نماذج الكيمياء ثالث ثانوي
٢٠٢٤م
مع الإجابة المعتمدة وزاريًا...
تجميع الأستاذة
عبير حيدر
شكر خاص للطالب
مجد جمال المخلافي
لمساهمته في مراجعة النماذج
*جميع النماذج لجميع السنوات
هنا 👇
https://t.me/AbeerHydaar

إهداء لطلاب ومعلمين ٢٠٢٥م

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	**المادة**	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.

1 ( ) الطاقة لا تفنى ولا تستحدث، ويمكن تحويلها من شكل إلى آخر.

2 ( ) يحدث تغيير لأنوية الذرات الداخلة في التفاعل النووي.

3 ( ) يتحد النيتروجين مع الاكسجين مكوناً مجموعة فعالة تسمى الأمينو.

4 ( ) الأكسدة عملية كيميائية يحدث فيها اكتساب الكترونات.

5 ( ) ثيوكبريتات الصوديوم من العوامل المؤكسدة.

6 ( ) جرام واحد من الرصاص يسخن بسرعة أكبر من جرام واحد من الماء.

7 ( ) كلما زاد ميل الأيونات لاكتساب الالكترونات زادت قيمة جهد الاختزال.

8 ( ) تتم تفاعلات الأكسدة والاختزال في الخلايا الكهروكيميائية.

9 ( ) يجب أخذ الحالة الفيزيائية للمادة في التفاعلات الحرارية.

10 ( ) نسبة الكربون في الحديد الفضي 20%.

11 ( ) عند تحليل الماء كهربائياً يتصاعد غاز الأكسجين عند المهبط.

12 ( ) يزيد ذوبان الأمين في الماء مع زيادة عدد ذرات الكربون في الجزيء.

13 ( ) يعتبر قانون هس أحد نتائج قانون بقاء الطاقة.

14 ( ) تُعد الحموض الأمينية غير الأساسية مهمة لصحة الإنسان.

15 **( ) التوزيع الإلكتروني لـ V^{23} هو $[Ar]4S^2 3d^3$.**

16 **( ) عناصر المجموعة الانتقالية (IVB) لفصلها من خاماتها تحتاج عوامل مختزلة قوية.**

17 **( ) عدد النيوكليونات في $_{92}U^{235}$ = 235 .**

18 **( ) الصيغة العامة للكربوهيدرات $C_nH_{2n}O_n$.**

19 **( ) يحدث التفاعل الاندماجي في الشمس لنظير الهيدروجين $_1H^2$**

20 **( ) يتكون راسب أخضر عند إضافة محلول حديدي سيانيد البوتاسيوم إلى محلول Fe^{+2} .**

اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي:درجتان لكل فقرة.

21 يتم امتلاء المستوى الفرعي 4d في الدورة .....

1 الرابعة | 2 الخامسة | 3 السادسة | 4 السابعة

22 ينتج من تفاعل الأمونيا مع الحمض العضوي .....

1 أمين | 2 أميد غير مستبدل | 3 أميد أحادي الاستبدال | 4 أميد ثنائي الاستبدال

23 يتحلل اللاكتوز إلى .....

1 وحدتي جلوكوز | 2 جلوكوز + فركتوز | 3 جلوكوز + جلاكتوز | 4 مالتوز + سكروز

24 قدرة أشعة جاما على النفاذ .....

1 محدودة | 2 متوسطة | 3 ضعيفة | 4 عالية

25 خام للحديد نسبة الحديد فيه تتراوح ما بين 45 - 50 % .....

1 الماجنيتايت | 2 الهيماتيت | 3 الليمونايت | 4 السيدريت

26 إذا علمت أن جهد اختزال Ag يساوي +0.8 فولت، وجهد أكسدة Sn يساوي + 0.14 فولت ؛ فإن جهد الخلية = ... فولت.

1 0.34 | 2 0.66 | 3 0.94 | 4 0.29

27 جميعها تدخل في تركيب الخلية الجلفانية عدا .....

1 أسلاك التوصيل | 2 القنطرة الملحية | 3 بطارية | 4 محلول الكتروليتي

28 يتوسط السلسلة الكهروكيميائية قطب .....

1 خارصين | 2 نحاس | 3 هيدروجين | 4 فلور

29 إذا فقدت نواة عنصر جسيم ألفا ؛ فإن العدد الذري له .....

1 يزيد بمقدار 4 | 2 ينقص بمقدار 2 | 3 يقل بمقدار 4 | 4 يزيد بمقدار 2

30 زيت معدني .....

1 القطن | 2 الذرة | 3 القرفة | 4 البارافين

31 يستخدم في صناعة الإسمنت .....

1 الخبث | 2 الماجنيتايت | 3 فحم الكوك | 4 فحم حجري

32 المصعد عجينة من(Zn- KOH) في خليتي .....

1 الزئبق والقاعدية | 2 المركم الرصاصي والوقود | 3 خزن الطاقة والزئبق | 4 القاعدية والوقود

33 تتفاعل الحموض الأمينية مع هيدروكسيد الباريوم لتكوين ...

1 أميدات | 2 أمينات أولية | 3 حموض هيدروكسيلية | 4 نيتريلات

34 **الرمز الذي يمثل حرارة التكوين .....**

1 ΔH_c | 2 ΔH_N | 3 ΔH_f | 4 ΔH_{vap}

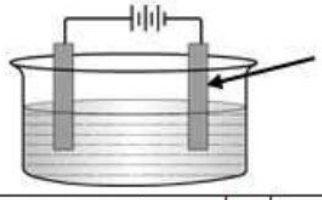
النموذج الأول

تجميع أ. عبير حيدر

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	**المادة**	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

35	أقوى عامل مختزل من التالي ، جهد أكسدته ..... فولت						
	1	1.36 –	2	2.87 +	3	3.04+	4	0.8 –
36	النواة الأكثر استقراراً						
	1	$_{92}U^{235}$	2	$_{26}Fe^{56}$	3	$_{54}Xe^{141}$	4	$_{36}Kr^{92}$
37	النظيران (X^{14} ، X^{15})، نسبة وجودهما في عينة (91 % ، 9 %) على الترتيب؛ فإن الكتلة الذرية لـ X = ...						
	1	14.01	2	14.91	3	14.09	4	15.09
38	عدد تأكسد الصوديوم في المركب NaBr يساوي						
	1	1+	2	1 –	3	صفر	4	2 –
39	يسمى المركب CH_3CONH_2						
	1	إيثيل أمين	2	أسيتاميد	3	أنيلين	4	أمينو إيثان
40	في التفاعل الطارد للحرارة						
	1	$+ = \Delta H$	2	$- = \Delta H$	3	$H_1 < H_2$	4	$H_2 = H_1$
41	المركب الأقل استقراراً حرارياً عند 25 درجة منوية ، حرارة تكوينه ..... كيلوجول/ مول.						
	1	635.1 –	2	90.37+	3	49.4+	4	1669.8 –
42	من الشوائب الأمفوتيرية الموجودة في الفرن اللافح						
	1	P_2O_5	2	SiO_2	3	Al_2O_3	4	CaO
43	الكتلة المترسبة من (Ca^{+2}) وزنه الذري = 40 عند مرور 1.5 فاراد تساوي ..... جرام						
	1	40	2	50	3	60	4	30
44	المركب الذي يحدث فيه انتقال حقيقي وكامل للإلكترونات						
	1	HCl	2	HBr	3	NH_3	4	NaCl
45	فيتامين مهم للأنسجة الرابطة						
	1	A	2	C	3	B_{12}	4	D
46	معدن كتلته 25 جرام، وحرارته النوعية = 0.5 جول/ جم.°م، زادت درجة حرارته عند تسخينه بمقدار 10 °م؛ فإن الطاقة المكتسبة = ...جول						
	1	0.125	2	1.25	3	12.5	4	125
47	إذا كان متوسط طاقة الترابط لنواة Fe^{56} = 8.7 م.إ.ف ؛ فإن طاقة الترابط النووي = ... م.إ.ف						
	1	1874.2	2	784.2	3	487.2	4	478.2
48	$3Fe + 4H_2O_{(g)} \xrightarrow{\Delta} 4H_2 +$						
	1	$Fe(OH)_3$	2	Fe_2O_3	3	FeO	4	Fe_3O_4
49	في التفاعل التالي: $CS_2 + 3O_2 \rightarrow CO_2 + 2SO_2$ ΔH= - 1077 KJ/ mol ، إذا علمت أن حرارة تكوين (CO_2 ، SO_2) على الترتيب (– 393.5 ، –297) كيلوجول/ مول؛ فإن حرارة تكوين CS_2 تساوي ..... كيلوجول/ مول.						
	1	84.2 –	2	75.5+	3	87.5 –	4	89.5+
50	الشكل المقابل رسم تخطيطي لخلية التحليل الكهربي، حيث يشير السهم إلى .... 						
	1	المصعد	2	المهبط	3	مصدر تيار مستمر	4	أسلاك توصيل

النموذج الأول

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

نموذج التصحيح الالكتروني	7	المادة	الكيمياء
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م			

تجميع أ. عبير حيدر
باقي النماذج لباقي المواد ولكافة السنين
تجدها في قناة الأحياء للصف الثالث الثانوي
على الرابط التالي
https://t.me/AbeerHydaar

إجابة النموذج الأول

ر.س	الاجابة الصحيحة
1	1
2	1
3	2
4	2
5	2
6	1
7	1
8	1
9	1
10	2
11	2
12	2
13	1
14	1
15	1
16	1
17	1
18	1
19	2
20	2

ة قة	ر.س	الاجابة الصحيحة	اج
	21	2	
	22	2	
	23	3	
	24	4	
	25	2	
	26	3	
	27	3	
	28	3	
	29	2	
	30	4	
	31	1	
	32	1	
	33	2	
	34	3	
	35	3	
	36	2	
	37	3	
	38	1	
	39	2	
	40	2	

ر.س	الاجابة الصحيحة
41	2
42	3
43	4
44	4
45	2
46	4
47	3
48	4
49	4
50	2

أ. عبير حيدر

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	**المادة**	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.

1	( ) النظام والوسط المحيط في العملية الأديباتية معزولان حرارياً.
2	( ) ينتج عن التفاعل النووي أنوية جديدة.
3	( ) الأكسدة عملية كيميائية يحدث فيها فقد إلكترونات.
4	( ) الهالوجينات من العوامل المختزلة. النموذج الثاني
5	( ) تزداد سرعة سخونة المادة بزيادة حرارتها النوعية.
6	( ) الكاثود في الخلايا الجلفانية هو القطب السالب.
7	( ) الدهون تحتوي على أحماض دهنية مشبعة.
8	( ) العناصر الواقعة أعلى السلسلة الكهروكيميائية جهود اختزالها صغيرة.
9	( ) يعتمد انطلاق أو امتصاص الطاقة الحرارية على المحتوى الحراري للنواتج والمتفاعلات.
10	( ) مجموعة عائلة الحديد تتكون من (Ni , Co , Fe).
11	( ) نصف خلية الهيدروجين القياسية تحدد نوع الجهد للقطب المرتبط به وقيمته.
12	( ) مجموعة الأمين في الحموض الأمينية مسؤولة عن الخواص الحمضية.
13	( ) حرارة التعادل مقدار ثابت لا تتغير قيمتها بتغير قوة الحمض أو القاعدة.
14	( ) تدخل البروتينات في بناء الخلايا الحية.
15	( ) يحدث في باطن الشمس تفاعل انشطار نووي.
16	**( ) المجموعة الوظيفية في الأمينات $-NH_2$**
17	**( ) التوزيع الإلكتروني لـ Sc^{21} هو $[Ar]4S^2\ 3d^2$.**
18	**( ) تتميز عناصر المجموعة الانتقالية IVB بأنها صعبة الفصل من خاماتها.**
19	**( ) عدد البروتونات في $_6C^{12} = 12$**
20	**( ) عند إضافة محلول ثيوسيانات البوتاسيوم إلى محلول $FeCl_3$ يتكون لون أحمر دموي.**

اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي:درجتان لكل فقرة.

21 يكتمل ملء المستويين الفرعيين 5S و 4d في السلسلة الانتقالية الرئيسة .....

1	2	3	4
الأولى	الثانية	الثالثة	الرابعة

22 تتفاعل الأمينات مع حمض النيتروز لإنتاج .....

1	2	3	4
أملاح امونيوم	أميدات	كحولات	نيتريلات

23 سكر ثنائي يتحلل مائياً إلى وحدتي جلوكوز .....

1	2	3	4
المالتوز	السكروز	اللاكتوز	الجلاكتوز

24 أحد خامات الحديد يحتوي على أكبر نسبة للحديد لونه .....

1	2	3	4
أصفر	أحمر	بني	رمادي

25 إذا علمت أن جهد اختزال Co = ـ 0.28 فولت، وجهد أكسدة Cu = ـ 0.34 فولت ؛ فإن ق . د . ك = ... فولت.

1	2	3	4
0.06	0.62	0.34	0.28

26 يستخدم مسعر القنبلة لقياس حرارة .....

1	2	3	4
الذوبان	التبخير	الاحتراق	التعادل

27 عجينة من KOH +Zn تمثل .....

1	2	3	4
المصعد في الخلية القاعدية	المصعد في خلية خارصين - كربون	المهبط في الخلية القاعدية	المهبط في خلية الزنبق

28 خلية كهروكيميائية يحدث فيها تفاعل غير تلقائي .....

1	2	3	4
الزنبق	تنقية المعادن	القاعدية	الوقود

29 تتميز الفواكه بشدة حلاوتها لاحتوائها على .....

1	2	3	4
الجلاكتوز	الفركتوز	المالتوز	اللاكتوز

30 ينتزع الماء من الأميدات غير المستبدلة لتحضير .....

1	2	3	4
الحموض الأمينية	النيتريلات	الأمينات	أميدات أحادية الاستبدال

31 **الرمز ΔH_f يمثل حرارة .....**

1	**2**	**3**	**4**
تكوين	**احتراق**	**تعادل**	**تكثيف**

32 **أقوى عامل مؤكسد من التالي ، جهد اختزاله ..... فولت**

1	**2**	**3**	**4**
+ 0.8	**+ 1.36**	**ـ 0.14**	**+ 2.87**

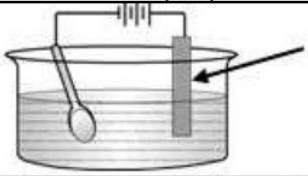
33 **النواة المشعة من التالي .....**

1	**2**	**3**	**4**
$_{26}Fe^{56}$	$_5B^{10}$	$_7N^{14}$	$_6C^{14}$

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	**المادة**	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

34	النظيران (X^{27} ، X^{28}) نسبة وجودهما في عينة (85 % ، 15 %) على الترتيب ؛ فإن الكتلة الذرية لـ X = ...						
	1	28.85	2	28.15	3	27.85	4	27.15
35	عدد تأكسد الكبريت في H_2SO_4 يساوي						
	1	2 +	2	2 –	3	6 –	4	6 +
36	أفضل القذائف النووية						
	1	$_1p^1$	2	$_2He^4$	3	$_0n^1$	4	$_{-1}\beta^0$
37	يسمى المركب $CH_3CH_2NH_2$						
	1	ميثيل أمين	2	إيثيل أمين	3	اسيتاميد	4	إيثاناميد
38	المركب الأكثر استقراراً حرارياً عند 25 درجة مئوية، حرارة تكونيه ..... كيلوجول/ مول.						
	1	1207 –	2	286 –	3	393.5 –	4	426.8 –
39	أحد الاكاسيد التالية يُعد قاعدياً						
	1	SiO_2	2	P_2O_5	3	CO_2	4	CaO
40	ناتج الأسر الالكتروني لنواة $_{13}Al^{26}$						
	1	$_{15}P^{30}$	2	$_{12}Mg^{26}$	3	$_{11}Na^{24}$	4	$_{13}Al^{28}$
41	لترسيب 127 جم من (Cu^{+2}) وزنه الذري = 63.5 ؛ يلزم كمية من الكهرباء مقدارها ..... فاراد						
	1	4	2	3	3	2	4	1
42	يحدث انتقال حقيقي وكامل للإلكترونات في المركب						
	1	HCl	2	HF	3	NaCl	4	CO_2
43	يساعد على امتصاص الحديد فيتامين						
	1	A	2	D	3	C	4	B_{12}
44	أي من التالي من مكونات الخبث						
	1	FeO	2	Fe_2O_3	3	Fe_3O_4	4	$Ca(AlO_2)_2$
45	كمية من الماء كتلتها 20 جرام ، وحرارتها النوعية = 4.18 جول/ جم.°م، زادت حرارتها عند تسخينها بمقدار 20 °م ؛ فإن الطاقة الممتصة ..... جول.						
	1	1627	2	1762	3	1672	4	1726
46	يتكون عند المصعد بالتحليل الكهربي لمصهور NaCl						
	1	Na	2	Cl_2	3	H_2	4	O_2
47	إذا كان متوسط طاقة الترابط النووي لنواة $_{83}Bi^{209}$ = 7.8 م.إ.ف ؛ فإن طاقة الترابط النووي = ... م.إ.ف						
	1	1630.2	2	947.4	3	746.4	4	647.4
48	$3Fe + 4H_2O_{(g)} \xrightarrow{\Delta} ..... + 4H_2$						
	1	FeO	2	Fe_2O_3	3	Fe_3O_4	4	$Fe(OH)_3$
49	في التفاعل التالي: $CH_4 + 2O_2 \rightarrow CO_2 + 2H_2O$ ΔH = - 890 KJ / mol ؛ إذا علمت أن حرارة تكوين كل من (H_2O ، CO_2) على الترتيب (– 286 ، – 393.5) كيلوجول/ مول؛ فإن حرارة تكوين CH_4 هي ..... كيلوجول/مول.						
	1	75.5 -	2	75.6 +	3	85.5 -	4	86.5 -
50	الشكل المقابل رسم تخطيطي يوضح عملية الطلاء بالكهرباء، حيث يشير السهم إلى ..... 						
	1	المصعد	2	المهبط	3	مصدر تيار مستمر	4	أسلاك توصيل

النموذج الثاني

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

نموذج التصحيح الالكتروني	7	المادة	الكيمياء
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م			

إجابة النموذج الثاني

ر.س	الاجابة الصحيحة	اجابا
1	1	
2	1	
3	1	
4	2	
5	2	
6	2	
7	1	
8	1	
9	1	
10	1	
11	1	
12	2	
13	2	
14	1	
15	2	
16	1	
17	2	
18	1	
19	2	
20	1	

ر.س	الاجابة الصحيحة	ا
21	2	
22	3	
23	1	
24	4	
25	2	
26	3	
27	1	
28	2	
29	2	
30	2	
31	1	
32	4	
33	4	
34	4	
35	4	
36	3	
37	2	
38	1	
39	4	
40	2	

ر.س	الاجابة الصحيحة	اجا
41	1	
42	3	
43	3	
44	4	
45	3	
46	2	
47	1	
48	3	
49	1	
50	1	

عدد الاسئلة	العـ
50	

تجميع أ. عبير حيدر

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	**المادة**	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.

النموذج الثالث

1 ( ) التفاعل في وعاء معزول حرارياً يُعد عملية أديباتية.

2 ( ) يصاحب التفاعلات الكيميائية انطلاق أشعة.

3 ( ) التأكسد عملية كيميائية يحدث فيها اكتساب الكترونات.

4 ( ) برمنجنات البوتاسيوم من العوامل المؤكسدة.

5 ( ) يكتمل ملء المستوى الفرعي 4f في الدورة السابعة.

6 ( ) يكتسب الرصاص حرارة أسرع من الماء عند تسخينه.

7 ( ) يمكن إعادة شحن خلايا خزن الطاقة.

8 ( ) الدهون تحتوي على حموض دهنية مشبعة.

9 ( ) يحدث تفاعل أكسدة واختزال بشكل تلقائي في الخلية الجلفانية.

10 ( ) مجموعة عائلة الحديد تتكون من (Ni , Co , Fe).

11 ( ) يتوسط السلسلة الكهروكيميائية قطب الهيدروجين.

12 ( ) مجموعة الكربوكسيل في الحموض الأمينية مسؤولة عن الخواص القاعدية.

13 ( ) حرارة التفاعل مقدار ثابت سواء تم التفاعل في خطوة أو عدة خطوات .

14 ( ) فيتامين D من الفيتامينات الذائبة في الماء.

15 ( ) يستخدم مطياف الكتلة في إيجاد كتل نظائر العنصر.

16 **( ) الصيغة العامة للأميدات $R\text{-}CONH_2$.**

17 **( ) التوزيع الإلكتروني لـ Fe^{26} هو $[Ar]3d^6 4S^1$.**

18 **( ) عدد النيوكليونات في $_{17}Cl^{35}$ = 35**

19 **( ) إشارة ΔH موجبة في التفاعلات الطاردة للحرارة.**

20 **( ) يتكون راسب أخضر عند إضافة محلول هيدروكسيد صوديوم إلى محلول Fe^{+2}.**

اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي:درجتان لكل فقرة.

21 السلسلة الانتقالية الرئيسة الثانية تنتهي بعنصر .....

1	2	3	4
الخارصين	الكادميوم	الزئبق	اللانثانوم

22 تفاعل الأمين الثانوي مع الحموض العضوية يُكون .....

1	2	3	4
أميد غير مستبدل	أميد أحادي الاستبدال	أميد ثنائي الاستبدال	حمض أميني

23 يختلف الجلوكوز عن الفركتوز في .....

1	2	3	4
عدد ذرات الهيدروجين	المجموعة الوظيفية	عدد ذرات الكربون	عدد ذرات الاكسجين

24 توجد فتحة أعلى الفرن العالي لدخول .....

1	2	3	4
هواء ساخن مضغوط	الحديد المنصهر	الخبث	الشحنة

25 إذا علمت أن جهد اختزال X يساوي +2.87 فولت ، وجهد اختزال Y يساوي – 0.13 فولت ؛ فإن جهد الخلية = ... فولت.

1	2	3	4
3	2.51	2.74	2.64

26 تغير حراري كيميائي حرارة .....

1	2	3	4
التبخير	التكثيف	الذوبان	التعادل

27 لإنتاج ماء الشرب في السفن الفضائية نستخدم .....

1	2	3	4
خلايا خزن الطاقة	الخلية القاعدية	خلية الوقود	خلية الزئبق

28 الليبيدات عبارة عن .....

1	2	3	4
أسترات	أحماض كربوكسيلية	كحولات	إيثيرات

29 نسبة سكر اللبن في حليب الأبقار ..... %

1	2	3	4
3	4	5	8

30 نسبة الحديد كبيرة في خام .....

1	2	3	4
الماجنيتايت	الهيماتيت	الليمونايت	السيدريت

31 عند مرور كمية من الكهرباء في خلايا إلكتروليتية متصلة على التوالي ؛ فإن كتل المواد المتكونة عند الأقطاب تتناسب طردياً مع .....

1	2	3	4
أعدادها الذرية	أوزانها الذرية	كتلها المكافئة	كتلها الذرية

32 طاقة الترابط النووي لنواة X تساوي 38.99 م.إ.ف ؛ ومتوسط طاقة الترابط النووي لها = 5.57 م.إ.ف ؛ فإن عدد النيوكليونات يساوي .....

1	2	3	4
40	39	38	7

33 ينتزع الماء من الأميدات غير المستبدلة لتحضير .....

1	2	3	4
الحموض الأمينية	النيتريلات	الأمينات	أميدات أحادية الاستبدال

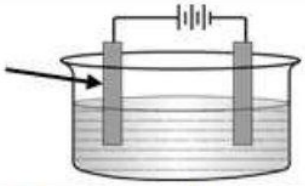
34 **الرمز ΔH_f يمثل حرارة .....**

1	**2**	**3**	**4**
احتراق	**تكوين**	**تبخير**	**تعادل**

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	**المادة**	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

35	أقوى عامل مؤكسد من التالي ، جهد اختزاله ..... فولت.						
	1	3.04 –	2	2.87 +	3	1.36+	4	0.76 –
36	النواة المشعة من التالي						
	1	$_{8}O^{16}$	2	$_{6}C^{12}$	3	$_{7}N^{14}$	4	$_{6}C^{14}$
37	إذا كانت نسبة (X^{12} ، X^{14}) في عينة (90 % ، 10 %) على الترتيب ؛ فإن الكتلة الذرية لـ X = ...						
	1	13.8	2	12	3	14	4	12.2
38	عدد تأكسد الكبريت في SO_3 يساوي						
	1	2 -	2	6-	3	6+	4	3+
39	جسيمات نووية لها قدرة عالية على تأين الغازات						
	1	$_{-1}\beta^{0}$	2	γ	3	α	4	$_{+1}\beta^{0}$
40	يسمى المركب $C_6H_5NH_2$						
	1	أمينو هكسان	2	أنيلين	3	بنزاميد	4	بيريدين
41	المصعد في الخلية القاعدية						
	1	HgO	2	MnO_2	3	PbO_2	4	Zn - KOH
42	المركب الأقل ثباتاً حرارياً عند 25 درجة منوية، حرارة تكوينه ..... كيلوجول / مول.						
	1	1207 –	2	33.9+	3	393.5 –	4	426.8 –
43	أي من التالي من مكونات الخبث						
	1	FeO	2	$CaSiO_3$	3	Fe_3O_4	4	Fe_2O_3
44	قذف نواة الألومنيوم العادي بنيوترون بطيء ينتج						
	1	$_{13}Al^{28}$	2	$_{11}Na^{24}$	3	$_{15}P^{30}$	4	$_{12}Mg^{26}$
45	لترسيب 24 جم من (Mg^{+2}) وزنه الذري = 24 ؛ يلزم كمية من الكهرباء تساوي ..... فاراد.						
	1	2	2	1.5	3	1	4	0.5
46	يحدث انتقال حقيقي وكامل للإلكترونات في المركبات ؛ عدا						
	1	NaCl	2	KCl	3	NH_3	4	MgO
47	امتصت مادة كتلتها 20 جرام حرارة مقدارها 824 جول، عند زيادة درجة حرارتها بمقدار 20 °م ؛ فإن حرارتها النوعية....جول/جم.°م						
	1	2.01	2	2.06	3	2	4	0.897
48	يتكون ملح الحديد الثلاثي عند تفاعل الحديد في درجات الحرارة العالية مع						
	1	S	2	Cl_2	3	HCl	4	H_2SO_4 مخفف
49	في التفاعل: $CH_3CH_2OH + 3O_2 \rightarrow 2CO_2 + 3H_2O$ $\Delta H = -1367\ KJ / mol$ ؛ إذا علمت أن حرارة تكوين (H_2O ، CO_2) على الترتيب (– 286 ، – 393.5) كيلوجول/مول؛ فإن حرارة تكوين الإيثانول ..... كيلوجول/مول.						
	1	287–	2	287+	3	278 –	4	278+
50	الشكل المقابل رسم تخطيطي لخلية التحليل الكهربي، حيث يشير السهم إلى ..... 						
	1	المصعد	2	المهبط	3	بطارية	4	أسلاك توصيل

النموذج الثالث

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

نموذج التصحيح الالكتروني	7	المادة	الكيمياء
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م			

إجابة النموذج الثالث

ر.س	الاجابة الصحيحة
1	1
2	2
3	2
4	1
5	2
6	1
7	1
8	1
9	1
10	1
11	1
12	2
13	1
14	2
15	1
16	1
17	2
18	1
19	2
20	1

ر.س	الاجابة الصحيحة
21	2
22	3
23	2
24	4
25	1
26	4
27	3
28	1
29	3
30	1
31	3
32	4
33	2
34	2
35	2
36	4
37	4
38	3
39	3
40	2

ر.س	الاجابة الصحيحة
41	4
42	2
43	2
44	1
45	1
46	3
47	2
48	2
49	3
50	1

عدد الاسئلة
50

تجميع أ. عبير حيدر
باقي النماذج لباقي المواد ولكافة السنين
تجدها في قناة الأحياء للصف الثالث الثانوي
على الرابط التالي
https://t.me/AbeerHydaar

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	المادة	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.

النموذج الرابع

1 ( ) يمتلك وقود السيارات طاقة وضع كيميائية كبيرة.

2 ( ) الطاقة المصاحبة للتفاعلات الكيميائية تكون محدودة.

3 ( ) يتحد النيتروجين مع الاكسجين مكوناً مجموعة النيترو.

4 ( ) الاختزال عملية كيميائية يتم فيها فقد الكترونات.

5 ( ) ثاني أكسيد المنجنيز من العوامل المختزلة.

6 ( ) درجة الحرارة مقياس لشدة الحرارة أو البرودة .

7 ( ) تفاعل الأكسدة والاختزال يحدث بشكل تلقائي في الخلايا الجلفانية.

8 ( ) نسبة الهيدروجين إلى الأكسجين في الكربوهيدرات (1: 1) .

9 ( ) كلما زاد ميل الأيونات لاكتساب الإلكترونات زادت قيمة جهد الأكسدة.

10 ( ) تفاعل البوتاسيوم مع الماء طارد للحرارة.

11 ( ) الحديد أكثر الفلزات الانتقالية استعمالاً.

12 ( ) يتوسط السلسلة الكهروكيميائية قطب الخارصين.

13 ( ) الأميد غير المستبدل ينتج من تفاعل الأمين الأولي مع الحموض العضوية.

14 ( ) يستخدم قانون هس في حساب حرارة التفاعلات الخطرة.

15 ( ) جسم الانسان ينتج 12 نوع من الحموض الأمينية غير الأساسية.

16 ( ) إنتاج النظائر المشعة لبعض العناصر يستخدم في علاج أمراض السرطان.

17 **( ) التوزيع الإلكتروني لـ Cr^{24} هو $[Ar]4S^2\ 3d^4$.**

18 **( ) تتميز المجموعة الانتقالية VB بأن لها جهود اختزال عالية.**

19 **( ) عدد النيوترونات في $_{11}Na^{24}$ = 11**

20 **( ) يتكون لون أحمر دموي عند إضافة محلول ثيوسيانات البوتاسيوم إلى محلول Fe^{+3}.**

اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي:درجتان لكل فقرة.

21 السلسلة الانتقالية الداخلية الأولى يتم فيها ملء المستوى الفرعي .....

1	3d	2	4d	3	4f	4	5f

22 ناتج تفاعل خسف هوفمان للبنزاميد .....

1	أنيلين	2	بنزين	3	بيريدين	4	بيبريدين

23 يفضل لبن الأم كغذاء للرضع لاحتوائه على سكر .....

1	السكروز	2	المالتوز	3	اللاكتوز	4	الجلوكوز

24 جسيمات نووية لا تستطيع اختراق قطعة من الورق ....

1	ألفا	2	بيتا	3	جاما	4	بوزيترون

25 تتراوح نسبة الحديد فيه ما بين (40 - 70) % في خام .....

1	الماجنيتايت	2	الهيماتيت	3	الليمونايت	4	السيدريت

26 خلية جلفانية مكونه من X ، Y جهود اختزالهما (- 0.14 ، - 0.45) فولت ؛ فإن جهد الخلية = ... فولت.

1	0.45	2	0.31	3	0.59	4	0.14

27 أحد تطبيقات الخلايا الجلفانية .....

1	الطلاء الكهربي	2	تنقية المعادن	3	إنتاج مياه الشرب	4	تحضير هيدروكسيد الصوديوم

28 تفاعل الجليسرول مع ثلاث جزيئات حمض دهني ينتج .....

1	بروتينات	2	ليبيدات	3	كربوهيدرات	4	فيتامينات

29 يحدث انتقال حقيقي وكامل للإلكترونات في المركبات الآتية ؛ عدا .....

1	NaCl	2	KBr	3	CO	4	MgO

30 النحاس يعمل على تجميع التيار في .....

1	خلية الزئبق	2	خلية خارصين - كربون	3	الخلية القاعدية	4	المركم الرصاصي

31 طاقة الترابط النووي لنواة X تساوي 722.4 م.إ.ف ؛ ومتوسط طاقة الترابط النووي لها = 8.6 م.إ.ف ؛ فإن عدد النيوكليونات يساوي .....

1	36	2	48	3	84	4	124

32 تتفاعل الحموض الأمينية مع ..... لتكوين أمينات أولية.

1	هيبوبروميت الصوديوم	2	هيدروكسيد الباريوم	3	حمض النيتروز	4	النحاس

33 **الرمز ΔH_N يمثل حرارة .....**

1	**تكوين**	**2**	**ذوبان**	**3**	**تعادل**	**4**	**احتراق**

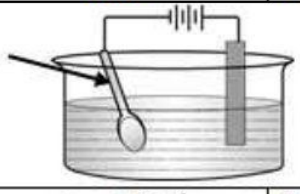
34 **أضعف عامل مختزل من التالي ، جهد اختزاله ..... فولت**

1	**3.04 -**	**2**	**1.36 +**	**3**	**0.45 -**	**4**	**0.8+**

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	المادة	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

35	النواة المشعة من التالي						
	1	$_{6}C^{12}$	2	$_{7}N^{14}$	3	$_{8}O^{16}$	4	$_{6}C^{14}$
36	النظيران (X^{36} ، X^{38}) نسبة وجودهما في عينة (70 % ، 30 %) على الترتيب ؛ فإن الكتلة الذرية لـ X = ...						
	1	36	2	36.3	3	36.6	4	36.9
37	عدد تأكسد النيتروجين في HNO_3 يساوي						
	1	1 –	2	2 –	3	5 +	4	5 –
38	يسمى المركب $CH_3CH_2NH_2$						
	1	أمينو ميثان	2	أمينو بروبان	3	أمينو إيثان	4	أسيتاميد
39	يكون في التفاعل الماص للحرارة						
	1	ΔH سالبة	2	ΔH موجبة	3	$H_2 < H_1$	4	$H_1 = H_2$
40	المركب الأكثر ثباتاً حرارياً عند 25 درجة منوية؛ حرارة تكوينه ..... كيلوجول / مول.						
	1	90+	2	34+	3	80+	4	49.4+
41	المصعد في خلية (خارصين – كربون)						
	1	HgO	2	MnO_2	3	C	4	Zn
42	من مكونات الخبث						
	1	CO	2	CO_2	3	Fe_2O_3	4	$CaSiO_3$
43	تحول نواة العنصر $_{6}X^{14}$ إلى $_{7}Y^{14}$ يصاحبه فقدان						
	1	$_{0}n^{1}$	2	$_{+1}\beta^{0}$	3	$_{-1}\beta^{0}$	4	$_{1}p^{1}$
44	عدد الفاراد اللازمة لترسيب 48 جم من (Mg^{2+}) وزنه الذري= 24 تساوي						
	1	4	2	3	3	2	4	1
45	فيتامين مانع للتسمم						
	1	D	2	C	3	A	4	B_{12}
46	..... $Fe_3O_4 + CO \rightarrow CO_2 + 3$						
	1	$FeCO_3$	2	Fe_2O_3	3	FeO	4	Fe
47	معدن كتلته 16 جرام، وحرارته النوعية 0.5 جول/ جم.م° ، زادت درجة حرارته عند تسخينه بمقدار 10 م° ؛ فإن الطاقة المكتسبة =.... جول.						
	1	8	2	80	3	160	4	32
48	$3Fe + 4H_2O_{(g)} \xrightarrow{\Delta}$ ..... $+ 4H_2$						
	1	FeO	2	Fe_3O_4	3	Fe_2O_3	4	$Fe(OH)_3$
49	من التفاعل التالي: $SnO_2 + 2H_2 \rightarrow Sn + 2H_2O$ ؛ علماً بأن حرارة تكوين (H_2O ، SnO_2) على الترتيب (– 286 ، – 581) كيلوجول / مول ؛ فإن حرارة التفاعل تساوي ..... كيلوجول / مول.						
	1	9 +	2	9 -	3	295 +	4	295 -
50	الشكل المقابل رسم تخطيطي يوضح عملية الطلاء بالكهرباء، حيث يشير السهم إلى ..... 						
	1	المصعد	2	المهبط	3	مصدر تيار مستمر	4	أسلاك توصيل

النموذج الرابع

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

إجابة النموذج الرابع

ر.س	الاجابة الصحيحة
1	1
2	1
3	1
4	2
5	2
6	1
7	1
8	2
9	2
10	1
11	1
12	2
13	2
14	1
15	1
16	1
17	2
18	2
19	2
20	1

ر.س	الاجابة الصحيحة
21	3
22	1
23	3
24	1
25	1
26	2
27	3
28	2
29	3
30	3
31	3
32	2
33	3
34	2
35	4
36	3
37	3
38	3
39	2
40	2

ر.س	الاجابة الصحيحة
41	4
42	4
43	3
44	1
45	2
46	3
47	2
48	2
49	1
50	2

عدد الاسئلة	الع

تجميع أ. عبير حيدر

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	**المادة**	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.

النموذج الخامس

1 ( ) حفظ النظام في درجة حرارة معينة أثناء حدوث التغير عملية إيزوثرومية.

2 ( ) المخاطر الناجمة عن التفاعل الكيميائي كبيرة جداً مقارنة بالتفاعلات النووية.

3 ( ) الأمين الأولي ترتبط فيه ذرة النيتروجين بمجموعة الكيل.

4 ( ) التأكسد عملية كيميائية يحدث فيها اكتساب الكترون أو أكثر.

5 ( ) ثاني أكسيد المنجنيز من العوامل المختزلة.

6 ( ) الحديد يسخن بسرعة أكبر من الماء .

7 ( ) المصعد في الخلية الجلفانية موجب الشحنة.

8 ( ) نسبة H : O في الكربوهيدرات (1 :1) .

9 ( ) يعتبر الهيدروجين مصعداً مع العناصر ذات جهود الاختزال الموجبة.

10 ( ) تشير حرارة التفاعل إلى التغير في المحتوى الحراري للمادة.

11 ( ) مجموعة عائلة الحديد تتكون من (Ni , Co , Fe).

12 ( ) التحليل الكهربي للمصاهير أكثر تعقيداً من محاليلها الإلكتروليتية.

13 ( ) الجلايسين حمض أميني يحتوي على كبريت.

14 ( ) يستخدم مسعر القنبلة في قياس حرارة الاحتراق.

15 ( ) الزيوت والدهون من الليبيدات.

16 ( ) يستخدم مطياف الكتلة في معرفة عدد النظائر للعنصر الواحد.

17 **( ) التوزيع الإلكتروني لـ Ni^{28} هو $[Ar]4S^2\ 3d^8$.**

18 **( ) تتميز المجموعة الانتقالية VIB بمقاومتها الفائقة للتآكل.**

19 **( ) عدد النيوترونات في $_{13}Al^{28}$ = 15 .**

20 **( ) يتكون راسب أزرق عند إضافة محلول هيدروكسيد الصوديوم إلى محلول Fe^{+2}.**

اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي:درجتان لكل فقرة.

21 يكتمل ملء المستوى الفرعي 4d في الدورة .....

1	الرابعة	2	الخامسة	3	السادسة	4	السابعة

22 خسف هوفمان للأميدات غير المستبدلة يعطي .....

1	أمين	2	حمض أميني	3	نيتريل	4	حمض كربوكسيلي

23 سكر حيواني .....

1	الجلوكوز	2	الفركتوز	3	السكروز	4	اللاكتوز

24 قدرة أشعة جاما على النفاذ .....

1	محدودة	2	ضعيفة	3	عالية جداً	4	متوسطة

25 يستخلص الحديد في الفرن اللافح من خام .....

1	الهيماتيت	2	الماجنيتايت	3	الليمونايت	4	السيدريت

26 إذا كان جهد أكسدة X يساوي –2.87 فولت، وجهد أكسدة Y يساوي – 1.36 فولت؛ فإن القوة الدافعة الكهربية للخلية =.... فولت.

1	1.15	2	1.51	3	4.23	4	3.24

27 تستخدم لإنتاج مياه الشرب في المركبات الفضائية .....

1	خلية الزئبق	2	خلية خارصين - كربون	3	خلية الوقود	4	المركم الرصاصي

28 الأكسيد المميأ .....

1	الماجنيتايت	2	الهيماتيت	3	الليمونايت	4	السيدريت

29 الزيت المتطاير من الآتي .....

1	الذرة	2	الزيتون	3	القرنفل	4	القطن

30 يتأثر الحديد بما يلي عدا .....

1	الهواء الرطب	2	الهواء الجاف	3	حمض الهيدروكلوريك المخفف	4	حمض الكبريتيك المخفف

31 نواة طاقة الترابط النووي لها تساوي (344) م.إ.ف ؛ ومتوسط طاقة الترابط النووي = (8.6) م.إ.ف ؛ فإن عدد النيوكليونات يساوي .....

1	47	2	48	3	40	4	38

32 نسبة الكربون في الحديد الفضي ..... %

1	4	2	3	3	2	4	1

33 تفاعل الحموض الأمينية مع ..... لتكوين أمينات أولية.

1	حمض النيتروز	2	هيدروكسيد الباريوم	3	أنهيدريد حمض الأسيتيك	4	كلوريد الأسيتيل

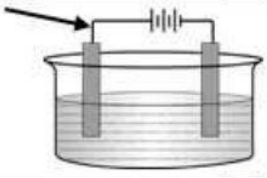
34 **الرمز ΔH_{vap} يمثل حرارة .....**

1	**الاحتراق**	**2**	**التكوين**	**3**	**التعادل**	**4**	**التبخير**

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	**المادة**	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

35	أقوى عامل مؤكسد من التالي ، جهد أكسدته ..... فولت.						
	1	0.76+	2	0.45 +	3	1.36 -	4	2.87 -
36	النواة الأكثر استقراراً						
	1	$_{54}Xe^{141}$	2	$_{26}Fe^{56}$	3	$_{92}U^{235}$	4	$_{36}Kr^{92}$
37	نسبة وجود النظيران (X^{39} ، X^{41}) في عينة على الترتيب (94 % ، 6 %) ؛ فإن الكتلة الذرية لـ X = ...						
	1	39.12	2	40.88	3	38.12	4	38
38	عدد تأكسد الكبريت في H_2SO_4 يساوي						
	1	2 -	2	4 -	3	6+	4	6 -
39	يسمى المركب $C_6H_5\ CO\ NH_2$						
	1	أسيتاميد	2	بنزاميد	3	يوريا	4	اسيتانيليد
40	مادة ذوبانها ماص للحرارة						
	1	NaOH	2	H_2SO_4	3	HNO_3	4	NH_4NO_3
41	المصعد في الخلية القاعدية						
	1	Zn-KOH	2	MnO_2	3	HgO	4	Pb
42	المركب الأقل استقراراً حرارياً عند 25 درجة منوية ؛ حرارة تكوينه ..... كيلوجول / مول.						
	1	49.4+	2	33.9+	3	90.37+	4	110.5 -
43	تحول نيوترون إلى بروتون يؤدي إلى انبعاث						
	1	$_0n^1$	2	$_{+1}\beta^0$	3	$_{-1}\beta^0$	4	$_1p^1$
44	كتلة الألومنيوم المترسبة (Al^{+3}) وزنه الذري= 27 عند مرور 2 فاراد تساوي .... جم .						
	1	54	2	13.5	3	18	4	27
45	يحدث انتقال حقيقي وكامل للإلكترونات في المركبات الاتية ، عدا						
	1	KCl	2	$CaBr_2$	3	MgO	4	NH_3
46	فيتامين يساعد في إنتاج خلايا الدم الحمراء						
	1	B_{12}	2	D	3	A	4	C
47	فلز كتلته 20 جرام، حرارته النوعية 0.12 جول/ جم .°م ، انخفضت درجة حرارته بمقدار 20 °م ؛ فإنه يفقد حرارة مقدارها ..... جول.						
	1	20	2	40	3	48	4	84
48	يتكون عند المصعد بالتحليل الكهربي لمصهور NaCl						
	1	Cl_2	2	O_2	3	H_2	4	Na
49	في التفاعل التالي: $2NaHCO_3 \rightarrow Na_2CO_3 + H_2O + CO_2$ ؛ إذا علمت أن حرارة تكوين (CO_2 ، H_2O ، Na_2CO_3 ، $NaHCO_3$) هي على الترتيب (- 393.5 ، - 286 ، - 1131 ، - 947.7) كيلو جول/مول؛ فإن حرارة التفاعل تساوي..... كيلو جول/مول.						
	1	2687.9+	2	2687.9 -	3	84.9+	4	84.9 -
50	الشكل المقابل رسم تخطيطي لخلية التحليل الكهربي، حيث يشير السهم إلى ..... 						
	1	المصعد	2	المهبط	3	مصدر تيار مستمر	4	أسلاك توصيل

النموذج الخامس

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

نموذج التصحيح الالكتروني	7	المادة	الكيمياء
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م			

إجابة النموذج الخامس

ر.س	الاجابة الصحيحة	اجا
1	1	
2	2	
3	1	
4	2	
5	2	
6	1	
7	2	
8	2	
9	1	
10	1	
11	1	
12	2	
13	2	
14	1	
15	1	
16	1	
17	1	
18	1	
19	1	
20	2	

ر.س	الاجابة الصحيحة	اجا
21	2	
22	1	
23	4	
24	3	
25	1	
26	2	
27	3	
28	3	
29	3	
30	2	
31	3	
32	1	
33	2	
34	4	
35	4	
36	2	
37	1	
38	3	
39	2	
40	4	

ر.س	الاجابة الصحيحة	اجا
41	1	
42	3	
43	3	
44	3	
45	4	
46	1	
47	3	
48	1	
49	4	
50	4	

عدد الاسئلة	العظم
50	80

تجميع أ. عبير حيدر

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	**المادة**	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.

النموذج السادس

1 ( ) تتحول الطاقة المخزونة في وقود السيارات إلى طاقة حركية.

2 ( ) التفاعلات الكيميائية تكون مصحوبة بانطلاق أشعة.

3 ( ) الاختزال عملية كيميائية يحدث فيها فقد الكترون أو اكثر.

4 ( ) ثاني أكسيد المنجنيز من العوامل المختزلة.

5 ( ) السكانديوم يتفاعل بشدة مع الماء.

6 ( ) الحرارة النوعية للفضة أكبر من الحرارة النوعية للماء.

7 ( ) المصعد في الخلية الجلفانية سالب الشحنة.

8 ( ) تعتبر الكربوهيدرات من مصادر الطاقة التي يحتاجها الجسم.

9 ( ) تتناسب كتل المواد طردياً مع كمية الكهرباء المارة في الخلايا الإلكتروليتية.

10 ( ) عملية ذوبان NaOH في الماء تؤدي إلى انخفاض درجة حرارة المحلول.

11 ( ) تختلف الفلزات الانتقالية عن الرئيسة (A) في الخواص الكيميائية.

12 ( ) يتوسط السلسلة الكهروكيميائية قطب الهيدروجين.

13 ( ) الأمينات تستخدم في صناعة النايلون.

14 ( ) اعتمد هس في حساب حرارة التفاعل على المعادلة الإجمالية للتفاعل.

15 ( ) البروتين عبارة عن بوليمر يحتوي على 100 - 300 حمض أميني.

16 ( ) يحدث في باطن الشمس تفاعل اندماج نووي.

17 **( ) الصيغة العامة R_2–NH تمثل أمين أولي.**

18 **( ) التوزيع الإلكتروني لـ Cu^{29} هو $[Ar]4S^2 3d^9$.**

19 **( ) عدد النيوكليونات في $_{13}Al^{27}$ = 27 .**

20 **( ) يتكون راسب أخضر عند إضافة محلول NaOH إلى محلول $FeCl_3$**

اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي:درجتان لكل فقرة.

21 السلسلة الانتقالية الرئيسة الثالثة يتم فيها ملء المستوى الفرعي .....

1	3d	2	4d	3	5d	4	6d

22 تمثل الصيغة العامة (R-CN) .....

1	أمينات	2	أميدات	3	حموض أمينية	4	نيتريلات

23 سكر يتكون من وحدتي (جلوكوز) .....

1	اللاكتوز	2	الفركتوز	3	السكروز	4	المالتوز

24 أشعة نووية سرعتها تساوي سرعة الضوء .....

1	ألفا	2	بيتا	3	جاما	4	بوزيترون

25 أحد خامات الحديد يحتوي على أكبر نسبة للحديد لونه .....

1	أصفر	2	أحمر	3	بني	4	رمادي

26 إذا علمت أن جهد أكسدة Zn ، Cd على الترتيب (+ 0.76 ، + 0.4) فولت ، ؛ فإن جهد الخلية = ... فولت .

1	1.16	2	0.36	3	0.63	4	1.61

27 حالة المادة في التفاعلات الكيميائية الحرارية تؤثر على .....

1	قيمة حرارة التفاعل	2	نوع التفاعل	3	كمية المواد المتفاعلة	4	كمية المواد الناتجة

28 خلية يمكن إعادة شحنها بعد استخدامها فترة طويلة .....

1	خارصين - كربون	2	الوقود	3	خزن الطاقة	4	الزئبق

29 وظيفة القنطرة الملحية في الخلية الجلفانية .....

1	قياس جهود الأقطاب	2	نقل الأيونات	3	قياس جهد الخلية	4	مصعداً

30 أي من التالي زيت متطاير .....

1	الذرة	2	الزيتون	3	القرفة	4	القطن

31 يحدث تفاعل تلقائي في الخلايا الكهروكيميائية التالية ؛عدا .....

1	الوقود	2	القاعدية	3	تنقية المعادن	4	الزئبق

32 خسف هوفمان للبنزاميد يُكوّن .....

1	أنيلين	2	البيبريدين	3	البيريدين	4	أسيتاميد

33 **رمز المحتوى الحراري .....**

1	ΔH_N	2	ΔH_C	3	H	4	ΔH_S

34 **أضعف عامل مختزل من التالي ، جهد اختزاله ..... فولت.**

1	2.71 -	2	0.28 -	3	3.04 -	4	0.13 -

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	**المادة**	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

35 النواة الأقل استقراراً .....

1	$_{6}C^{12}$	2	$_{3}Li^{7}$	3	$_{12}Mg^{24}$	4	$_{8}O^{16}$

36 النظيران (X^{40} ، X^{38}) نسبة وجودهما في عينة (99% ، 1%) على الترتيب ؛ فإن الكتلة الذرية لـ X = ...

1	38.02	2	38.98	3	39.98	4	39.02

37 عدد تأكسد الألومنيوم في $AlCl_3$ يساوي .....

1	3+	2	2+	3	3 –	4	2 –

38 يسمى المركب $CH_3 (CH_2)_3 CO NH_2$ .....

1	بروبانااميد	2	ثاني ميثيل إيثيل امين	3	بنتانااميد	4	هكسانااميد

39 المركب الأقل ثباتاً حرارياً عند 25 درجة منوية ؛ حرارة تكوينه ..... كيلوجول / مول.

1	49.4+	2	90.37+	3	33.9+	4	635.1–

40 مصطلح علمي لمزيج يحتوي على (C ، $CaCO_3$ ، SiO_2 ، Fe_2O_3) .....

1	خبث	2	حجر جيري	3	فحم الكوك	4	شحنة

41 تحول نواة العنصر $_{13}X^{26}$ إلى $_{12}Y^{26}$ يصاحبه امتصاص .....

1	$_{+1}e^{0}$	2	$_{0}n^{1}$	3	$_{1}p^{1}$	4	$_{-1}e^{0}$

42 الكتلة المترسبة من (Na^{+}) وزنه الذري = 23 ، عند مرور 2.5 فاراد تساوي ..... جم.

1	9.2	2	57.5	3	75.5	4	46

43 يحدث انتقال حقيقي وكامل للإلكترونات في المركب .....

1	CO_2	2	SO_2	3	NH_3	4	KCl

44 فيتامين يؤدي نقصه في جسم الانسان إلى فقر الدم .....

1	A	2	D	3	C	4	B_{12}

45 مادة تزود الفرن اللافح بوسط قاعدي عند استخلاص الحديد .....

1	C	2	CO_2	3	$CaCO_3$	4	CO

46 معدن كتلته 75 جرام ، وحرارته النوعية 0.387 جول / جم . م° ، فزادت درجة حرارته عند تسخينه بمقدار 10 ° م ؛ فإن كمية الطاقة المكتسبة ..... جول.

1	29.025	2	290.25	3	750	4	387

47 إذا علمت أن طاقة الترابط النووي لنواة $_{1}H^{2}$ = 4.5 م.إ.ف ؛ فإن متوسط طاقة الترابط النووي = ... م.إ.ف

1	7.6	2	4.5	3	2.25	4	1.25

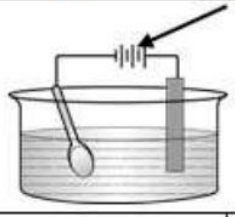
48 يتفاعل الحديد مع حمض الهيدروكلوريك المخفف ويتكون .....

1	$FeCl_2$	2	$FeCl_3+H_2$	3	$FeCl_3$	4	$FeCl_2+H_2$

49 من التفاعل: $2KClO_3 \rightarrow 2KCl + 3O_2$ $\Delta H = +1300$ KJ إذا كانت حرارة تكوين KCl = – 436 كيلوجول/ مول ؛ فإن حرارة تكوين $KClO_3$ تساوي ..... كيلوجول/ مول.

1	2172-	2	1086-	3	428-	4	214-

50 الشكل المقابل يوضح رسم تخطيطي لعملية الطلاء بالكهرباء، حيث يشير السهم إلى .....



1	المصعد	2	المهبط	3	مصدر تيار مستمر	4	أسلاك توصيل

النموذج السادس

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

نموذج التصحيح الالكتروني	7	المادة	الكيمياء
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م			
الاسم			

إجابة النموذج السادس

ر.س	الاجابة الصحيحة	اجا
1	1	
2	2	
3	2	
4	2	
5	1	
6	2	
7	1	
8	1	
9	1	
10	2	
11	1	
12	1	
13	1	
14	1	
15	2	
16	1	
17	2	
18	2	
19	1	
20	2	

ر.س	الاجابة الصحيحة	اجـ
21	3	
22	4	
23	4	
24	3	
25	4	
26	2	
27	1	
28	3	
29	2	
30	3	
31	3	
32	1	
33	3	
34	4	
35	2	
36	3	
37	1	
38	3	
39	2	
40	4	

ر.س	الاجابة الصحيحة	اجا
41	4	
42	2	
43	4	
44	4	
45	3	
46	2	
47	3	
48	4	
49	2	
50	3	

عدد الاسئلة	العظم
50	30

تجميع أ. عبير حيدر

باقي النماذج لباقي المواد ولكافة السنين تجدها في قناة الأحياء للصف الثالث الثانوي على الرابط التالي

https://t.me/AbeerHydaar

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	المادة	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.

النموذج السابع

1 ( ) أفضل أنواع الوقود الذي يمتلك طاقة وضع كيميائية كبيرة.

2 ( ) يحدث تغيير لأنوية الذرات الداخلة في التفاعل الكيميائي.

3 ( ) تعد الأمينات مشتقات (الكيل أو أريل) للأمونيا.

4 ( ) الأكسدة عملية كيميائية يحدث فيها اكتساب إلكترونات.

5 ( ) تزداد سرعة سخونة المادة كلما قلت حرارتها النوعية.

6 ( ) نسبة الهيدروجين إلى الأكسجين في الكربوهيدرات 1:2.

7 ( ) التحليل الكهربي للمصاهير أكثر تعقيداً من المحاليل.

8 ( ) قيمة حرارة التفاعل تختلف باختلاف حالة المادة.

9 ( ) مجموعة عائلة الحديد تتكون من (Ni , Co , Fe).

10 ( ) تنتقل الإلكترونات من المصعد إلى المهبط في الخلايا الجلفانية.

11 ( ) يستخدم قانون هس في حساب حرارة التفاعلات المعقدة.

12 ( ) البروتينات مركبات عضوية يمثل النيتروجين 12% من وزنها .

13 ( ) يحدث في باطن الشمس تفاعل انشطار نووي.

14 **( ) التوزيع الإلكتروني لـ Ti^{22} هو $[Ar]4S^2\ 3d^1$.**

15 **( ) كبريتات الحديد (II) من العوامل المختزلة.**

16 **( ) تتميز عناصر المجموعة الانتقالية (VIB) بمقاومتها الفائقة للتآكل.**

17 **( ) عدد النيوترونات في $_{11}Na^{24}$ = 11 .**

18 **( ) يمثل الرمز Zn / Zn^{2+} نصف خلية تفاعل أكسدة.**

19 **( ) تتميز الحموض الأمينية بوجود مجموعتي COOH- و NH_2- .**

20 **( ) يتكون لون أحمر دموي عند إضافة محلول هيدروكسيد الصوديوم إلى محلول Fe^{+3}.**

اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي:درجتان لكل فقرة.

21 السلسلة الانتقالية الرئيسة الثانية يتم فيها ملء المستوى الفرعي ..... جزئياً.

1	3d	2	4d	3	5d	4	6d

22 الزيت المتطاير من الآتي .....

1	الذرة	2	القطن	3	الزيتون	4	القرنفل

23 جسيمات تشبه بيتا السالبة وتختلف عنها في الشحنة .....

1	البروتون	2	البوزيترون	3	ألفا	4	جاما

24 إذا علمت أن جهد أكسدة Pb يساوي +0.13 فولت ، وجهد أكسدة Mg يساوي+2.37 فولت ؛ فإن جهد الخلية = ... فولت.

1	2.24	2	2.5	3	1.23	4	3.49

25 المحتوى الحراري للمتفاعلات ..... المحتوى الحراري للنواتج في التفاعلات الطاردة للحرارة.

1	أقل من	2	أكبر من	3	نصف	4	يساوي

26 البطارية المستخدمة في مقويات السمع .....

1	خارصين - كربون	2	القاعدية	3	الزئبق	4	الوقود

27 يُعد سكر اللبن من .....

1	البروتينات	2	الفيتامينات	3	الكربوهيدرات	4	الدهون

28 فيتامين يذوب في الماء وتخرج الزيادة منه عن طريق البول .....

1	A	2	B	3	D	4	E

29 من تطبيقات الخلايا الجلفانية .....

1	طلاء المعادن	2	إنتاج مياه الشرب	3	تنقية المعادن	4	تحضير الصوديوم

30 إذا كانت طاقة الترابط النووي لنواة عنصر X تساوي 187 م.إ.ف ، ومتوسط طاقة الترابط النووي = 8.5 م.إ.ف ؛ فإن عدد النيوكليونات يساوي .....

1	8	2	16	3	22	4	64

31 يتكون ملح الحديد الثلاثي عند تفاعل الحديد في درجات الحرارة العالية مع .....

1	الكلور	2	حمض الهيدروكلوريك المركز	3	حمض الهيدروكلوريك المخفف	4	الكبريت

32 ناتج تفاعل الأمونيا مع الأحماض الكربوكسيلية .....

1	أمين	2	أميد غير مستبدل	3	حمض أميني	4	نيتريل

33 **الرمز الذي يمثل حرارة التكثيف .....**

1	ΔH_N	2	ΔH_{con}	3	ΔH_s	4	ΔH_{vap}

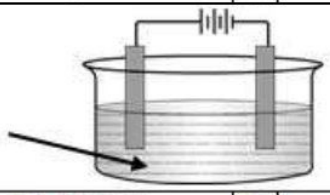
34 **العامل المختزل الأضعف من التالي ، جهد أكسدته ..... فولت.**

1	0.25 +	2	0.74 +	3	0.8 -	4	1.07 -

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	**المادة**	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

35	النواة الأكثر استقراراً						
	1	$_{11}Na^{24}$	2	$_{14}Si^{28}$	3	$_{3}Li^{7}$	4	$_{100}Fm^{257}$
36	تتفاعل الأمينات الأولية مع ..... لتكوين كحولات مناظرة.						
	1	NaOBr	2	HNO_2	3	$Ba(OH)_2$	4	P_2O_5
37	النظيران (X^{28} ، X^{29}) نسبة وجودهما في عينة (92% ، 8%) على الترتيب ؛ فإن الكتلة الذرية لـ X = ...						
	1	29.08	2	28.92	3	28.08	4	27.08
38	عدد تأكسد النيتروجين في HNO_3 يساوي						
	1	2 –	2	صفر	3	5+	4	1+
39	يعد استخلاص الحديد اقتصادياً من خام						
	1	Fe_3O_4	2	Fe_2O_3	3	FeS	4	$Fe_2O_3.nH_2O$
40	يسمى المركب $CH_3(CH_2)_2CONH_2$						
	1	بنتاناميد	2	ميثيل بروبانااميد	3	بيوتانااميد	4	إيثيل أمين
41	المركب الأكثر ثباتاً حرارياً عند 25 درجة منوية؛ حرارة تكوينه ..... كيلوجول / مول.						
	1	393.5 –	2	635.1 –	3	49+	4	1207 –
42	المصعد في الخلية القاعدية						
	1	MnO_2	2	HgO	3	Zn	4	Zn-KOH
43	أي من الأكاسيد التالية يُعد أمفوتيري						
	1	CaO	2	P_2O_5	3	Al_2O_3	4	SiO_2
44	الجسيم الناتج في التفاعل النووي ..... + $_{15}P^{30}$ ← $_{2}He^{4}$ + $_{13}Al^{27}$						
	1	ألفا	2	بيتا	3	بوزيترون	4	نيوترون
45	الكتلة المترسبة من (Zn^{2+}) وزنه الذري = 65 ، عند مرور 1.5 فاراد تساوي ..... جم						
	1	75.32	2	49.75	3	48.75	4	52.5
46	يحدث انتقال حقيقي وكامل للإلكترونات في المركب						
	1	NH_3	2	CO_2	3	SO_3	4	KCl
47	الصيغة الكيميائية للحجر الجيري						
	1	$CaSiO_3$	2	CaO	3	$CaCO_3$	4	$Ca_3(PO_4)_2$
48	كرة معدنية كتلتها 40 جرام، بُرّدت من 35 °م إلى 25 °م وحرارتها النوعية 0.449 جول/ جم.م° ؛ فإن كمية الحرارة المفقودة تساوي .... جول.						
	1	179.6	2	1796	3	17.96	4	89.8
49	من التفاعل التالي: $SnO_2 + 2H_2 \rightarrow Sn + 2H_2O$ ؛ إذا كانت حرارة تكوين SnO_2 ، H_2O على الترتيب (– 581 ، – 286) كيلو جول/ مول فإن حرارة التفاعل تساوي ..... كيلوجول / مول.						
	1	295-	2	295+	3	9-	4	9+
50	الشكل المقابل رسم تخطيطي لخلية التحليل الكهربي، حيث يشير السهم إلى ..... 						
	1	المصعد	2	المهبط	3	مصدر تيار مستمر	4	محلول إلكتروليتي

النموذج السابع

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

نموذج التصحيح الالكتروني	7	المادة	الكيمياء
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م			

تجميع أ. عبير حيدر
باقي النماذج لباقي المواد ولكافة السنين
تجدها في قناة الأحياء للصف الثالث الثانوي
على الرابط التالي
https://t.me/AbeerHydaar

إجابة النموذج السابع

ر.س	الاجابة الصحيحة
1	1
2	2
3	1
4	2
5	1
6	1
7	2
8	1
9	1
10	1
11	1
12	2
13	2
14	2
15	1
16	1
17	2
18	1
19	1
20	2

ر.س	الاجابة الصحيحة
21	2
22	4
23	2
24	1
25	2
26	3
27	3
28	2
29	2
30	3
31	1
32	2
33	2
34	4
35	2
36	2
37	3
38	3
39	2
40	3

ر.س	الاجابة الصحيحة
41	4
42	4
43	3
44	4
45	3
46	4
47	3
48	1
49	4
50	4

عدد الاسئلة	العظ
50	0

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	المادة	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.

النموذج-الثامن

1 ( ) العملية الايزوثرمية تغير يحدث في النظام عند درجة حرارة معينة.

2 ( ) تتأثر التفاعلات النووية بالضغط والتركيز ودرجة الحرارة.

3 ( ) الأفراد الأولى من الامينات سريعة الذوبان في الماء.

4 ( ) تحدث أكسدة للعامل المختزل.

5 ( ) كبريتيد الهيدروجين من العوامل المؤكسدة.

6 ( ) يستخدم البلاتين في صناعة أدوات المختبر.

7 ( ) يسخن الماء أسرع من الحديد.

8 ( ) الزيوت تحتوي على حموض دهنية مشبعة.

9 ( ) العناصر أعلى السلسلة الكهروكيميائية عوامل مختزلة.

10 ( ) تحترق العناصر الفلزية واللافلزية مكونة أكاسيد.

11 ( ) مجموعة عائلة الحديد تتكون من (Ni , Co , Fe).

12 ( ) تقل قيمة جهد اختزال الأيونات الموجبة بزيادة تركيز المحلول.

13 ( ) حرارة التفاعل مقدار ثابت سواء تم التفاعل في خطوة أو عدة خطوات.

14 ( ) المجموعة الوظيفية في الجلوكوز ألدهيد.

15 ( ) الانشطار النووي أخطر من الاندماج النووي.

16 **( ) التوزيع الإلكتروني لـ Cr^{24} هو $[Ar]4S^2\ 3d^4$.**

17 **( ) عدد النيوكليونات في $_{92}U^{238}$ = 92 .**

18 **( ) يمثل الرمز Zn / Zn^{2+} نصف خلية تفاعل اختزال.**

19 **( ) تتميز الحموض الأمينية بوجود مجموعتي COOH- و NH_2- .**

20 **( ) يتكون لون أحمر دموي عند إضافة محلول ثيوسيانات البوتاسيوم إلى محلول Fe^{+3}.**

اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي:درجتان لكل فقرة.

21 تحضر النيتريلات من نزع جزيء ماء من .....

1	حمض أميني	2	أمين	3	أميد غير مستبدل	4	أميد ثنائي الاستبدال

22 سكر أحادي .....

1	لاكتوز	2	مالتوز	3	فركتوز	4	نشا

23 يتواجد الحديد بنسبة تتراوح ما بين 45 - 50 % في خام .....

1	الماجنيتايت	2	الهيماتيت	3	الليمونايت	4	السيدريت

24 إذا علمت أن جهد اختزال X يساوي +1.07 فولت ،وجهد أكسدة Y يساوي – 0.54 فولت ؛ فإن جهد الخلية = ... فولت.

1	1.61	2	1.63	3	0.53	4	0.5

25 تغير حراري يصاحبه امتصاص حرارة .....

1	التعادل	2	التكثيف	3	الانصهار	4	الاحتراق

26 خلية كهروكيميائية يحدث فيها تفاعل غير تلقائي .....

1	تنقية المعادن	2	الزئبق	3	القاعدية	4	المركم الرصاصي

27 المبرد في المفاعل النووي .....

1	الكادميوم	2	البورون	3	الصوديوم	4	الكوبلت

28 زيت الزيتون من أنواع .....

1	البروتينات	2	الفيتامينات	3	الكربوهيدرات	4	الليبيدات

29 فيتامين مهم لصحة العيون .....

1	E	2	A	3	D	4	C

30 إذا علمت ان طاقة الترابط النووي لنواة X تساوي 4.446 م.إ.ف ، ومتوسط طاقة الترابط النووي تساوي 2.223 م.إ.ف؛ فإن عدد النيوكليونات .....

1	9	2	5	3	3	4	2

31 ناتج تفاعل أمين أولي مع الأحماض الكربوكسيلية .....

1	أميد غير مستبدل	2	أميد أحادي الاستبدال	3	حمض أميني	4	نيتريل

32 **عناصر السلسلة الانتقالية الرئيسة الثالثة تبدأ بعنصر .....**

1	Sc^{21}	2	Y^{39}	3	La^{57}	4	Ac^{89}

33 **يرمز لحرارة التعادل بـ .....**

1	ΔH_s	2	ΔH_N	3	ΔH_C	4	ΔH_f

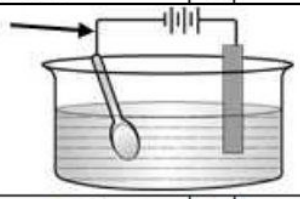
34 **العامل المختزل الأضعف من التالي ، جهد اختزاله ..... فولت**

1	0.25 –	2	0.74 –	3	0.8 +	4	1.07 +

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	المادة	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

35	النواة المستقرة							
	1	$_{11}Na^{24}$	2	$_{6}C^{14}$	3	$_{8}O^{16}$	4	$_{7}N^{15}$
36	النظيران (X^{12} ، X^{14}) نسبة وجودهما في عينة (90% ، 10%) على الترتيب ؛ فإن الكتلة الذرية لـ X = ...							
	1	12.6	2	13	3	13.2	4	12.2
37	عدد تأكسد الفوسفور في H_3PO_4 يساوي							
	1	2 -	2	صفر	3	5+	4	1+
38	$_{-1}\beta^{0}$ + ... → $_{6}C^{14}$ العنصر المتكون في المعادلة النووية:							
	1	$_{7}N^{14}$	2	$_{7}N^{15}$	3	$_{6}C^{12}$	4	$_{6}C^{13}$
39	يسمى المركب CH_3CONH_2							
	1	أمينو ايثان	2	أسيتاميد	3	بروبانااميد	4	ميثيل أمين
40	يمثل MnO_2 المهبط في							
	1	المركم الرصاصي	2	الخلية القاعدية	3	خلية الزنبق	4	خلية الوقود
41	المركب الأقل ثباتًا حراريًا عند 25 درجة منوية ، حرارة تكوينه ..... كيلوجول / مول.							
	1	34+	2	110.5 -	3	92.3+	4	426.8 -
42	يختزل أكسيد الحديد II في الفرن اللافح إلى							
	1	Fe_2O_3	2	Fe_3O_4	3	$Fe_2O_3.nH_2O$	4	Fe
43	الكتلة المترسبة من(Zn^{2+}) وزنه الذري = 65 ، عند مرور 1.5 فاراد تساوي ..... جم.							
	1	75.32	2	49.75	3	48.75	4	52.5
44	يحدث انتقال حقيقي وكامل للإلكترونات في المركبات التالية ؛ عدا.....							
	1	NaF	2	KBr	3	$CaCl_2$	4	NH_3
45	أي من التالي من مكونات الشحنة							
	1	$CaSiO_3$	2	$Ca(AlO_2)_2$	3	$Ca_3(PO_4)_2$	4	$CaCO_3$
46	كتلة معدن 20 جرام، امتصت حرارة مقدارها 89.8 جول، فارتفعت درجة حرارتها بمقدار 10 °م ؛ فإن الحرارة النوعية لها =.... جول/جم.°م							
	1	4.49	2	0.449	3	44.9	4	449
47	يتكون عند المهبط بالتحليل الكهربي لمحلول كلوريد الصوديوم باستخدام أقطاب خاملة							
	1	Na	2	Cl_2	3	O_2	4	H_2
48	يتفاعل الحديد مع حمض الهيدروكلوريك المخفف ويتكون							
	1	$FeCl_3$	2	$FeCl_2$	3	$FeCl_3 + H_2$	4	$FeCl_2 + H_2$
49	من التفاعل التالي: $NO + 0.5O_2 \rightarrow NO_2$ ΔH= -56.47 KJ/ mol ؛ إذا كانت حرارة تكوين NO_2 = +33.9 كيلوجول/مول؛ فإن حرارة تكوين NO ..... كيلوجول/مول.							
	1	90.37 -	2	90.37+	3	22.57 -	4	22.57+
50	الشكل المقابل رسم تخطيطي يوضح الطلاء بالكهرباء، حيث يشير السهم إلى ..... 							
	1	المصعد	2	المهبط	3	بطارية	4	أسلاك توصيل

النموذج الثامن

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

نموذج التصحيح الالكتروني	7	المادة	الكيمياء
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م			
الاسم			

إجابة النموذج الثامن

ر.س	الاجابة الصحيحة
1	1
2	2
3	1
4	1
5	2
6	1
7	2
8	2
9	1
10	1
11	1
12	2
13	1
14	1
15	2
16	2
17	2
18	2
19	1
20	1

ر.س	الاجابة الصحيحة
21	3
22	3
23	2
24	3
25	3
26	1
27	3
28	4
29	2
30	4
31	2
32	3
33	2
34	4
35	3
36	4
37	3
38	1
39	2
40	2

ر.س	الاجابة الصحيحة
41	3
42	4
43	3
44	4
45	4
46	2
47	4
48	4
49	2
50	4
عدد الاسئلة	

تجميع أ. عبير حيدر

باقي النماذج لباقي المواد ولكافة السنين تجدها في قناة الأحياء للصف الثالث الثانوي على الرابط التالي

https://t.me/AbeerHydaar

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	**المادة**	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.

1 ( ) التفاعل في وعاء معزول حرارياً يعد عملية أديباتية .

2 ( ) يتأثر التفاعل النووي بالضغط والحرارة.

3 ( ) تُشتق الأمينات من الأمونيا.

4 ( ) السالبية الكهربية تحدد قوة العوامل المؤكسدة والمختزلة.

5 ( ) يودات البوتاسيوم من العوامل المختزلة.

6 ( ) الجزء المتبقي خارج حدود النظام يسمى وسط محيط.

7 ( ) يحدث اختزال عند المهبط في الخلايا الجلفانية.

8 ( ) سكر الرامنوز من الكربوهيدرات ويختلف عنها في الصيغة العامة.

9 ( ) يزداد جهد اختزال الأيونات السالبة بزيادة تركيز المحلول.

10 ( ) الحرارة النوعية لمعظم المواد أكبر من الحرارة النوعية للماء.

11 ( ) مجموعة عائلة الحديد تتكون من (Ni , Co , Fe).

12 ( ) تتناسب كتل المواد أثناء التحليل الكهربي طردياً مع كمية الكهرباء المارة في المحلول.

13 ( ) الأمينات قواعد عضوية ضعيفة.

14 ( ) الطاقة الناتجة من حرق البروتين تساوي الطاقة الناتجة من حرق الدهون .

15 ( ) الاندماج النووي أخطر من الانشطار النووي.

16 **( ) التوزيع الإلكتروني لـ Mn^{25} هو $[Ar]4S^1\ 3d^5$.**

17 **( ) تسمى عناصر المجموعة الانتقالية (IIB) بعناصر العملة.**

18 **( ) عدد النيوترونات في $_{13}Al^{26}$ = 13**

19 **( ) تعكس إشارة ΔH عند عكس التفاعل.**

20 **( ) يتكون راسب أزرق قاتم عند إضافة محلول حديدو سيانيد البوتاسيوم إلى Fe^{+3}.**

اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي:درجتان لكل فقرة.

21 السلسلة الانتقالية الرئيسة الأولى 3d تتبع الدورة ..... في الجدول الدوري.

1	الأولى	2	الثانية	3	الثالثة	4	الرابعة

22 سكر الفواكه .....

1	السكروز	2	المالتوز	3	اللاكتوز	4	الفركتوز

23 إحدى الصفات التالية تنطبق على جسيمات ألفا .....

1	شحنتها سالبة	2	سرعتها عُشر سرعة الضوء	3	موجات كهرومغناطيسية	4	قدرتها على النفاذ عالية

24 إذا علمت أن جهد اختزال النحاس = +0.34 فولت، وجهد أكسدة الحديد = +0.45 فولت ؛ فإن جهد الخلية = ... فولت.

1	0.11	2	0.34	3	0.79	4	0.45

25 مادة ذوبانها ماص للحرارة .....

1	هيدروكسيد الصوديوم	2	حمض الكبريتيك	3	هيدروكسيد البوتاسيوم	4	نيترات الأمونيوم

26 خلية جلفانية يمثل فيها ثاني أكسيد الرصاص .....

1	المصعد في بطارية السيارات	2	المهبط في بطارية السيارات	3	المصعد في الخلية القاعدية	4	المهبط في الخلية القاعدية

27 عدد الحموض الأمينية التي تدخل في تركيب البروتينات .....

1	6	2	8	3	12	4	20

28 فيتامين يذوب في الماء .....

1	A	2	C	3	E	4	D

29 مادة تزود الفرن العالي بوسط قاعدي .....

1	الكربون	2	ثاني أكسيد الكربون	3	كربونات الكالسيوم	4	أول أكسيد الكربون

30 من تطبيقات الخلايا الجلفانية .....

1	إنتاج مياه الشرب	2	تنقية المعادن	3	تحضير الصوديوم	4	طلاء المعادن

31 طاقة الترابط النووي لنواة عنصر X تساوي 28.3 م.إ.ف ، ومتوسط طاقة الترابط النووي لها = 7.075 م.إ.ف ؛ فإن عدد النيوكليونات .....

1	2	2	4	3	7	4	8

32 خسف هوفمان للأميدات غير المستبدلة يُكوّن .....

1	حمض كربوكسيلي	2	أمين أولي	3	حمض أميني	4	نيتريل

33 **يمثل الرمز ΔH_{vap} حرارة .....**

1	**التكوين**	**2**	**الاحتراق**	**3**	**الاصهار**	**4**	**التبخير**

34 **العامل المؤكسد الأضعف من التالي ، جهد أكسدته ..... فولت.**

1	**0.25+**	**2**	**0.74+**	**3**	**0.8 -**	**4**	**1.07 -**

النموذج التاسع

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	**المادة**	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

35 أحد الأنوية التالية نشطة إشعاعياً .....

1	$_{10}Ne^{20}$	2	$_{8}O^{16}$	3	$_{6}C^{14}$	4	$_{13}Al^{27}$

36 تتفاعل الحموض الأمينية مع ..... لتكوين أمينات أولية.

1	NaOBr	2	$Ba(OH)_2$	3	HNO_2	4	Cu

37 النظيران (X^{63} ، X^{65}) نسبة وجودهما في عينة (65% ، 35%) على الترتيب ؛ فإن الكتلة الذرية لـ X = ...

1	60.7	2	62.7	3	63.7	4	64.30

38 عدد تأكسد الرصاص في PbO_2 يساوي .....

1	2 –	2	2+	3	4 –	4	4+

39 الخام الرئيسي عند استخلاص الحديد في الفرن اللافح .....

1	Fe_2O_3	2	Fe_3O_4	3	FeO	4	$Fe_2O_3.nH_2O$

40 يسمى المركب $C_6H_5CONH_2$ .....

1	أنيلين	2	بنزاميد	3	بيريدين	4	بيبريدين

41 المركب الأقل استقراراً عند 25 درجة منوية حرارة تكوينه ..... كيلوجول / مول.

1	238.6 –	2	90.37+	3	286 –	4	33.9+

42 يمكن حساب جهد الاختزال القياسي لنصف خلية Ni^{+2}/Ni بربطها مع نصف خلية .....

1	النحاس	2	الهيدروجين	3	الخارصين	4	الليثيوم

43 الصيغة الكيميائية لخام الليمونايت .....

1	Fe_3O_4	2	Fe_2O_3	3	$Fe_2O_3.nH_2O$	4	FeS

44 تحول نواة $_{8}O^{15}$ إلى نواة $_{7}N^{15}$ يصاحبها فقدان .....

1	$_{0}n^{1}$	2	$_{-1}\beta^{0}$	3	$_{+1}\beta^{0}$	4	$_{1}p^{1}$

45 الكتلة المترسبة من (Ag^{+}) وزنه الذري = 108 ، عند مرور 1.5 فاراد تساوي ..... جم.

1	108	2	162	3	72	4	126

46 يحدث انتقال حقيقي وكامل للإلكترونات في المركب .....

1	CO_2	2	SO_3	3	NO	4	$MgCl_2$

47 قطعة معدنية كتلتها 100 جرام ، وحرارتها النوعية 0.387 جول / جم .°م ؛ عند زيادة درجة الحرارة بمقدار 20 °م فإن كمية الحرارة المكتسبة ..... جول.

1	77.4	2	774	3	7.74	4	387

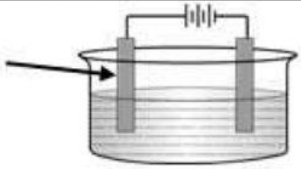
48 حمض عند إضافته إلى فلز الحديد يُكوّن طبقة من أكسيد الحديد المغناطيسي ، تمنع مزيد من التفاعل .....

1	HCl مخفف	2	HCl مركز	3	H_2SO_4 مخفف	4	HNO_3 مركز

49 من التفاعل التالي: $2S + 3O_2 \rightarrow 2SO_3$ ؛ إذا كانت حرارة تكوين SO_3 = – 396 كيلوجول/مول؛ فإن حرارة التفاعل تساوي ..... كيلوجول.

1	792 –	2	792+	3	396 –	4	396+

50 الشكل المقابل رسم تخطيطي لخلية التحليل الكهربي، حيث يشير السهم إلى .....



1	المصعد	2	المهبط	3	مصدر تيار مستمر	4	أسلاك توصيل

النموذج التاسع

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

نموذج التصحيح الالكتروني	7	المادة	الكيمياء
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م			

إجابة النموذج التاسع

ر.س	الاجابة الصحيحة
1	1
2	2
3	1
4	1
5	2
6	1
7	1
8	1
9	2
10	2
11	1
12	1
13	1
14	2
15	1
16	2
17	2
18	1
19	1
20	1

ر.س	الاجابة الصحيحة
21	4
22	4
23	2
24	3
25	4
26	2
27	4
28	2
29	3
30	1
31	2
32	2
33	4
34	2
35	3
36	2
37	3
38	4
39	1
40	2

ر.س	الاجابة الصحيحة
41	2
42	2
43	3
44	3
45	2
46	4
47	2
48	4
49	1
50	1

عدد الاسئلة
50

تجميع أ. عبير حيدر

باقي النماذج لباقي المواد ولكافة السنين تجدها في قناة الأحياء للصف الثالث الثانوي على الرابط التالي

https://t.me/AbeerHydaar

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	**المادة**	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.

1 ( ) يمتلك الجازولين طاقة وضع كيميائية كبيرة.

2 ( ) تحدث التفاعلات النووية في ظروف خاصة.

3 ( ) تستخدم الأمينات في صناعة النايلون.

4 ( ) الأكسدة عملية كيميائية يحدث فيها اكتساب الكترونات.

5 ( ) كلما قلت الحرارة النوعية للمادة ، قلت سرعة سخونتها.

6 ( ) يقل جهد اختزال الأيونات الموجبة بزيادة تركيز المحلول.

7 ( ) نسبة H : O في الكربوهيدرات 1:2

8 ( ) الأيونات ذات جهد الاختزال الأكبر تميل لاكتساب الكترونات .

9 ( ) قيمة حرارة التفاعل تختلف باختلاف حالة المادة.

10 ( ) مجموعة عائلة الحديد تتكون من (Ni , Co , Fe).

11 ( ) يحدث تفاعل تلقائي في الخلايا الجلفانية.

12 ( ) الجلايسين يحتوي على مجموعة حمضية واحدة ومجموعة قاعدية واحدة.

13 ( ) حرارة تكوين العناصر في الحالة القياسية تساوي صفر.

14 ( ) التزنخ تغير كيميائي يؤدي إلى تغير لون وطعم ورائحة الزيت.

15 ( ) الاندماج النووي أخطر من الانشطار النووي.

النموذج العاشر

16 **( ) التوزيع الإلكتروني لـ Zn^{30} هو $[Ar]4S^2\ 3d^{10}$.**

17 **( ) كبريتات الحديد (II) من العوامل المؤكسدة.**

18 **( ) عناصر المجموعة الانتقالية (IB) خاملة كيميائياً.**

19 **( ) عدد الجسيمات النووية في $_{11}Na^{24}$ = 11 .**

20 **( ) يتكون راسب أخضر عند إضافة محلول ثيوسيانات البوتاسيوم إلى محلول Fe (III) .**

اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي:درجتان لكل فقرة.

21 السلسلة الانتقالية الرئيسة الأولى ؛ يتم فيها ملء المستوى الفرعي .....

1	3d	2	4d	3	5f	4	4f

22 تُحضر النيتريلات بنزع جزيء ماء من .....

1	حمض أميني	2	أميد مستبدل	3	أمين أولي	4	أميد غير مستبدل

23 سكر أحادي .....

1	السكروز	2	المالتوز	3	الجلوكوز	4	اللاكتوز

24 إذا علمت أن جهود الاختزال القياسية لـ (Fe , Sn) على الترتيب (– 0.14 ، – 0.45) فولت ؛ فإن جهد الخلية = ... فولت.

1	0.31	2	0.5	3	0.59	4	0.24

25 المصعد في الخلية الجلفانية هو القطب الذي تحدث عنده عملية .....

1	اختزال وإشارته موجبة	2	اختزال وإشارته سالبة	3	أكسدة وإشارته سالبة	4	اكسدة وإشارته موجبة

26 أكثر المواد إنتاجاً للطاقة عند حرقها في جسم الإنسان .....

1	البروتينات	2	الفيتامينات	3	الدهون	4	الكربوهيدرات

27 حمض عضوي + أمين أولي ينتج .....

1	حمض أميني	2	أميد	3	نيتريل	4	أنيلين

28 **رمز حرارة الاحتراق .....**

1	ΔH_N	2	ΔH_c	3	ΔH_f	4	ΔH_s

29 **أقوى عامل مختزل من التالي ، جهد أكسدته..... فولت.**

1	1.66+	2	0.40+	3	0.34 –	4	0.54 –

30 **النواة الأقل استقراراً .....**

1	$_6C^{12}$	2	$_{12}Mg^{24}$	3	$_3Li^7$	4	$_8O^{16}$

31 **النظيران (X^{31} ، X^{30}) نسبة وجودهما في عينة (90% ، 10%) على الترتيب ؛ فإن الكتلة الذرية لـ X = ...**

1	30.1	2	30.2	3	30.9	4	30.5

32 **عدد تأكسد الكبريت في SO_3 يساوي .....**

1	2 –	2	صفر	3	6+	4	4+

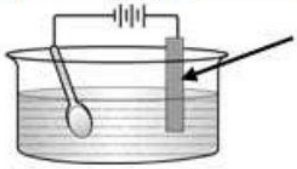
33 **الرمز التالي α يمثل .....**

1	جاما	2	ألفا	3	بيتا السالبة	4	بيتا الموجبة

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	**المادة**	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

34	الصيغة الكيميائية لخام الليمونايت						
	1 Fe_2O_3	2 Fe_3O_4	3 FeO	4 $Fe_2O_3.nH_2O$			
35	يسمى المركب $C_6H_5NH_2$						
	1 أنيلين	2 يوريا	3 أسيتاميد	4 بيريدين			
36	يتحلل مركب NH_4NO_3 بالحرارة إلى بخار ماء + ...						
	1 NO	2 NO_2	3 N_2O	4 NH_3			
37	المركب الأقل ثباتاً حراريًا عند 25 درجة منوية؛ حرارة تكوينه ..... كيلوجول / مول.						
	1 285.8 –	2 241.8 –	3 33.9+	4 49.4+			
38	يعتبر MnO_2 المهبط في						
	1 خلية الزنبق	2 خلية الوقود	3 الخلية القاعدية	4 المركم الرصاصي			
39	عملية اختزال Fe_3O_4 إلى FeO في الفرن اللافح تتم في ..... الفرن.						
	1 وسط	2 قمة	3 أسفل	4 أعلى			
40	ينطلق جسيم ألفا من عنصر $_{92}U^{238}$ ويتكون						
	1 $_{88}Ra^{232}$	2 $_{91}Pa^{234}$	3 $_{90}Th^{234}$	4 $_{89}Ac^{228}$			
41	الكتلة المترسبة من (Cu^{2+}) وزنه الذري = 63.5 ، عند مرور 3 فاراد تساوي ..... جم						
	1 63.5	2 95.25	3 31.75	4 30			
42	يحدث انتقال حقيقي وكامل للإلكترونات في المركب						
	1 KCl	2 NH_3	3 CO_2	4 CO			
43	فيتامين يساعد على امتصاص الحديد						
	1 D	2 C	3 B_{12}	4 A			
44	أحد مكونات الخبث من التالي						
	1 CO	2 CO_2	3 $Ca_3(PO_4)_2$	4 Fe_2O_3			
45	معدن كتلته 15 جرام، امتص حرارة مقدارها 300 جول؛ فارتفعت درجة حرارته بمقدار 10 °م ؛ فإن حرارته النوعية تساوي...جول/ جم.°م						
	1 2.5	2 1.3	3 0.5	4 2			
46	يتكون عند المصعد بالتحليل الكهربي لمصهور NaCl						
	1 Cl_2	2 Na	3 H_2	4 O_2			
47	إذا علمت أن متوسط طاقة الترابط النووي للنواة $_{16}S^{32}$ = 8.5 م.إ.ف ؛ فإن طاقة الترابط النووي =.... م.إ.ف						
	1 272	2 136.5	3 531	4 266			
48	تفاعل H_2SO_4 المخفف مع Fe يتكون H_2 + ...						
	1 FeS	2 $FeSO_3$	3 $FeSO_4$	4 $Fe_2(SO_4)_3$			
49	من التفاعل التالي: $C_2H_2 + 2.5\ O_2 \rightarrow 2CO_2+H_2O$ ΔH= - 848 KJ/mol ؛ إذا علمت أن حرارة تكوين الماء وثاني أكسيد الكربون على الترتيب هي (– 286 ، – 393.5) كيلوجول/ مول ؛ فإن حرارة تكوين الأستيلين ..... كيلوجول / مول.						
	1 225 +	2 225 –	3 1921–	4 1921+			
50	الشكل المقابل رسم تخطيطي يوضح عملية الطلاء بالكهرباء، حيث يشير السهم إلى ..... 						
	1 المهبط	2 المصعد	3 مصدر تيار مستمر	4 أسلاك توصيل			

النموذج العاشر

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

تجميع أ. عبير حيدر
باقي النماذج لباقي المواد ولكافة السنين
تجدها في قناة الأحياء للصف الثالث الثانوي
على الرابط التالي
https://t.me/AbeerHydaar

إجابة النموذج العاشر

t. me/Abeerhydaar

ر.س	الاجابة الصحيحة	اجابة الطالب	درجة السؤال	الدرجة المستحقة
1	1	1	1	1
2	1	1	1	1
3	1	1	1	1
4	2	2	1	1
5	2	2	1	1
6	2	2	1	1
7	1	1	1	1
8	1	1	1	1
9	1	1	1	1
10	1	1	1	1
11	1	1	1	1
12	1	1	1	1
13	1	1	1	1
14	1	1	1	1
15	1	1	1	1
16	1	1	1	1
17	2	2	1	1
18	1	1	1	1
19	2	2	1	1
20	2	2	1	1

ر.س	الاجابة الصحيحة	اجابة الطالب	درجة السؤال	الدرجة المستحقة
21	1	1	2	2
22	4	4	2	2
23	3	3	2	2
24	1	1	2	2
25	3	3	2	2
26	3	3	2	2
27	2	2	2	2
28	2	2	2	2
29	1	1	2	2
30	3	3	2	2
31	3	3	2	2
32	3	3	2	2
33	2	2	2	2
34	4	4	2	2
35	1	1	2	2
36	3	3	2	2
37	4	4	2	2
38	3	3	2	2
39	1	1	2	2
40	3	3	2	2

ر.س	الاجابة الصحيحة	اجابة الطالب	درجة السؤال	الدرجة المستحقة
41	2	2	2	2
42	1	1	2	2
43	2	2	2	2
44	3	3	2	2
45	4	4	2	2
46	1	1	2	2
47	1	1	2	2
48	3	3	2	2
49	2	2	2	2
50	2	2	2	2

عدد الاسئلة	العظمى	الدرجات
50	80	80.00

ملاحظات:

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	المادة	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.

1 ( ) التفاعل في وعاء معزول حرارياً يُعد عملية أديباتية.

2 ( ) يصاحب التفاعلات الكيميائية تغيرات هائلة في الطاقة.

3 ( ) كبريتيد الهيدروجين من العوامل المختزلة.

4 ( ) الأكسدة عملية كيميائية يحدث فيها فقد إلكترون أو أكثر.

5 ( ) عنصر الحديد ترتيبه الثالث عشر من حيث الوفرة في القشرة الأرضية.

6 ( ) التبخير تغير حراري مصحوب بانطلاق طاقة حرارية.

7 ( ) المصعد في الخلايا الجلفانية شحنته سالبة.

8 ( ) الخبز من مصادر الكربوهيدرات.

النموذج-١١

9 ( ) جهد الاختزال: ميل الأيونات لاكتساب الإلكترونات من أقطابها.

10 ( ) يكتسب الماء حرارة أسرع من الحديد عند تسخينه.

11 ( ) يفصل خام الماجنيتايت من الصخور بواسطة مغناطيس قوي.

12 ( ) العناصر الواقعة أعلى السلسلة الكهروكيميائية عوامل مؤكسدة.

13 ( ) النيتريلات مشتقات من الأميدات أحادية الاستبدال بعد نزع جزيء ماء منها.

14 ( ) حرارة التفاعل مقدار ثابت سواء تم التفاعل في خطوة أو عدة خطوات.

15 ( ) يتحلل الجلوكوز إلى سكريات أبسط منه.

16 ( ) الانشطار النووي أخطر من الاندماج النووي.

17 ( ) الصيغة العامة للأمينات $R\text{-}CONH_2$.

18 ( ) التوزيع الإلكتروني لـ Co^{27} هو $[Ar]4S^2\ 3d^7$.

19 ( ) عدد الجسيمات النووية في $_{56}Ba^{140}$ = 56

20 ( ) يتكون لون أحمر دموي عند إضافة محلول ثيوسيانات البوتاسيوم إلى محلول $FeCl_3$.

اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي:درجتان لكل فقرة.

21 تفاعل الأمينات مع مشتقات الحموض العضوية يُكوّن .....

1	أمينات ثانوية	2	أميدات	3	حموض أمينية	4	كحولات مناظرة

22 يتكون المالتوز من وحدتي .....

1	جلاكتوز	2	سكروز	3	جلوكوز	4	فركتوز

23 سرعتها تساوي سرعة الضوء .....

1	ألفا	2	بيتا	3	جاما	4	بوزيترون

24 إذا علمت أن جهود اختزال Zn ، Cd (– 0.76 ، – 0.4) فولت على الترتيب ؛ فإن جهد الخلية = ... فولت.

1	1.16	2	0.36	3	0.63	4	1.61

25 تستخدم حرارة ..... لتحديد الأفضل في الوقود.

1	التكوين	2	الاحتراق	3	التعادل	4	الذوبان

26 الخلايا التالية جافة عدا .....

1	الزئبق	2	خارصين - كربون	3	القاعدية	4	الوقود

27 قيمة القوة الدافعة الكهربية 1.5 فولت لخلية .....

1	الزئبق	2	خارصين - كربون	3	المركم الرصاصي	4	الوقود

28 تصنف الدهون من .....

1	الكحولات	2	الأحماض الكربوكسيلية	3	الأسترات	4	الإيثرات

29 فيتامين يذوب في الماء .....

1	A	2	B	3	D	4	E

30 يستخدم في صناعة الإسمنت .....

1	الماجنيتايت	2	الخبث	3	فحم حجري	4	فحم الكوك

31 من تطبيقات خلايا التحليل الكهربي .....

1	بطاريات الآلات الحاسبة	2	تنقية المعادن	3	بطاريات مقويات السمع	4	إنتاج مياه الشرب

32 تتفاعل الحموض الأمينية مع ..... لتكوين أمينات أولية.

1	حمض النيتروز	2	كحول الميثيل	3	هيدروكسيد الباريوم	4	كلوريد الأسيتيل

33 **تنتهي عناصر السلسلة الانتقالية الرئيسة الثالثة بعنصر .....**

1	Zn^{30}	2	Cd^{48}	3	Hg^{80}	4	Ac^{89}

34 **يمثل الرمز ΔH_N حرارة .....**

1	التكوين	2	التعادل	3	التكثيف	4	الاحتراق

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	**المادة**	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

35 أقوى عامل مؤكسد من التالي ، جهد أكسدته..... فولت.

1	0.34 –	2	0.76+	3	0.13+	4	0.85 –

36 أحد الأنوية التالية نشطة إشعاعيًا .....

1	$_{6}C^{14}$	2	$_{8}O^{16}$	3	$_{10}Ne^{20}$	4	$_{7}N^{14}$

37 النظيران (X^{40} ، X^{38}) نسبة وجودهما في عينة (98% ، 2%) على الترتيب؛ فإن الكتلة الذرية لـ X = ...

1	39.2	2	39.50	3	39.96	4	40.96

38 عدد تأكسد الماغنسيوم في MgF_2 يساوي .....

1	2+	2	1 –	3	صفر	4	2 –

39 الصيغة الكيميائية لخام الحديد (الليمونايت) .....

1	Fe_3O_4	2	Fe_2O_3	3	$Fe_2O_3.nH_2O$	4	FeO

40 يسمى المركب $CH_3NHCH_2CH_3$ .....

1	بروبيل أمين	2	إيثيل ميثيل أمين	3	بروبانااميد	4	ثنائي ميثيل أمين

41 المركب الأكثر ثباتاً حرارياً عند 25 درجة منوية حرارة تكوينه ..... كيلوجول/ مول.

1	110 –	2	242 –	3	393.5 –	4	33.9+

42 أحد الأكاسيد التالية قاعدي .....

1	SiO_2	2	CO_2	3	P_2O_5	4	CaO

43 ناتج قذف نواة $_{13}Al^{27}$ بنيوترون سريع .....

1	$_{13}Al^{28}$	2	$_{11}Na^{24}$	3	$_{14}Si^{28}$	4	$_{15}P^{30}$

44 كتلة النحاس المترسبة (Cu^{+2}) وزنه الذري = 63.5 ، عند مرور 0.4 فاراد تساوي ..... جم.

1	63.5	2	30.75	3	12.7	4	9.7

45 يحدث انتقال حقيقي وكامل للإلكترونات في المركب .....

1	KBr	2	NH_3	3	H_2O	4	CH_4

46 إذا سُخن معدن كتلته 8 جرام، وحرارته النوعية 0.8 جول/ جم.°م ، فارتفعت حرارته بمقدار 10 °م ؛ فإن كمية الطاقة المكتسبة =.... جول

1	6.4	2	64	3	640	4	80

47 طاقة الترابط النووي لنواة العنصر $_{3}Li^{7}$ = 39.2 م.إ.ف ؛ فإن متوسط طاقة الترابط النووي = ... م.إ.ف

1	7.6	2	7.075	3	8.6	4	5.6

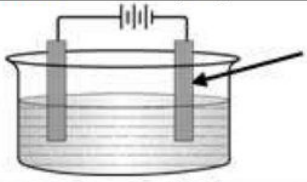
48 ناتج تفاعل الحديد مع Cl_2 في درجات الحرارة العالية .....

1	$FeCl_2+H_2$	2	$FeCl_3$	3	$FeCl_2$	4	$FeCl_3+H_2$

49 من التفاعل التالي: $SO_3 + H_2O \rightarrow H_2SO_4$ ؛ إذا علمت أن حرارة تكوين (H_2SO_4 ، H_2O ، SO_3) على الترتيب (– 813 ، – 242 ، – 396) كيلوجول / مول؛ فإن حرارة التفاعل ..... كيلوجول / مول.

1	1451 –	2	1451+	3	175 –	4	175+

50 الشكل المقابل رسم تخطيطي لخلية التحليل الكهربي، حيث يشير السهم إلى .....



1	المصعد	2	المهبط	3	مصدر تيار مستمر	4	أسلاك توصيل

النموذج ١١

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

نموذج التصحيح الالكتروني	7	المادة	الكيمياء
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م			

تجميع أ. عبير حيدر
باقي النماذج لباقي المواد ولكافة السنين
تجدها في قناة الأحياء للصف الثالث الثانوي
على الرابط التالي
https://t.me/AbeerHydaar

إجابة النموذج ١١

ر.س	الاجابة الصحيحة	اجا
1	1	
2	2	
3	1	
4	1	
5	2	
6	2	
7	1	
8	1	
9	1	
10	2	
11	1	
12	2	
13	2	
14	1	
15	2	
16	2	
17	2	
18	1	
19	2	
20	1	

ر.س	الاجابة الصحيحة	اجا
21	2	
22	3	
23	3	
24	2	
25	2	
26	4	
27	2	
28	3	
29	2	
30	2	
31	2	
32	3	
33	3	
34	2	
35	4	
36	1	
37	3	
38	1	
39	3	
40	2	

ر.س	الاجابة الصحيحة	اجا
41	3	
42	4	
43	2	
44	3	
45	1	
46	2	
47	4	
48	2	
49	3	
50	2	

عدد الاسئلة	العظم
50	80

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	المادة	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.

النموذج ١٢

1 ( ) تتحول الطاقة الكيميائية في وقود السيارات إلى طاقة حركية.

2 ( ) التفاعلات الكيميائية تكون مصحوبة بانطلاق أشعة.

3 ( ) يتحد النيتروجين مع الكربون مكونًا مجموعة سيانيد.

4 ( ) حمض الأكساليك اللامائي من العوامل المختزلة.

5 ( ) الأكسدة عملية كيميائية يحدث فيها فقد إلكترونات.

6 ( ) يكتسب الرصاص حرارة أسرع من الماء.

7 ( ) الكاثود القطب السالب في الخلايا الجلفانية.

8 ( ) السكريات الأحادية لا يمكن تحليلها إلى أبسط منها.

9 ( ) العناصر التي تسبق الهيدروجين في السلسلة الكهروكيميائية عوامل مؤكسدة.

10 ( ) ذوبان NaOH في الماء يؤدي إلى ارتفاع درجة حرارة المحلول.

11 ( ) مجموعة عائلة الحديد تتكون من (Ni , Co , Fe).

12 ( ) جهد الاختزال: ميل الأيونات لاكتساب الإلكترونات من أقطابها.

13 ( ) الجلايسين من الحموض الأمينية أحادية الأمينو أحادية الكربوكسيل.

14 ( ) اعتمد هس في حساب حرارة التفاعل على المعادلة الإجمالية للتفاعل.

15 ( ) تعرض الزيوت لدرجة حرارة مرتفعة يؤدي إلى تكوين الدهيدات وكيتونات.

16 ( ) قوة انفجار قنبلة انشطارية تعادل انفجار 1000 قنبلة هيدروجينية.

17 **( ) التوزيع الإلكتروني لـ Cu^{29} هو $[Ar]4S^2\,3d^9$.**

18 **( ) تتميز عناصر المجموعة الانتقالية (IVB) بأنها غالية الثمن.**

19 **( ) عدد النيوكليونات في $_{12}Mg^{24}$ = 12 .**

20 **( ) يتكون راسب أزرق غامق عند إضافة محلول حديدو سيانيد البوتاسيوم الى محلول Fe^{3+}.**

اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي:درجتان لكل فقرة.

21 يتتابع في سلسلة الأكتنيدات امتلاء المستوى الفرعي .....

1	5d	2	6d	3	4f	4	5f

22 تتحول الأمينات الأولية إلى كحولات عن طريق تفاعلها مع .....

1	حمض النيتروز	2	حمض عضوي	3	كلوريد الحمض العضوي	4	هيبوبروميت الصوديوم

23 السكر الثنائي من التالي .....

1	النشا	2	المالتوز	3	الجلوكوز	4	الفركتوز

24 إحدى الصفات التالية تنطبق على جسيمات ألفا .....

1	سرعتها = سرعة الضوء	2	متعادلة كهربائياً	3	قدرتها على تأين الغازات عالية	4	شحنتها سالبة

25 يتواجد فيه الحديد بنسبة 40 - 70 % خام .....

1	الماجنيتايت	2	الهيماتيت	3	الليمونايت	4	السيدريت

26 إذا علمت أن جهود اختزال Mg ، Pb (– 2.37 ، – 0.13) فولت على الترتيب ؛ فإن جهد الخلية = ... فولت.

1	2.27	2	2.53	3	2.24	4	2.5

27 تغير حراري يصاحبه امتصاص حرارة .....

1	التبخير	2	الاحتراق	3	التعادل	4	التكثيف

28 خلية كهروكيميائية يحدث فيها تفاعل تلقائي .....

1	الوقود	2	طلاء المعادن	3	تنقية المعادن	4	التحليل الكهربي

29 أكثر المواد إنتاجاً للطاقة عند حرقها في جسم الإنسان .....

1	البروتينات	2	الدهون	3	الفيتامينات	4	الكربوهيدرات

30 فيتامين مهم لصحة العيون .....

1	A	2	C	3	B	4	D

31 إذا كان متوسط طاقة الترابط النووي لنواة العنصر X يساوي 8.7 م.إ.ف ؛ وطاقة الترابط النووي= 487.2 م.إ.ف ، فإن عدد النيوكليونات يساوي .....

1	26	2	56	3	30	4	65

32 تعتبر النيتريلات من مشتقات.... بعد نزع جزيء ماء منها.

1	الأميدات	2	الكحولات	3	الحموض الكربوكسيلية	4	الحموض الأمينية

33 **يمثل الرمز ΔH_N حرارة .....**

1	**تعادل**	**2**	**تكثيف**	**3**	**تبخير**	**4**	**التصهار**

34 **أضعف عامل مختزل من التالي ، جهد أكسدته ..... فولت.**

1	**2.87+**	**2**	**1.36 –**	**3**	**0.8 –**	**4**	**0.34 –**

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	**المادة**	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

35 نواة مشعة .....

1	$_{26}Fe^{56}$	2	$_{6}C^{12}$	3	$_{7}N^{14}$	4	$_{13}Al^{28}$

36 النظيران (X^{24} ، X^{26}) نسبة وجودهما في عينة (80% ، 20%) على الترتيب ؛ فإن الكتلة الذرية لـ X = ...

1	24.4	2	25.6	3	26	4	24

37 عدد تأكسد المنجنيز في MnO_2 يساوي .....

1	2 –	2	2+	3	4+	4	4 –

38 يسمى المركب $C_6H_5NH_2$ .....

1	بنزاميد	2	بيريدين	3	أنيلين	4	أمينو هكسان

39 المصعد في الخلية القاعدية .....

1	MnO_2	2	HgO	3	PbO_2	4	Zn+KOH

40 المركب الأقل ثباتاً حرارياً عند 25 درجة منوية؛ حرارة تكوينه ..... كيلوجول / مول.

1	487–	2	49.4+	3	92.3 –	4	33.9+

41 يتحلل الحجر الجيري في الفرن العالي لتكوين وسط قاعدي من .....

1	$CaCO_3$	2	CaO	3	$Ca(OH)_2$	4	CO_2

42 ..... + $_{12}Mg^{24}$ → $_{11}Na^{24}$ في التفاعل النووي الجسيم المتكون:

1	ألفا	2	بيتا السالبة	3	بيتا الموجبة	4	نيوترون

43 كتلة الألومينيوم المترسبة (Al^{+3}) ، وزنه الذري = 27 ، عند مرور 0.5 فاراد تساوي .... جم

1	9	2	27	3	45	4	4.5

44 يحدث انتقال حقيقي وكامل للإلكترونات في المركب .....

1	NH_3	2	NO	3	SO_2	4	$MgBr_2$

45 من الشوائب الحمضية الموجودة في الفرن اللافح .....

1	CaO	2	P_2O_5	3	$CaCO_3$	4	$CaSiO_3$

46 الحرارة النوعية لقطعة معدن كتلتها 16 جم، فقدت حرارة مقدارها 200 جول، عند تغير درجة حرارتها بمقدار 50 °م =.....جول/جم.°م

1	2	2	1	3	0.25	4	0.5

47 يتكون عند المصعد بالتحليل الكهربي لمصهور كلوريد الصوديوم .....

1	Cl_2	2	Na	3	H_2	4	O_2

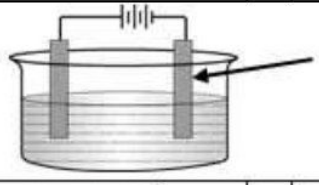
48 يتفاعل الحديد الساخن مع الأكسجين مكوناً .....

1	FeO	2	Fe_2O_3	3	Fe_3O_4	4	$Fe_2O_3.nH_2O$

49 من التفاعل التالي: $SnO + 0.5O_2 \rightarrow SnO_2$ ΔH = -296 KJ/mol ؛ إذا علمت أن حرارة تكوين SnO_2 (-581) كيلوجول / مول؛ فإن حرارة تكوين SnO ..... كيلوجول / مول.

1	877+	2	877 –	3	285 –	4	285+

50 الشكل المقابل رسم تخطيطي لخلية التحليل الكهربي، حيث يشير السهم إلى .....



1	المصعد	2	المهبط	3	مصدر تيار مستمر	4	أسلاك توصيل

النموذج ١٢

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

نموذج التصحيح الالكتروني	7	المادة	الكيمياء
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م			

إجابة النموذج ١٢

ر.س	الاجابة الصحيحة	اجاب
1	1	
2	2	
3	1	
4	1	
5	1	
6	1	
7	2	
8	1	
9	2	
10	1	
11	1	
12	1	
13	1	
14	1	
15	1	
16	2	
17	2	
18	1	
19	2	
20	1	

ر.س	الاجابة الصحيحة	اج
21	4	
22	1	
23	2	
24	3	
25	1	
26	3	
27	1	
28	1	
29	2	
30	1	
31	2	
32	1	
33	1	
34	2	
35	4	
36	1	
37	3	
38	3	
39	4	
40	2	

ر.س	الاجابة الصحيحة	ة
41	2	
42	2	
43	4	
44	4	
45	2	
46	3	
47	1	
48	3	
49	3	
50	2	

عدد الاسئلة
50

تجميع أ. عبير حيدر

باقي النماذج لباقي المواد ولكافة السنين

تجدها في قناة الأحياء للصف الثالث الثانوي

على الرابط التالي

https://t.me/AbeerHydaar

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	المادة	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.

النموذج ١-٣

1	( ) تقاس درجة الحرارة باستخدام الترمومترات.
2	( ) الإلكترونات لها دوراً أساسياً في التفاعلات الكيميائية.
3	( ) المجموعة الوظيفية للأمينات CN –
4	( ) ثاني أكسيد المنجنيز من العوامل المؤكسدة.
5	( ) الاختزال عملية كيميائية يتم فيها اكتساب إلكترون أو أكثر.
6	( ) العملية الاديباتية تسمح بانتقال الحرارة بين النظام والوسط المحيط.
7	( ) المهبط في الخلايا الجلفانية شحنته سالبة.
8	( ) نسبة الهيدروجين إلى الاكسجين في الكربوهيدرات (2 : 1) .
9	( ) بزيادة تركيز المحلول تقل جهود اختزال الأيونات الموجبة.
10	( ) الحرارة النوعية للماء أقل من الحرارة النوعية لمعظم المواد.
11	( ) مجموعة عائلة الحديد تتكون من (Ni , Co , Fe).
12	( ) التحليل الكهربي للمحاليل الإلكتروليتية أكثر تعقيدًا من المصاهير.
13	( ) تتفق الأمينات في الخواص الفيزيائية.
14	( ) قانون هس أحد نتائج قانون حفظ الطاقة.
15	( ) يتحلل الفركتوز إلى سكر أبسط منه.
16	( ) القدرة التدميرية للقنبلة الانشطارية أكبر من القنبلة الهيدروجينية.
17	**( ) التوزيع الإلكتروني لـ Cr^{24} هو $[Ar]4S^2\ 3d^4$.**
18	**( ) عناصر المجموعة الانتقالية (IIIB) نشطة كيميائياً.**
19	**( ) عدد النيوترونات في $_{55}Cs^{144}$ = 89 .**
20	**( ) يتكون راسب أزرق قاتم عند إضافة محلول حديدو سيانيد البوتاسيوم إلى محلول $FeCl_3$.**

اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي:درجتان لكل فقرة.

21	يكتمل ملء المستويين الفرعيين 3d ، 4s في السلسلة الانتقالية							
	1	الأولى	2	الثانية	3	الثالثة	4	الرابعة
22	حمض أميني يحتوي على مجموعة أمين واحدة، ومجموعة كربوكسيل واحدة							
	1	الجلايسين	2	اللايسين	3	الأسبارتيك	4	الأرجنين
23	سكر يتكون من وحدتي جلوكوز							
	1	السكروز	2	المالتوز	3	اللاكتوز	4	الجلاكتوز
24	أشعة نووية قدرتها على النفاذ في الأجسام عالية جداً							
	1	ألفا	2	بيتا	3	جاما	4	بوزتيرون
25	يُعد استخلاص الحديد اقتصادياً من خام							
	1	الماجنيتايت	2	الهيماتيت	3	الليمونايت	4	السيدريت
26	جهد اختزال X يساوي +0.8 فولت، وجهد اختزال Y يساوي – 0.14 فولت ؛ فإن جهد الخلية = ... فولت.							
	1	0.29	2	0.94	3	0.49	4	0.66
27	لتحديد الأفضل في الوقود تستخدم حرارة							
	1	التعادل	2	التكوين	3	الاحتراق	4	التكثيف
28	قيمة القوة الدافعة الكهربية 1.3 فولت في							
	1	خلية الزئبق	2	خلية خارصين - كربون	3	المركم الرصاصي	4	الخلية القاعدية
29	تصنف الدهون من							
	1	الكربوهيدرات	2	الليبيدات	3	البروتينات	4	الفيتامينات
30	فيتامين يذوب في الماء							
	1	E	2	A	3	D	4	B
31	مركبات مشتقة من الأميدات غير المستبدلة بعد نزع جزيء ماء منها							
	1	الأمينات	2	الأحماض الأمينية	3	النيتريلات	4	أملاح الأمونيوم
32	**الرمز ΔH_N يمثل حرارة .....**							
	1	**التكوين**	**2**	**التعادل**	**3**	**الاحتراق**	**4**	**التكثيف**
33	**أضعف عامل مختزل من التالي ، جهد اختزاله ..... فولت**							
	1	**2.87+**	**2**	**1.36+**	**3**	**3.04 –**	**4**	**0.13 –**
34	**النواة المستقرة .....**							
	1	**$_{13}Al^{28}$**	**2**	**$_{6}C^{14}$**	**3**	**$_{7}N^{15}$**	**4**	**$_{26}Fe^{56}$**

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	**المادة**	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

35 النظيران (X^{63} ، X^{65}) نسبة وجودهما في عينة (75% ، 25%) على الترتيب ؛ فإن الكتلة الذرية لـ X = ...

1	63.1	2	63.2	3	63.5	4	65

36 عدد تأكسد الكربون في H_2CO_3 يساوي .....

1	1+	2	2+	3	4+	4	1 –

37 يسمى المركب $C_6H_5CONH_2$ .....

1	أنيلين	2	بيريدين	3	بيبريدين	4	بنزاميد

38 المصعد في بطارية السيارة .....

1	HgO	2	MnO_2	3	PbO_2	4	Pb

39 المُركّب الأكثر ثباتاً حرارياً عند 25 درجة مئوية؛ حرارة تكوينه ..... كيلوجول / مول.

1	1669.8 –	2	393.5 –	3	242 –	4	90.37+

40 عند تسخين أكسيد الحديد II يتحول إلى Fe + ...

1	Fe_3O_4	2	Fe_2O_3	3	FeO	4	$Fe_2O_3.nH_2O$

41 $_{13}Al^{27} + {}_0n^1 \rightarrow {}_{13}Al^{28}$ + ... الأشعة الناتجة من التفاعل النووي:

1	ألفا	2	بيتا الموجبة	3	جاما	4	بيتا السالبة

42 كمية الكهرباء اللازمة لترسيب 43.95 جم من (Ni^{+2}) وزنه الذري = 58.6 ؛ تساوي ..... فاراد.

1	1.5	2	0.2	3	0.4	4	0.5

43 يحدث انتقال حقيقي وكامل للإلكترونات في المركبات الآتية؛ عدا .....

1	KBr	2	$CaCl_2$	3	MgO	4	NH_3

44 أي من التالي من مكونات الشوائب في الفرن اللافح .....

1	CO	2	SiO_2	3	$CaCO_3$	4	Fe_2O_3

45 فلز كتلته 50 جم ، سُخن فارتفعت درجة حرارته من 35 °م إلى 45 °م ؛ وحرارته النوعية = 0.449 جول/ جم.°م ؛ فإن الطاقة المكتسبة = ... جول.

1	22.45	2	224.5	3	449	4	124.5

46 يتكون عند المهبط بالتحليل الكهربي لمصهور كلوريد الصوديوم .....

1	Cl_2	2	Na	3	H_2	4	O_2

47 متوسط طاقة الترابط النووي لنواة العنصر $_{36}X^{84}$ = 8.6 م.إ.ف ؛ فإن طاقة الترابط النووي = ... م.إ.ف

1	309.6	2	306.9	3	722.4	4	72.24

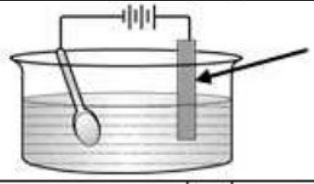
48 ناتج تفاعل الحديد مع غاز الكلور في درجات الحرارة العالية .....

1	$FeCl_3$	2	$FeCl_2$	3	$FeCl_2+H_2$	4	$FeCl_3+H_2$

49 من التفاعل: $CH_3CH_2OH + 3O_2 \rightarrow 2CO_2 + 3H_2O$ ΔH = -1370 KJ/mol ؛ إذا علمت أن حرارة تكوين (H_2O ، CO_2) هي على الترتيب (– 286 ، – 393.5) كيلوجول/ مول؛ فإن حرارة تكوين الإيثانول ..... كيلوجول/ مول.

1	275+	2	275 –	3	3015 –	4	3015+

50 الشكل المقابل رسم تخطيطي يوضح عملية الطلاء بالكهرباء، حيث يشير السهم إلى .....



1	المصعد	2	المهبط	3	مصدر تيار مستمر	4	أسلاك توصيل

النموذج ١٣

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

نموذج التصحيح الالكتروني	7	المادة	الكيمياء
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م			

إجابة النموذج ١٣

ر.س	الاجابة الصحيحة	اجـ
1	1	
2	1	
3	2	
4	1	
5	1	
6	2	
7	2	
8	1	
9	2	
10	2	
11	1	
12	1	
13	2	
14	1	
15	2	
16	2	
17	2	
18	1	
19	1	
20	1	

ر.س	الاجابة الصحيحة
21	1
22	1
23	2
24	3
25	2
26	2
27	3
28	1
29	2
30	4
31	3
32	2
33	1
34	4
35	3
36	3
37	4
38	4
39	1
40	2

ر.س	الاجابة الصحيحة
41	3
42	1
43	4
44	2
45	2
46	2
47	3
48	1
49	2
50	1

عدد الاسئلة	الـ
50	

بسبة الاختبارات - (النظا

تجميع أ. عبير حيدر

باقي النماذج لباقي المواد ولكافة السنين

تجدها في قناة الأحياء للصف الثالث الثانوي

على الرابط التالي

https://t.me/AbeerHydaar

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	**المادة**	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.

النموذج ١٤

1 ( ) الطاقة الكيميائية طاقة مخزونة ضمن الوحدات التركيبية للمواد.

2 ( ) النواة أساس التفاعلات النووية.

3 ( ) المادة التي تكتسب إلكترونات عامل مؤكسد.

4 ( ) يُعد Mn العنصر الثالث عشر من حيث الوفرة في القشرة الأرضية.

5 ( ) تزداد سرعة سخونة المادة بزيادة حرارتها النوعية.

6 ( ) يحدث الاختزال في الخلايا الجلفانية عند المصعد.

7 ( ) السكريات الثنائية تتحلل مائياً إلى وحدتين من السكر الأحادي.

8 ( ) يزداد جهد اختزال الأيونات الموجبة بزيادة تركيز المحلول.

9 ( ) الذوبان الطارد للحرارة يصاحبه انخفاض في درجة حرارة المحلول.

10 ( ) مجموعة عائلة الحديد تتكون من (Ni , Co , Fe).

11 ( ) يتصاعد غاز الأكسجين بالتحليل الكهربي للماء عند المصعد.

12 ( ) تمتلك الحموض الأمينية خواص أمفوتيرية.

13 ( ) يستخدم قانون هس في حساب حرارة التفاعلات الخطرة.

14 ( ) الفيتامينات مركبات غذائية يحتاجها الجسم بكميات كبيرة.

15 ( ) تقوم فكرة القنبلة الانشطارية على تفاعل الاندماج النووي.

16 **( ) الأمينات مركبات عضوية تشتق من NH_3 .**

17 **( ) كبريتات الحديد II من العوامل المؤكسدة.**

18 **( ) التوزيع الإلكتروني لـ Cr^{24} هو $[Ar]4S^2\ 3d^4$.**

19 **( ) عدد الجسيمات النووية في $_{92}U^{235}$ = 235 .**

20 **( ) يتكون راسب أخضر عند إضافة محلول NaOH إلى محلول $FeCl_3$.**

اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي:درجتان لكل فقرة.

21 يتم امتلاء المستوى الفرعي 5d في الدورة .....

1	الرابعة	2	الخامسة	3	السادسة	4	السابعة

22 يمثل الرمز H .....

1	حرارة التفاعل	2	حرارة التكوين	3	حرارة الاحتراق	4	المحتوى الحراري

23 حمض أميني يحتوي على مجموعة كربوكسيل واحدة ومجموعة أمينو واحدة .....

1	لايسين	2	جلايسين	3	أسبارتيك	4	أرجنين

24 سكر أحادي .....

1	اللاكتوز	2	المالتوز	3	النشا	4	الجلوكوز

25 أي من الآتي ينطبق على جسيمات بيتا .....

1	موجات كهرومغناطيسية	2	متعادلة كهربياً	3	سرعتها تساوي سرعة الضوء	4	تخترق قطعة من الورق

26 جهد اختزال X يساوي +0.8 فولت، وجهد أكسدة Y يساوي +0.13 فولت ؛ فإن جهد الخلية = ... فولت.

1	0.39	2	0.93	3	0.67	4	0.13

27 تغير حراري كيميائي حرارة .....

1	الذوبان	2	التكثيف	3	التعادل	4	التبخير

28 المصعد في خلية الوقود .....

1	هيدروجين	2	أكسجين	3	كربون	4	نيكل

29 البطارية المستخدمة في مقويات السمع .....

1	خارصين - كربون	2	القاعدية	3	الزئبق	4	الوقود

30 زيت معدني .....

1	الذرة	2	الزيتون	3	الديزل	4	القرنفل

31 مادة تزود الفرن العالي بوسط قاعدي .....

1	ثاني أكسيد الكربون	2	الكربون	3	اول أكسيد الكربون	4	كربونات الكالسيوم

32 الجلفنة يقصد بها طلاء الحديد بـ .....

1	الفضة	2	القصدير	3	الخارصين	4	النحاس

33 خسف هوفمان للأميدات غير المستبدلة يُكوّن .....

1	أمين أولي	2	نيتريل	3	حمض أميني	4	حمض كربوكسيلي

34 **أضعف عامل مختزل من التالي ، جهد اختزاله ..... فولت.**

1	**0.34 +**	**2**	**0.8 +**	**3**	**0.13 -**	**4**	**0.76 -**

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	**المادة**	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

35 النواة الأكثر استقراراً .....

1	$_{6}C^{14}$	2	$_{8}O^{15}$	3	$_{13}Al^{28}$	4	$_{26}Fe^{56}$

36 الكتلة الذرية للنحاس (Cu^{63} ، Cu^{65}) نسبة وجودهما في عينة على الترتيب (75% ، 25%) تساوي .....

1	63.1	2	63.2	3	63.5	4	63

37 عدد تأكسد البوتاسيوم في KBr يساوي .....

1	2 –	2	صفر	3	1+	4	1 –

38 الصيغة الكيميائية لخام الليمونايت .....

1	Fe_3O_4	2	Fe_2O_3	3	$Fe_2O_3.nH_2O$	4	FeS

39 يسمى المركب $C_2H_5NH_2$ .....

1	ميثيل أمين	2	ايثيل أمين	3	بروبيل أمين	4	ايثاناميد

40 المركب الأقل ثباتاً حرارياً عند 25 درجة منوية؛ حرارة تكوينه ..... كيلوجول / مول.

1	46.19 –	2	92.3 –	3	1207 –	4	33.9+

41 جميع مما يلي من مكونات الخبث عدا .....

1	$Ca(AlO_2)_2$	2	$Ca_3(PO_4)_2$	3	$CaSiO_3$	4	Fe_2O_3

42 تحول $_{11}Na^{24}$ إلى $_{12}Mg^{24}$ يصاحبه فقدان .....

1	ألفا	2	بيتا السالبة	3	بيتا الموجبة	4	بروتون

43 كمية الكهرباء اللازمة لترسيب 29.3 جم من (Ni^{+2}) ، وزنه الذري = 58.6 تساوي ..... فاراد

1	1.5	2	0.2	3	0.4	4	1

44 يحدث انتقال حقيقي وكامل للإلكترونات في المركبات التالية ؛ عـدا .....

1	NH_3	2	KCl	3	$CaCl_2$	4	$AlCl_3$

45 فيتامين يساعد في إنتاج خلايا الدم الحمراء .....

1	B_{12}	2	C	3	A	4	D

46 كرة معدنية كتلتها 20 جرام ، بُرِّدت من 30 °م إلى 10 °م ، وحرارتها النوعية = 0.897 جول/ جم.°م ؛ فإن الطاقة المكتسبة....جول.

1	35.88	2	358.8	3	179.4	4	197.4

47 متوسط طاقة الترابط النووي لنواة العنصر $_{92}X^{235}$ = 7.6 م.إ.ف ؛ فإن طاقة الترابط النووي لـ X =.... م.إ.ف

1	30.92	2	1808.8	3	1109.6	4	1786

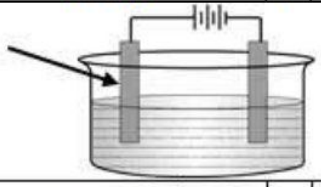
48 لا يتأثر الحديد بحمض النيتريك المركز بسبب تكون طبقة من .....

1	FeO	2	Fe_2O_3	3	Fe_3O_4	4	$FeSO_4$

49 من التفاعل التالي: $CH_3OH + 1.5O_2 \rightarrow CO_2 + 2H_2O$ $\Delta H = -686$ KJ/mol ؛ إذا علمت أن حرارة تكوين (H_2O، CO_2) على الترتيب (– 286 ، – 393.5) كيلوجول / مول؛ فإن حرارة تكوين CH_3OH ..... كيلوجول / مول.

1	279.5 –	2	279.5+	3	1654.5 –	4	1654.5+

50 الشكل المقابل رسم تخطيطي لخلية التحليل الكهربي، حيث يشير السهم إلى .....



1	الآنود	2	الكاثود	3	بطارية	4	أسلاك توصيل

النموذج ١٤

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

نموذج التصحيح الالكتروني	7	المادة	الكيمياء
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م			

تجميع أ. عبير حيدر
باقي النماذج لباقي المواد ولكافة السنين
تجدها في قناة الأحياء للصف الثالث الثانوي
على الرابط التالي
https://t.me/AbeerHydaar

إجابة النموذج ١٤

ر.س	الاجابة الصحيحة
1	1
2	1
3	1
4	1
5	2
6	2
7	1
8	1
9	2
10	1
11	1
12	1
13	1
14	2
15	2
16	1
17	2
18	2
19	1
20	2

ر.س	الاجابة الصحيحة
21	3
22	4
23	2
24	4
25	4
26	2
27	3
28	1
29	3
30	3
31	4
32	3
33	1
34	2
35	4
36	3
37	3
38	3
39	2
40	4

الاجابة الصحيحة
4
2
4
1
1
2
4
3
1
1

الاسئلة	العظ
5	0

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	المادة	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.

النموذج ١٥

1 ( ) تنتقل الحرارة في العملية الأديباتية من النظام إلى الوسط المحيط.

2 ( ) يصاحب التفاعلات الكيميائية انطلاق جسيمات بيتا.

3 ( ) الأكسدة عملية كيميائية يتم فيها اكتساب إلكترونًا أو أكثر أثناء التفاعل.

4 ( ) البروم من العوامل المؤكسدة.

5 ( ) يكتسب الرصاص حرارة أسرع من الماء عند تسخينه.

6 ( ) الزيوت تحتوي على أحماض دهنية غير مشبعة.

7 ( ) يزداد جهد اختزال الأيونات الموجبة بزيادة تركيز المحلول.

8 ( ) النوبان الطارد للحرارة يصاحبه ارتفاع في درجة حرارة المحلول.

9 ( ) مجموعة عائلة الحديد تتكون من (Ni , Co , Fe).

10 ( ) يتصاعد غاز الأكسجين بالتحليل الكهربي للماء عند المصعد.

11 ( ) تُعد الحموض الأمينية مركبات أمفوتيرية.

12 ( ) حرارة التفاعل مقدار ثابت سواء تم التفاعل في خطوة أو عدة خطوات.

13 ( ) الإنزيمات تعمل على تسريع حدوث التفاعل الحيوية بسرعة عالية.

14 ( ) تقوم فكرة القنبلة النووية على تفاعل الانشطار النووي.

15 **( ) الصيغة العامة للأمينات الثانوية R_2- NH .**

16 **( ) التوزيع الإلكتروني لـ Sc^{21} هو $[Ar]4S^2\ 3d^1$.**

17 **( ) عناصر المجموعة الانتقالية (IB) نشطة كيميائياً.**

18 **( ) عدد النيوترونات في $_{11}Na^{23}$ = 23**

19 **( ) يمثل الرمز Cu^{+2}/Cu نصف خلية تفاعل أكسدة.**

20 **( ) يتكون راسب أخضر عند إضافة NaOH إلى محلول Fe^{+3}.**

اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي:درجتان لكل فقرة.

21 السلسلة الانتقالية الرئيسة الأولى يتم فيها ملء المستوى الفرعي .....

1	5d	2	3d	3	4f	4	5f

22 ناتج تفاعل الأمين الأولي مع الحموض العضوية .....

1	كحول	2	أميد غير مستبدل	3	أميد أحادي الاستبدال	4	حمض أميني

23 يتفق الجلوكوز مع الفركتوز في التالي ؛ عـدا .....

1	عدد ذرات الهيدروجين	2	عدد ذرات الكربون	3	المجموعة الوظيفية	4	عدد ذرات الأكسجين

24 إذا علمت أن جهد اختزال Pb = – 0.13 فولت، وجهد اختزال Mg = –2.37 فولت ؛ فإن جهد الخلية = ... فولت.

1	2.5	2	0.46	3	0.22	4	2.24

25 المحتوى الحراري للمتفاعلات ..... المحتوى الحراري للنواتج في التفاعل الماص للحرارة.

1	أكبر من	2	أقل من	3	يساوي	4	ضعف

26 الخلية التي تستخدم في مقويات السمع .....

1	خزن الطاقة	2	القاعدية	3	الزئبق	4	الوقود

27 الليبيدات عبارة عن .....

1	أحماض أمينية	2	كحولات	3	أسترات	4	إيثيرات

28 سكر اللاكتوز يوجد في .....

1	حليب الأم	2	العنب	3	الفواكه	4	البنجر

29 نسبة الحديد في خام الهيماتيت ..... %

1	50 - 25	2	50 - 45	3	25.53 - 57.14	4	70 - 40

30 جميع ما يلي من مكونات الخلية الجلفانية ؛ عـدا .....

1	المحلول الإلكتروليتي	2	الأقطاب	3	البطارية	4	القنطرة الملحية

31 نواة مكونة من 235 نيوكليون، ومتوسط طاقة الترابط النووي لها = 7.6 م.إ.ف؛ فإن طاقة الترابط النووي = ... م.إ.ف

1	185.5	2	1786	3	1786.5	4	1787

32 حمض أميني يحتوي على مجموعة أمينو واحدة ومجموعة كربوكسيل واحدة .....

1	الأسبارتيك	2	اللايسين	3	الجلايسين	4	الأرجنين

33 **الرمز ΔH_{vap} يمثل حرارة .....**

1	**الاحتراق**	**2**	**التكوين**	**3**	**التبخير**	**4**	**التعادل**

34 **أقوى عامل مختزل من التالي جهد أكسدته ..... فولت.**

1	**2.93 +**	**2**	**0.76 +**	**3**	**2.87 –**	**4**	**0.13 +**

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	**المادة**	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

35 النواة الأكثر استقراراً .....

1	$_{6}C^{14}$	2	$_{8}O^{16}$	3	$_{13}Al^{28}$	4	$_{26}Fe^{56}$

36 النظيران (Li^{6} ، Li^{7}) نسبة وجودهما في عينة على الترتيب (10% ، 90%)؛ فإن الكتلة الذرية لـ Li تساوي.....

1	6.9	2	6.4	3	6.7	4	6.5

37 عدد تأكسد الكربون في CO_2 يساوي .....

1	2+	2	4+	3	2 -	4	4 -

38 الرمز β^{0}_{+1} يمثل .....

1	النيوترون	2	جاما	3	بيتا السالبة	4	بوزيترون

39 يختزل الماجنيتايت في الفرن العالي مكوناً .....

1	Fe	2	FeO	3	Fe_2O_3	4	$FeCO_3$

40 يسمى المركب CH_3CONH_2 .....

1	أمينو إيثان	2	إيثيل أمين	3	أسيتاميد	4	بروبانااميد

41 المهبط في الخلية القاعدية .....

1	KOH	2	Pb	3	Zn	4	MnO_2

42 المركب الأقل ثباتاً حرارياً عند 25 درجة منوية ؛ حرارة تكوينه ..... كيلوجول / مول.

1	33.9 +	2	393.5 -	3	92.3 -	4	90.37 +

43 أي من التالي من مكونات الشحنة .....

1	$Ca(AlO_2)_2$	2	$Ca_3(PO_4)_2$	3	$CaSiO_3$	4	Fe_2O_3

44 قذف نواة الألومنيوم العادي بنيوترون بطيء ينتج .....

1	$_{12}Mg^{26}$	2	$_{13}Al^{28}$	3	$_{11}Na^{24}$	4	$_{15}P^{30}$

45 كمية الكهرباء بالفاراد اللازمة لترسيب 26 جم من (Cr^{+3}) ، وزنه الذري = 52 تساوي .....

1	0.5	2	1	3	1.5	4	2

46 يحدث انتقال حقيقي وكامل للإلكترونات في المركب .....

1	$MgCl_2$	2	NH_3	3	CO_2	4	H_2O

47 الحرارة النوعية لمعدن كتلته 16 جرام ، يفقد حرارة مقدارها 40 جول عندما تقل درجة حرارته بمقدار 5 ^{o}م = ... جول/ جم.^{o}م

1	0.2	2	0.25	3	0.5	4	0.30

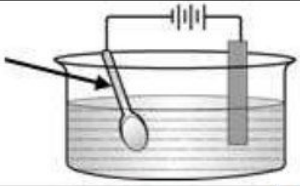
48 تتكون طبقة من Fe_3O_4 عند تفاعل الحديد مع .....

1	HNO_3 مركز	2	HCl مركز	3	HCl مخفف	4	H_2SO_4 مخفف

49 من التفاعل التالي: $CO + 0.5\ O_2 \rightarrow CO_2$ $\Delta H = -283\ KJ/mol$ إذا علمت أن حرارة تكوين CO_2 = - 393.5 كيلوجول/ مول؛ فإن حرارة تكوين CO ..... كيلوجول/ مول.

1	110.5 -	2	110.5 +	3	631 -	4	631 +

50 الشكل المقابل رسم تخطيطي يوضح عملية الطلاء بالكهرباء، حيث يشير السهم إلى .....



1	المصعد	2	المهبط	3	مصدر تيار مستمر	4	أسلاك توصيل

النموذج ١٥

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

نموذج التصحيح الالكتروني	7	المادة	الكيمياء
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م			

إجابة النموذج ١٥

ر.س	الاجابة الصحيحة
1	2
2	2
3	2
4	1
5	1
6	1
7	1
8	1
9	1
10	1
11	1
12	1
13	1
14	1
15	1
16	1
17	2
18	2
19	2
20	2

ر.س	الاجابة الصحيحة
21	2
22	3
23	3
24	4
25	2
26	3
27	3
28	1
29	2
30	3
31	2
32	3
33	3
34	1
35	4
36	1
37	2
38	4
39	2
40	3

ر.س	الاجابة الصحيحة
41	4
42	4
43	4
44	2
45	3
46	1
47	3
48	1
49	1
50	2
عدد الاسئلة	
50	

تجميع أ. عبير حيدر
باقي النماذج لباقي المواد ولكافة السنين
تجدها في قناة الأحياء للصف الثالث الثانوي
على الرابط التالي
https://t.me/AbeerHydaar

وسبة الاختبارات - (اللغ

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	**المادة**	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.

النموذج ١٦

1	( ) العملية الأديباتية تسمح بالانتقال الحراري بين النظام والوسط المحيط.
2	( ) يصاحب التفاعلات الكيميائية انطلاق أشعة.
3	( ) الاختزال عملية كيميائية يحدث فيها فقد إلكترون أو أكثر.
4	( ) كبريتيد الهيدروجين من العوامل المختزلة.
5	( ) يمتلك العنصر الانتقالي مستوى فرعي d أو f مملوء جزئياً بالإلكترونات.
6	( ) يكتسب الماء حرارة أسرع من الحديد عند تسخينه.
7	( ) جهد الاختزال: ميل الأيونات لاكتساب إلكترونات من أقطابها.
8	( ) الخبز من مصادر الكربوهيدرات.
9	( ) التفاعلات التلقائية تحدث في الخلايا الكهروكيميائية.
10	( ) مجموعة عائلة الحديد تتكون من (Ni , Co , Fe).
11	( ) يتصاعد غاز الهيدروجين بالتحليل الكهربي للماء عند المصعد.
12	( ) مجموعة الكربوكسيل في الحموض الأمينية مسؤولة عن الخواص الحمضية.
13	( ) يستخدم مسعر القنبلة في قياس حرارة الاحتراق للمواد الغذائية .
14	( ) تعمل الإنزيمات على إتمام العمليات الحيوية بسرعة عالية.
15	( ) يستخدم مطياف الكتلة في معرفة عدد النظائر للعنصر الواحد.
16	**( ) الصيغة العامة للأمينات الثالثية $R_3 - N$.**
17	**( ) التوزيع الإلكتروني لـ Mn^{25} هو $[Ar]4S^2\ 3d^5$.**
18	**( ) عدد الجسيمات النووية في $_{11}Na^{22}$ = 22 .**
19	**( ) إشارة ΔH سالبة في التفاعلات الماصة للحرارة.**
20	**( ) يتكون راسب أزرق قاتم عند إضافة محلول NaOH إلى محلول Fe^{+2}.**

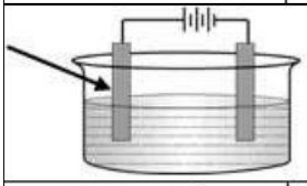
اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي:درجتان لكل فقرة.

21	يتم ملء المستوى الفرعي 5f في الدورة						
	1	الرابعة	2	الخامسة	3	السادسة	4 السابعة
22	تفاعل خسف هوفمان يحدث لـ						
	1	الأمينات	2	الحموض الأمينية	3	الأميدات	4 النيتريلات
23	يختلف الجلوكوز عن الفركتوز في						
	1	عدد ذرات الكربون	2	عدد ذرات الهيدروجين	3	المجموعة الوظيفية	4 عدد ذرات الأكسجين
24	أفضل القذائف النووية						
	1	النيوترون	2	البوزيترون	3	بيتا	4 جاما
25	إذا علمت أن جهد اختزال Ag يساوي +0.8 فولت، وجهد اختزال Fe يساوي ـ 0.45 فولت ؛ فإن جهد الخلية = ... فولت .						
	1	1.45	2	0.35	3	1.25	4 2.23
26	تغير حراري فيزيائي حرارة						
	1	الذوبان	2	الاحتراق	3	التعادل	4 التكوين
27	تستخدم ..... لإنتاج مياه الشرب في المركبات الفضائية.						
	1	خلية الزئبق	2	الخلية القاعدية	3	خلية خزن الطاقة	4 خلايا الوقود
28	الدهون عبارة عن						
	1	إيثيرات	2	أحماض كربوكسيلية	3	ليبيدات	4 كحولات
29	فيتامين يذوب في الماء						
	1	A	2	D	3	E	4 C
30	نسبة الحديد في خام الماجنيتايت ..... %						
	1	50 - 25	2	50 - 45	3	25.53 - 57.14	4 70 - 40
31	أحد تطبيقات التحليل الكهربي						
	1	بطاريات الآلات الحاسبة	2	بطاريات مقويات السمع	3	تنقية المعادن	4 إنتاج مياه الشرب
32	طاقة الترابط النووي لنواة X يساوي 187 م.إ.ف، ومتوسط طاقة الترابط النووي = 8.5 م.إ.ف، فإن عدد النيوكليونات =....						
	1	20	2	32	3	23	4 22
33	صدأ الحديد يتكون نتيجة تفاعل الحديد مع						
	1	الهواء الرطب	2	الهواء الجاف	3	حمض الهيدروكلوريك	4 حمض الكبريتيك المخفف
34	يمكن اشتقاق النيتريلات من الأميدات بنزع جزيء ..... منها.						
	1	ماء	2	كحول	3	حمض	4 ألدهيد

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	**المادة**	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

35	يمثل الرمز ΔH_N حرارة							
	1	التكوين	2	الاحتراق	3	التبخير	4	التعادل
36	أضعف عامل مختزل من التالي جهد اختزاله ..... فولت.							
	1	0.76 -	2	1.36 +	3	2.87+	4	3.04 -
37	نواة العنصر الأكثر استقراراً							
	1	$_{8}O^{18}$	2	$_{19}K^{39}$	3	$_{26}Fe^{56}$	4	$_{94}Pu^{244}$
38	النظيران (X^{36} ، X^{37}) نسبة وجودهما في عينة على الترتيب (30% ، 70%)؛ فإن الكتلة الذرية لـ X تساوي							
	1	36.5	2	36.4	3	36.7	4	36.3
39	عدد تأكسد الماغنسيوم في $MgCl_2$ يساوي							
	1	2+	2	2 -	3	1 -	4	1+
40	يسمى المصطلح العلمي لمزيج ($Fe_2O_3 + C + SiO_2 + CaCO_3$)							
	1	الشحنة	2	الخبث	3	فحم الكوك	4	الحجر الجيري
41	يسمى المركب $CH_3(CH_2)_2NH_2$							
	1	أمينو بيوتان	2	أمينو بنتان	3	أمينو إيثان	4	أمينو بروبان
42	المصعد في خلية خارصين – كربون							
	1	Zn	2	Pb	3	PbO_2	4	MnO_2
43	المركب الأكثر ثباتاً حرارياً عند 25 درجة منوية؛ حرارة تكوينه ..... كيلوجول / مول.							
	1	90.37 +	2	33.9+	3	393.5 -	4	92.3 -
44	الصيغة الكيميائية لخام الهيماتيت							
	1	Fe_3O_4	2	Fe_2O_3	3	$Fe_2O_3.nH_2O$	4	FeO
45	..... + $_{12}Mg^{24} \rightarrow {}_{11}Na^{24}$ في التفاعل النووي الجسيم المتكون:							
	1	ألفا	2	بيتا السالبة	3	بيتا الموجبة	4	نيوترون
46	لترسيب 18 جم من (Al^{+3}) ، وزنه الذري = 27 ؛ نحتاج إلى كمية من الكهرباء تساوي ..... فاراد.							
	1	4	2	3	3	2	4	1
47	يحدث انتقال حقيقي وكامل للإلكترونات في المركب							
	1	$AlCl_3$	2	NH_3	3	H_2O	4	CH_4
48	كرة معدنية كتلتها 40 جرام ،بُرِّدت من (30 إلى 20) °م ، وحرارتها النوعية 0.449 جول / جم .°م؛ فإن الطاقة المفقودة ..... جول.							
	1	177.6	2	179.6	3	176.6	4	180.9
49	من التفاعل التالي: $CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$ $\Delta H = +178$ KJ/mol ؛ إذا علمت أن حرارة تكوين ($CaCO_3$ ، CO_2) على الترتيب (– 1207 ، – 393.5) كيلوجول/ مول؛ فإن حرارة تكوين CaO.... كيلوجول/ مول.							
	1	1422.5 -	2	635.5 -	3	991.5+	4	635.5+
50	الشكل المقابل رسم تخطيطي لخلية التحليل الكهربي، حيث يشير السهم إلى ..... 							
	1	المصعد	2	المهبط	3	مصدر تيار مستمر	4	أسلاك توصيل

النموذج ١٦

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

تجميع أ. عبير حيدر
باقي النماذج لباقي المواد ولكافة السنين
تجدها في قناة الأحياء للصف الثالث الثانوي
على الرابط التالي
https://t.me/AbeerHydaar

إجابة النموذج ١٦

ر.س	الاجابة الصحيحة
1	2
2	2
3	2
4	1
5	1
6	2
7	1
8	1
9	1
10	1
11	2
12	1
13	1
14	1
15	1
16	1
17	1
18	1
19	2
20	2

ر.س	الاجابة الصحيحة
21	4
22	3
23	3
24	1
25	3
26	1
27	4
28	3
29	4
30	4
31	3
32	4
33	1
34	1
35	4
36	3
37	3
38	3
39	1
40	1

ر.س	الاجابة الصحيحة
41	4
42	1
43	3
44	2
45	2
46	3
47	1
48	2
49	2
50	1

عدد الاسئلة	العة
50	0

سبة الاختبارات - (النظام ا

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	**المادة**	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.

النموذج ١٧

1 ( ) التفاعل في وعاء معزول حرارياً يُعد عملية أيزوثرمية.

2 ( ) يصاحب التفاعلات النووية انطلاق أشعة.

3 ( ) الأكسدة عملية كيميائية يحدث فيها فقد إلكترون أو أكثر.

4 ( ) الفلزات عوامل مؤكسدة.

5 ( ) يكتسب الماء حرارة أسرع من الألومينيوم عند تسخينه.

6 ( ) العناصر الواقعة أعلى السلسلة الكهروكيميائية عوامل مؤكسدة.

7 ( ) الزيوت سائلة في درجة حرارة الغرفة.

8 ( ) تحدث عملية الأكسدة عند المهبط في الخلايا الجلفانية.

9 ( ) مجموعة عائلة الحديد تتكون من (Ni , Co , Fe).

10 ( ) يتصاعد غاز الأكسجين بالتحليل الكهربي للماء عند المصعد.

11 ( ) مجموعة الأمين مسؤولة عن الخواص الحمضية في الحموض الأمينية.

12 ( ) يعتبر قانون هس أحد نتائج قانون بقاء الطاقة.

13 ( ) السكريات الأحادية تتحلل إلى أبسط منها.

14 ( ) نحصل على الطاقة الكهربية من المفاعل النووي.

15 ( ) الصيغة العامة للأميدات $R\text{-}CONH_2$.

16 ( ) التوزيع الإلكتروني لـ Mn^{25} هو $[Ar]4S^2\ 3d^5$.

17 ( ) عناصر المجموعة الانتقالية (IB) خاملة كيميائياً.

18 ( ) عدد النيوكليونات في $_{26}Fe^{56}$ = 26 .

19 ( ) إشارة ΔH سالبة في التفاعلات الطاردة للحرارة.

20 ( ) يتكون راسب أزرق فاتح عند إضافة NaOH إلى محلول Fe^{+2}

اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي:درجتان لكل فقرة.

21 السلسلة الانتقالية الرئيسة الأولى تبدأ بعنصر .....

1	النحاس	2	الخارصين	3	الكادميوم	4	السكانديوم

22 تفاعل خسف هوفمان يحدث في .....

1	الأمينات	2	الحموض الأمينية	3	الأميدات	4	النيتريلات

23 يحتوي الجلوكوز في صيغته الجزيئية على ..... ذرات كربون.

1	6	2	7	3	8	4	9

24 إذا علمت أن جهد اختزال Pb = – 0.13 فولت، وجهد اختزال Zn = – 0.76 فولت ؛ فإن جهد الخلية = ... فولت.

1	0.63	2	0.6	3	0.76	4	0.8

25 تستخدم حرارة ..... لحساب القيم الحرارية للأغذية.

1	الذوبان	2	التبخير	3	الاحتراق	4	التكوين

26 الليبيدات عبارة عن .....

1	أحماض كربوكسيلية	2	كحولات	3	أمينات	4	أسترات

27 فيتامين يذوب في الماء .....

1	D	2	A	3	C	4	E

28 عند مرور كمية من الكهرباء في خلايا إلكتروليتية متصلة على التوالي؛ فإن كتل المواد المتكونة عند الأقطاب تتناسب طردياً مع .....

1	أعدادها الذرية	2	كتلها الذرية	3	أوزانها الذرية	4	كتلها المكافئة

29 يتكون ملح الحديد الثلاثي عند تفاعل الحديد في درجات الحرارة العالية مع .....

1	حمض الهيدروكلوريك	2	حمض الكبريتيك المخفف	3	الكلور	4	الكبريت

30 تتفاعل الحموض الأمينية مع ..... لتكوين أمينات أولية.

1	هيبوبوميت الصوديوم	2	حمض النيتروز	3	النحاس	4	هيدروكسيد الباريوم

31 **حرارة التكوين يرمز لها بـ .....**

1	ΔH_f	2	ΔH_c	3	ΔH_{vap}	4	ΔH_N

32 **أقوى عامل مؤكسد من التالي جهد اختزاله ..... فولت.**

1	0.13 –	2	0.8 +	3	2.37 –	4	1.36 +

33 **النواة الأكثر استقراراً .....**

1	$_{13}Al^{27}$	2	$_{19}K^{39}$	3	$_{18}Ar^{40}$	4	$_{26}Fe^{56}$

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	**المادة**	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

34 النظيران (X^{16} ، X^{15}) نسبة وجودهما في عينة على الترتيب (99% ، 1%) ؛فإن الكتلة الذرية لـ X تساوي .....

1	14.9	2	16.9	3	15.99	4	15.01

35 عدد تأكسد الماغنسيوم في MgO يساوي .....

1	2+	2	2-	3	صفر	4	1+

36 أشعة نووية سرعتها تساوي سرعة الضوء .....

1	α	2	$_{-1}\beta^0$	3	γ	4	$_{+1}\beta^0$

37 يسمى المصطلح العلمي لمزيج ($Fe_2O_3 + C + SiO_2 + CaCO_3$) .....

1	الشحنة	2	الخبث	3	فحم الكوك	4	الحجر الجيري

38 يسمى المركب CH_3NHCH_3 .....

1	ايثيل أمين	2	ثنائي ميثيل أمين	3	ثلاثي ميثيل أمين	4	ميثيل أمين

39 المصعد في بطارية السيارة .....

1	MnO_2	2	PbO_2	3	Zn - KOH	4	Pb

40 المركب الأقل ثباتاً حرارياً عند 25 درجة مئوية ؛ حرارة تكوينه ..... كيلوجول / مول.

1	241.8 –	2	487–	3	33.9+	4	49.4+

41 ساق من الجرافيت محاط بعجينة رطبة من $MnO_2 + NH_4Cl$ يمثل المهبط في .....

1	الخلية القاعدية	2	خلية الزنبق	3	المركم الرصاصي	4	خلية خارصين - كربون

42 الصيغة الكيميائية لخام الماجنيتايت .....

1	Fe_2O_3	2	Fe_3O_4	3	FeO	4	$Fe_2O_3.nH_2O$

43 ..... + $_1p^1 \rightarrow {}_0n^1$

1	$_{-1}\beta^0$	2	$_{+1}\beta^0$	3	$_2He^4$	4	$_0n^1$

44 لترسيب 69 جم من فلز (Na^+) ، وزنه الذري = 23 ؛ يلزم كمية من الكهرباء تساوي ..... فاراد.

1	4	2	3	3	2	4	1

45 يحدث انتقال حقيقي وكامل للإلكترونات في المركب .....

1	CH_4	2	CO_2	3	NaCl	4	NO_2

46 يتحول أكسيد الحديد II عند تسخينه إلى Fe + ...

1	Fe_3O_4	2	FeO	3	Fe_2O_3	4	$Fe_2O_3.H_2O$

47 15 جرام من الحديد حرارته النوعية 0.449 جول/ جم. °م ، انخفضت درجة حرارته من (25 إلى 15) °م ؛ فإن مقدار الطاقة المفقودة ..... جول.

1	35.67	2	55.96	3	67.35	4	76.69

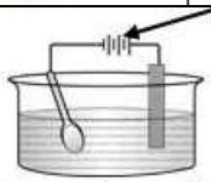
48 إذا علمت أن طاقة الترابط النووي لنواة $_2He^4$ = 28.3 م.إ.ف ؛ فإن متوسط طاقة الترابط النووي تساوي ..... م.إ.ف

1	8.4	2	7.075	3	7.4	4	7.6

49 من التفاعل التالي: $SO_2 + 0.5O_2 \rightarrow SO_3$ ؛ إذا علمت أن حرارة تكوين (SO_2 ، SO_3) على الترتيب (– 396 ، – 297) كيلوجول/ مول؛ فإن حرارة التفاعل ..... كيلوجول/ مول.

1	99+	2	99 –	3	693 +	4	693 –

50 الشكل المقابل رسم تخطيطي يوضح عملية الطلاء بالكهرباء، حيث يشير السهم إلى .....



1	المصعد	2	المهبط	3	مصدر تيار مستمر	4	أسلاك توصيل

النموذج ١٧

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

نموذج التصحيح الالكتروني	7	المادة	الكيمياء
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م			

تجميع أ. عبير حيدر
باقي النماذج لباقي المواد ولكافة السنين
تجدها في قناة الأحياء للصف الثالث الثانوي
على الرابط التالي
https://t.me/AbeerHydaar

إجابة النموذج ١٧

ر.س	الاجابة الصحيحة	اجاب
1	2	
2	1	
3	1	
4	2	
5	2	
6	2	
7	1	
8	2	
9	1	
10	1	
11	2	
12	1	
13	2	
14	1	
15	1	
16	1	
17	1	
18	2	
19	1	
20	2	

ر.س	الاجابة الصحيحة	ا
21	4	
22	3	
23	1	
24	1	
25	3	
26	4	
27	3	
28	4	
29	3	
30	4	
31	1	
32	4	
33	4	
34	3	
35	1	
36	3	
37	1	
38	2	
39	4	
40	4	

ر.س	الاجابة الصحيحة	اج
41	4	
42	2	
43	2	
44	2	
45	3	
46	3	
47	3	
48	2	
49	2	
50	3	

عدد الاسئلة	العظ
50	30

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	**المادة**	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.

النموذج ١٨

1 ( ) حدوث التفاعل في وعاء معزول حرارياً يُعد عملية أديباتية.

2 ( ) يصاحب التفاعلات النووية انطلاق أشعة.

3 ( ) الاختزال عملية كيميائية يحدث فيها فقد إلكترون أو أكثر.

4 ( ) كبريتيد الهيدروجين من العوامل المؤكسدة.

5 ( ) تتميز المجموعة الانتقالية السادسة بمقاومتها الفائقة للتآكل.

6 ( ) يكتسب النحاس حرارة أسرع من الماء عند تسخينه.

7 ( ) قطبا الخلية الجلفانية متشابهان في النوع.

8 ( ) يستطيع جسم الإنسان إنتاج (20) نوعًا من الحموض الأمينية غير الأساسية.

9 ( ) جهد الاختزال: ميل الأيونات لاكتساب الإلكترونات من أقطابها.

10 ( ) مجموعة عائلة الحديد تتكون من (Ni , Co , Fe).

11 ( ) العناصر التي تلي الهيدروجين في السلسلة الكهروكيميائية عوامل مختزلة.

12 ( ) مجموعة الكربوكسيل في الحموض الأمينية مسؤولة عن الخواص الحمضية.

13 ( ) يستخدم قانون هس في حساب حرارة التفاعلات المعقدة.

14 ( ) الطاقة الناتجة من حرق الدهون ضعف الطاقة الناتجة من حرق البروتينات.

15 ( ) إنتاج النظائر المشعة من تطبيقات التحول النووي الصناعي.

16 **( ) الأمينات مركبات عضوية مشتقة من NH_3 .**

17 **( ) التوزيع الإلكتروني لـ Sc^{21} هو $[Ar]3d^14S^2$.**

18 **( ) العدد الكتلي لـ $_{26}Fe^{56}$ = 56 .**

19 **( ) إشارة ΔH سالبة في التفاعلات الماصة للحرارة.**

20 **( ) يتكون راسب أخضر عند إضافة محلول حديدو سيانيد البوتاسيوم إلى محلول Fe^{+2}.**

اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي:درجتان لكل فقرة.

21 السلسلة الانتقالية الرئيسة الثالثة تقع في الدورة .....

1	الثالثة	2	الرابعة	3	الخامسة	4	السادسة

22 نزع الماء من الأميدات غير المستبدلة يُكوّن .....

1	نيتريل	2	أمين اولي	3	أمين ثانوي	4	حمض أميني

23 يحتوي الجلوكوز في صيغته الجزيئية على ..... ذرات كربون.

1	6	2	7	3	8	4	9

24 يستخلص الحديد من خام ..... في الفرن اللافح.

1	الماجنيتايت	2	الهيماتيت	3	الليمونايت	4	السيدريت

25 إذا علمت أن جهد اختزال Ag يساوي +0.8 فولت ، وجهد اختزال Sn = ـ 0.14 فولت ؛ فإن جهد الخلية = ... فولت.

1	0.66	2	0.34	3	0.94	4	0.29

26 جميع ما يلي من مزايا خلايا الوقود ؛ عـــدا .....

1	غير ملوثة للبيئة	2	إنتاج مياه الشرب	3	اقطابها لا تستهلك	4	رخيصة الثمن

27 الزيوت عبارة عن .....

1	سكريات	2	كحولات	3	إيثيرات	4	ليبيدات

28 يحتوي الحديد الفضي على نسبة من الكربون ..... %

1	5	2	4	3	6	4	3

29 تتفاعل الأمينات الأولية مع ..... لتكوين كحولات مناظرة.

1	هيبوبروميت الصوديوم	2	هيدروكسيد الباريوم	3	حمض النيتروز	4	خامس أكسيد الفوسفور

30 **كمية الحرارة المخزونة في المادة يرمز لها .....**

1	ΔH	2	ΔH_c	3	ΔH_f	4	H

31 **أقوى عامل مختزل من التالي ، جهد اختزاله ..... فولت.**

1	2.87 +	2	1.36 +	3	2.37 ـ	4	3.04 ـ

32 **النواة الأكثر استقراراً .....**

1	$_7N^{15}$	2	$_3Li^7$	3	$_{14}Si^{28}$	4	$_6C^{14}$

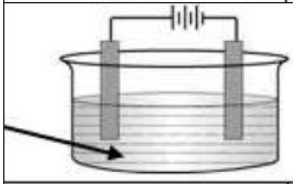
33 **النظيران (X^{27} ، X^{28}) نسبة وجودهما في عينة على الترتيب (97% ، 3%) ؛ فإن الكتلة الذرية لـ X تساوي .....**

1	26.3	2	27.03	3	28.3	4	29.3

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	المادة	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

34	عدد تأكسد النيتروجين في HNO_3 يساوي							
	1	2+	2	2 -	3	صفر	4	5+
35	جسيم نووي لا يخترق قطعة من الورق							
	1	α	2	$_{-1}\beta^0$	3	γ	4	$_{+1}\beta^0$
36	يسمى المركب $C_6H_5CONH_2$							
	1	أنيلين	2	بنزاميد	3	بيريدين	4	أمينو هكسان
37	مادة ذوبانها في الماء ماص للحرارة							
	1	NH_4NO_3	2	NaOH	3	KOH	4	$Mg(OH)_2$
38	المصعد في بطارية السيارة							
	1	Pb	2	PbO_2	3	Zn	4	C
39	المركب الأقل ثباتاً حرارياً عند 25 درجة مئوية؛ حرارة تكوينه ..... كيلوجول / مول.							
	1	285.8 -	2	90.37 +	3	393.5 -	4	242 -
40	الصيغة الكيميائية لأكسيد الحديد المغناطيسي							
	1	Fe_2O_3	2	$Fe_2O_3.nH_2O$	3	Fe_3O_4	4	FeO
41	عند تحول $_8X^{15}$ الى $_7Y^{15}$ فإن النواة فقدت							
	1	بروتون	2	بوزيترون	3	نيوترون	4	الكترون
42	الكتلة المترسبة من (Ca^{+2}) ، وزنه الذري = 40 عند مرور 0.5 فاراد تساوي ..... جم							
	1	5	2	10	3	15	4	20
43	يحدث انتقال حقيقي للإلكترونات في المركبات التالية ؛ عدا							
	1	NaCl	2	$MgCl_2$	3	KCl	4	CH_4
44	فيتامين يساعد على امتصاص الحديد							
	1	A	2	B_{12}	3	C	4	D
45	قطعة معدنية كتلتها 100 جم، اكتسبت حرارة مقدارها 890 جول ، عندما زادت درجة حرارتها بمقدار 10 °م ؛ فإن حرارتها النوعية ..... جول/ جم.°م							
	1	0.89	2	8.9	3	89	4	890
46	يتكون عند المصعد بالتحليل الكهربي لمصهور كلوريد الصوديوم							
	1	O_2	2	H_2	3	Cl_2	4	Na
47	إذا علمت أن متوسط طاقة الترابط النووي للنواة $_3Li^7$ = 5.57 م.إ.ف ؛ فإن طاقة الترابط النووي تساوي ..... م.إ.ف							
	1	83.95	2	38.99	3	46.5	4	136
48	يتفاعل الحديد المسخن لدرجة الاحمرار مع الأكسجين مكوناً							
	1	Fe_2O_3	2	FeO	3	$Fe_2O_3.nH_2O$	4	Fe_3O_4
49	من التفاعل التالي: $CH_4 + 2O_2 \rightarrow CO_2 + 2H_2O$ $\Delta H = -890$ KJ / mol إذا علمت أن حرارة تكوين (H_2O ، CO_2) على الترتيب (- 286 ، - 393.5) كيلوجول/ مول؛ فإن حرارة تكوين CH_4 ..... كيلوجول/ مول.							
	1	75.5 -	2	57.6 -	3	85.5 -	4	86.5 -
50	الشكل المقابل رسم تخطيطي لخلية التحليل الكهربي، حيث يشير السهم إلى ..... 							
	1	المصعد	2	المهبط	3	محلول الكتروليتي	4	أسلاك توصيل

النموذج ١٨

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

نموذج التصحيح الالكتروني	7	المادة	الكيمياء
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م			

إجابة النموذج ١٨

ر.س	الاجابة الصحيحة
1	1
2	1
3	2
4	2
5	1
6	1
7	2
8	2
9	1
10	1
11	2
12	1
13	1
14	1
15	1
16	1
17	1
18	1
19	2
20	2

ر.س	الاجابة الصحيحة
21	4
22	1
23	1
24	2
25	3
26	4
27	4
28	2
29	3
30	4
31	4
32	3
33	2
34	4
35	1
36	2
37	1
38	1
39	2
40	3

ر.س	الاجابة الصحيحة
41	2
42	2
43	4
44	3
45	1
46	3
47	2
48	4
49	1
50	3

عدد الاسئلة	العة
50	0

تجميع أ. عبير حيدر
باقي النماذج لباقي المواد ولكافة السنين
تجدها في قناة الأحياء للصف الثالث الثانوي
على الرابط التالي
https://t.me/AbeerHydaar

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	**المادة**	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.

النموذج ١٩

1 ( ) يكون النظام في العملية الأديباتية معزولاً حرارياً.

2 ( ) يحدث تغيير لأنوية الذرات في التفاعلات النووية.

3 ( ) الاختزال عملية كيميائية يحدث فيها فقد إلكترون أو أكثر.

4 ( ) بروميات البوتاسيوم من العوامل المختزلة.

5 ( ) يكتسب الرصاص حرارة أسرع من الماء عند تسخينه.

6 ( ) يقل جهد اختزال الأيونات الموجبة بنقص تركيز المحلول الإلكتروليتي.

7 ( ) الزيوت تحتوي على وفرة من الحموض الدهنية المشبعة.

8 ( ) التفاعلات في الخلايا الجلفانية تلقائية.

9 ( ) مجموعة عائلة الحديد تتكون من (Ni , Co , Fe).

10 ( ) التحليل الكهربي للمحاليل الإلكتروليتية أكثر تعقيداً من مصاهيرها.

11 ( ) للحموض الأمينية خواص أمفوتيرية.

12 ( ) الإنزيمات تعمل على تسريع التفاعلات الحيوية بسرعة عالية.

13 ( ) يستخدم مطياف الكتلة في إيجاد كتل نظائر العناصر.

14 **( ) تشتق الأمينات من NH_3 .**

15 **( ) التوزيع الإلكتروني لـ Mn^{25} هو $[Ar]3d^5 4S^1$.**

16 **( ) تتميز عناصر المجموعة الانتقالية (IIIB) بنشاطها الكيميائي.**

17 **( ) عدد الجسيمات النووية في $_{12}Mg^{26}$ = 26 .**

18 **( ) إشارة ΔH سالبة في التفاعلات الماصة للحرارة.**

19 **( ) التغير في المحتوى الحراري ΔH لأي تفاعل يعتمد على الحالة البدائية والنهائية للتفاعل.**

20 **( ) يتكون راسب أخضر عند إضافة محلول حديدو سيانيد البوتاسيوم إلى محلول Fe^{+3}.**

اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي:درجتان لكل فقرة.

21 السلسلة الانتقالية الرئيسة الثانية تقع في الدورة .....

1	الثالثة	2	الرابعة	3	الخامسة	4	السادسة

22 تفاعل خسف هوفمان يحدث لـ .....

1	الأميدات	2	النيتريلات	3	الأمينات	4	الأحماض الأمينية

23 إذا علمت أن جهد اختزال Cu يساوي +0.34 فولت، وجهد اختزال Ag يساوي +0.8 فولت ؛ فإن جهد الخلية = ... فولت.

1	0.46	2	1.14	3	0.8	4	0.26

24 يستفاد من حرارة ..... في تحديد أفضل أنواع الوقود.

1	التكوين	2	التبخير	3	الاحتراق	4	التعادل

25 الخلية التي يمكن إعادة شحنها .....

1	الوقود	2	القاعدية	3	الزئبق	4	المركم الرصاصي

26 كل ما يلي من مكونات الشحنة عدا .....

1	فحم الكوك	2	الحجر الجيري	3	الهيماتيت	4	سليكات الكالسيوم

27 الليبيدات عبارة عن .....

1	أسترات	2	أحماض كربوكسيلية	3	كحولات	4	إيثيرات

28 فيتامين مهم لصحة العيون .....

1	B	2	C	3	A	4	D

29 ميل الأيونات لاكتساب الإلكترونات من أقطابها .....

1	اكسدة	2	اختزال	3	جهد اكسدة	4	جهد اختزال

30 إذا كانت طاقة الترابط النووي لنواة اليورانيوم = 1786 م.إ.ف ، ومتوسط طاقة الترابط النووي = 7.6 م.إ.ف ؛ فإن عدد النيوكليونات يساوي .....

1	236	2	238	3	235	4	237

31 مركبات مشتقة من الأميدات غير المستبدلة بعد نزع جزيء ماء منها .....

1	الحموض الأمينية	2	الأمينات	3	أملاح الأمونيوم	4	النيتريلات

32 **الرمز ΔH_N يمثل حرارة .....**

1	**التعادل**	**2**	**التكوين**	**3**	**الاحتراق**	**4**	**التبخير**

33 **أقوى عامل مؤكسد من التالي ، جهد اختزاله ..... فولت.**

1	**2.9 -**	**2**	**0.13 -**	**3**	**0.8 +**	**4**	**1.51 +**

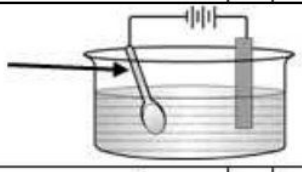
34 **نواة مشعة من التالي .....**

1	**$_6C^{12}$**	**2**	**$_8O^{16}$**	**3**	**$_{92}U^{235}$**	**4**	**$_{26}Fe^{56}$**

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	**المادة**	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

35	الصيغة العامة للسكريات الأحادية						
	1 $C_nH_{2n}O_n$	2 $C_nH_nO_n$	3 $C_nH_nO_{2n}$	4 $C_{2n}H_nO_n$			
36	إذا كانت نسبة (X^{20} ، X^{21}) في عينة على الترتيب (90% ، 10%) ؛ فإن الكتلة الذرية لـ X تساوي						
	1 20.3	2 20.1	3 20.7	4 20.9			
37	عدد تأكسد الكربون في H_2CO_3 يساوي						
	1 4 +	2 2 +	3 4 -	4 صفر			
38	أشعة نووية لها قدرة عالية على النفاذ						
	1 $_{-1}\beta^0$	2 α	3 γ	4 $_{+1}\beta^0$			
39	يستخلص الحديد في الفرن العالي من						
	1 FeO	2 Fe_2O_3	3 Fe_3O_4	4 $Fe_2O_3.nH_2O$			
40	يسمى المركب $C_6H_5NH_2$						
	1 يوريا	2 أنيلين	3 نيكوتيناميد	4 أسيتاميد			
41	المصعد في خلية خارصين - كربون						
	1 Pb	2 Zn	3 C	4 MnO_2			
42	المركب الأكثر استقراراً حرارياً عند 25 درجة منوية ؛ حرارة تكوينه ..... كيلوجول / مول.						
	1 393.5 -	2 33.9 +	3 110.5 -	4 90.37+			
43	عند قذف $_{13}Al^{27}$ بنيوترون سريع ينتج $_{11}Na^{24}$ + ...						
	1 $_2He^4$	2 $_{-1}\beta^0$	3 $_{+1}\beta^0$	4 $_0n^1$			
44	كمية الكهرباء اللازمة لترسيب 31.75 جم من (Cu^{+2}) ، وزنه الذري = 63.5 تساوي ..... فاراد.						
	1 4	2 3	3 2	4 1			
45	يحدث التقال حقيقي للإلكترونات في المركب						
	1 NH_3	2 NaCl	3 CO_2	4 CH_4			
46	الصيغة الكيميائية لخام الماجنيتايت						
	1 FeO	2 Fe_2O_3	3 $Fe_2O_3.nH_2O$	4 Fe_3O_4			
47	معدن كتلته 8 جم امتص حرارة مقدارها 20 جول ؛ فارتفعت درجة حرارته بمقدار 10 °م ؛ فإن حرارته النوعية ..... جول/جم.°م						
	1 0.25	2 0.5	3 0.75	4 1.5			
48	تتكون طبقة من Fe_3O_4 عند تفاعل الحديد مع						
	1 HNO_3 مركز	2 HCl مخفف	3 HCl مركز	4 H_2SO_4 مخفف			
49	في التفاعل التالي: $S_{(S)} + O_{2\,(g)} \rightarrow SO_{2(g)}$ ، إذا كانت حرارة تكوين SO_2 = - 297 كيلوجول/مول؛ فإن حرارة التفاعل .....كيلوجول/مول						
	1 594 -	2 594 +	3 297 -	4 294 -			
50	الشكل المقابل رسم تخطيطي لعملية الطلاء بالكهرباء، حيث يشير السهم إلى ..... 						
	1 المصعد	2 المهبط	3 بطارية	4 أسلاك توصيل			

النموذج١٩

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

نموذج التصحيح الالكتروني	7	المادة	الكيمياء
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م			

إجابة النموذج ١٩

ر.س	الاجابة الصحيحة
1	1
2	1
3	2
4	2
5	1
6	1
7	2
8	1
9	1
10	1
11	1
12	1
13	1
14	1
15	2
16	1
17	1
18	2
19	1
20	2

ر.س	الاجابة الصحيحة	اج
21	3	
22	1	
23	1	
24	3	
25	4	
26	4	
27	1	
28	3	
29	4	
30	3	
31	4	
32	1	
33	4	
34	3	
35	1	
36	2	
37	1	
38	3	
39	2	
40	2	

ر.س	الاجابة الصحيحة	اجاب
41	2	
42	1	
43	1	
44	4	
45	2	
46	4	
47	1	
48	1	
49	3	
50	2	

عدد الاسئلة	العظمى
50	80

تجميع أ. عبير حيدر
باقي النماذج لباقي المواد ولكافة السنين
تجدها في قناة الأحياء للصف الثالث الثانوي
على الرابط التالي
https://t.me/AbeerHydaar

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	**المادة**	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.

النموذج ٢٠

1 ( ) أفضل أنواع الوقود الذي يمتلك طاقة وضع كيميائية كبيرة.

2 ( ) النواة أساس التفاعلات النووية.

3 ( ) الأمينات الأولية لها قدرة على تكوين روابط هيدروجينية.

4 ( ) كلما زاد ميل الأيونات لاكتساب الكترونات زادت قيمة جهد الاختزال.

5 ( ) كبريتيد الهيدروجين من العوامل المؤكسدة.

6 ( ) يكتسب الماء حرارة أسرع من البنزين عند تسخينه.

7 ( ) القوة الدافعة الكهربية لخلية الزئبق = 1.5 فولت.

8 ( ) البروتينات عديدة الروابط الببتيدية .

9 ( ) بزيادة تركيز المحلول تقل جهود اختزال الأيونات الموجبة.

10 ( ) تتحلل نيترات الأمونيوم بالحرارة إلى غاز أكسيد النيتروز وبخار ماء.

11 ( ) مجموعة عائلة الحديد تتكون من (Ni , Co , Fe).

12 ( ) تُعد الخلايا الجلفانية أحد مصادر التيار الكهربي.

13 ( ) المجموعة الحمضية في الحموض الأمينية $-COOH$

14 ( ) حرارة التكوين للعناصر في حالتها القياسية = صفر.

15 ( ) تحتوي الزيوت على وفرة من الحموض الدهنية المشبعة.

16 ( ) تقل طاقة الترابط النووي بزيادة عدد النيوكليونات.

17 ( ) إضافة محلول NaOH إلى محلول الحديد الثلاثي يُكوّن راسب أزرق باهت.

18 ( ) التوزيع الإلكتروني لـ V^{23} هو $[Ar]3d^2\ 4S^2$.

19 ( ) تمتاز عناصر المجموعة الانتقالية (IIB) بأن لها كيمياء بسيطة.

20 ( ) عدد النيوترونات في $_{12}Mg^{26} = 14$

اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي:درجتان لكل فقرة.

21 السلسلة الانتقالية الرئيسة الثانية تقع في الدورة .....

1	2	3	4
الثالثة	الرابعة	الخامسة	السادسة

22 الرمز H يمثل .....

1	2	3	4
حرارة التفاعل	حرارة التكوين	المحتوى الحراري	حرارة الاحتراق

23 تمثل الصيغة R–CN .....

1	2	3	4
الأميدات	الأمينات	الحموض الأمينية	النيتريلات

24 سكر أحادي .....

1	2	3	4
الفركتوز	المالتوز	اللاكتوز	السكروز

25 إحدى الصفات التالية تنطبق على أشعة جاما .....

1	2	3	4
شحنتها موجبة	قدرتها العالية على الاختراق	شحنتها سالبة	عبارة عن الكترونات

26 خلية جلفانية مكونة من Sn جهد اختزاله = – 0.14 فولت ، وقطب Ag جهد اختزاله = +0.8 فولت ؛ فإن القوة الدافعة الكهربية للخلية = ... فولت.

1	2	3	4
0.66	0.76	0.84	0.94

27 تغير حراري فيزيائي .....

1	2	3	4
التعادل	الاحتراق	التبخير	التكوين

28 تحول نيوترون إلى بروتون يؤدي إلى انبعاث .....

1	2	3	4
بيتا السالبة	بوزيترون	ألفا	بيتا الموجبة

29 مركبات عضوية نسبة O:H فيها 1:2 .....

1	2	3	4
الكربوهيدرات	الدهون	البروتينات	الزيوت

30 الخلية الجلفانية الصديقة للبيئة .....

1	2	3	4
الزئبق	المركم الرصاصي	خارصين - كربون	الوقود

31 نواة مكونة من 235 نيوكليون ، ومتوسط طاقة الترابط النووي = 7.6 م.إ.ف ؛ فإن طاقة الترابط النووي =..... م.إ.ف

1	2	3	4
185.5	1783.5	1787	1786

32 يُحول البنزاميد إلى أنيلين .....

1	2	3	4
هيبوبروميت الصوديوم	حمض النيتروز	حمض النيتريك	هيدروكسيد الباريوم

33 **أقوى عامل مختزل من التالي جهد اختزاله ..... فولت**

1	2	3	4
1.36 +	2.87 +	0.14 –	0.8 +

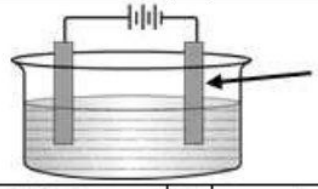
34 **الأنوية التالية مستقرة عدا .....**

1	2	3	4
$_6C^{12}$	$_8O^{16}$	$_{13}Al^{28}$	$_{26}Fe^{56}$

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	**المادة**	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

35	إذا كانت نسبة (X^{35} ، X^{37}) في عينة على الترتيب (90% ، 10%) ؛ فإن الكتلة الذرية للعنصر X = ...							
	1	35	2	35.2	3	35.5	4	36
36	عدد تأكسد النيتروجين في HNO_3 يساوي							
	1	3+	2	2-	3	1+	4	5+
37	مادة تزود الفرن اللافح بوسط قاعدي							
	1	C	2	CO	3	CO_2	4	$CaCO_3$
38	يسمى المركب CH_3NH_2							
	1	أمينو ميثان	2	أمينو إيثان	3	إيثيل أمين	4	إيثاناميد
39	المصعد في خلية (خارصين – كربون)							
	1	MnO_2	2	C	3	HgO	4	Zn
40	المركب الأقل استقراراً حرارياً عند 25 درجة منوية حرارة تكوينه ..... كيلوجول / مول.							
	1	393.5-	2	635-	3	92+	4	81.5+
41	يمكن حساب جهد الاختزال القياسي لنصف خلية Cu^{+2}/Cu بربطها مع نصف خلية ...							
	1	خارصين	2	نحاس	3	هيدروجين	4	فلور
42	الصيغة الكيميائية لأكسيد الحديد المغناطيسي							
	1	FeO	2	Fe_2O_3	3	Fe_3O_4	4	$Fe_2O_3.nH_2O$
43	لترسيب 92 جرام من (Na^+) وزنه الذري= 23 يلزم ..... فاراد							
	1	4	2	3	3	2	4	1
44	يحدث انتقال حقيقي وكامل للإلكترونات في المركب							
	1	NH_3	2	H_2O	3	NaF	4	CO_2
45	فيتامين مهم للأنسجة الرابطة							
	1	A	2	C	3	B_{12}	4	D
46	مصطلح يطلق على المزيج المكون من (C ، Fe_2O_3 ، $CaCO_3$)							
	1	الشحنة	2	الحبث	3	الحجر الجيري	4	الجير الحي
47	كرة معدنية كتلتها 20 جرام، بُرّدت من 35 °م إلى 25 °م وحرارتها النوعية = 0.449 جول/جم.°م ؛ فإن كمية الحرارة التي تفقدها.....جول.							
	1	98.8	2	8.98	3	89.8	4	9.88
48	يُكوّن الحديد طبقة من الأكسيد عند تفاعله مع							
	1	HCl مخفف	2	HCl مركز	3	HNO_3 مركز	4	H_2SO_4 مخفف
49	من التفاعل: $SO_3 + H_2O \rightarrow H_2SO_4$ إذا علمت أن حرارة تكوين كل من (SO_3 ، H_2O، H_2SO_4) على الترتيب (813 - ، 242 - ، 396 -) كيلوجول/مول ؛ فإن حرارة التفاعل تساوي ..... كيلوجول/مول.							
	1	1451 -	2	1451+	3	175 -	4	175 +
50	الشكل المقابل رسم تخطيطي لخلية التحليل الكهربي، حيث يشير السهم إلى ..... 							
	1	المصعد	2	المهبط	3	مصدر تيار مستمر	4	أسلاك توصيل

النموذج ٢٠

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

نموذج التصحيح الالكتروني	7	المادة	الكيمياء
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م			

تجميع أ. عبير حيدر

باقي النماذج لباقي المواد ولكافة السنين

تجدها في قناة الأحياء للصف الثالث الثانوي

على الرابط التالي

https://t.me/AbeerHydaar

إجابة النموذج ٢٠

ر.س	الاجابة الصحيحة
1	1
2	1
3	1
4	1
5	2
6	2
7	2
8	1
9	2
10	1
11	1
12	1
13	1
14	1
15	2
16	2
17	2
18	2
19	1
20	1

ر.س	الاجابة الصحيحة
21	3
22	3
23	4
24	1
25	2
26	4
27	3
28	1
29	1
30	4
31	4
32	1
33	3
34	3
35	2
36	4
37	4
38	1
39	4
40	3

ر.س	الاجابة الصحيحة
41	3
42	3
43	1
44	3
45	2
46	1
47	3
48	3
49	3
50	2

عدد الاسئلة
50

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	**المادة**	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.

النموذج-٢١

1 ( ) التفاعل في وعاء معزول حرارياً يُعد عملية أديباتية.

2 ( ) يحدث تغيير لأنوية الذرات في التفاعلات النووية.

3 ( ) تعفن السمك يكون مصحوباً بإنتاج أمينات مختلفة.

4 ( ) الأكسدة عملية كيميائية يحدث فيها اكتساب الكترونات.

5 ( ) برمنجنات البوتاسيوم من العوامل المختزلة.

6 ( ) التبخير تغير حراري كيميائي.

7 ( ) جهد الاختزال: ميل الأيونات لاكتساب إلكترونات من أقطابها.

8 ( ) الدهون تحتوي على حموض دهنية مشبعة.

9 ( ) المهبط في الخلايا الجلفانية القطب الموجب.

10 ( ) نسبة الكربون في الحديد الفضي 20 % .

11 ( ) العناصر التي تسبق الهيدروجين في السلسلة الكهروكيميائية عوامل مختزلة.

12 ( ) المجموعة القاعدية في الحموض الأمينية COOH –

13 ( ) حرارة التفاعل مقدار ثابت سواء تم التفاعل في خطوة أو في عدة خطوات.

14 ( ) السكريات الأحادية يمكن تحليلها إلى سكريات أبسط منها.

15 ( ) يستخدم جهاز مطياف الكتلة في إيجاد كتل النظائر.

16 **( ) التوزيع الالكتروني لـ Ti^{22} هو $[Ar]\ 4S^2\ 3d^2$.**

17 **( ) تتميز عناصر المجموعة الانتقالية IB بنشاطها الكيميائي.**

18 **( ) عدد النيوترونات في $_{12}Mg^{26}$ يساوي 26 .**

19 **( ) تعكس إشارة ΔH عند عكس التفاعل الحراري.**

20 **( ) يتكون راسب أخضر عند إضافة محلول NaOH إلى محلول $FeCl_3$.**

اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي:درجتان لكل فقرة.

21 عناصر السلسلة الانتقالية الرئيسة ..... يتتابع فيها امتلاء المستوى الفرعي 5d

1	الأولى	2	الثانية	3	الثالثة	4	الرابعة

22 الرمز H يمثل .....

1	حرارة التفاعل	2	حرارة التكوين	3	حرارة الاحتراق	4	المحتوى الحراري

23 تحضر النيتريلات بنزع جزيء ماء من .....

1	أمين أولي	2	أمين ثانوي	3	أميد غير مستبدل	4	أميد مستبدل

24 تتكون الكربوهيدرات من العناصر التالية عدا .....

1	N	2	H	3	O	4	C

25 أشعة قدرتها على تأين الغازات ضعيفة جداً .....

1	ألفا	2	بيتا	3	جاما	4	بوزيترون

26 خام الليمونايت لونه .....

1	أسود	2	أصفر	3	أحمر	4	رمادي

27 أفضل الخلايا الجلفانية حفاظاً على البيئة من التلوث .....

1	القاعدية	2	خارصين - كربون	3	الوقود	4	الزئبق

28 سكر ثنائي .....

1	فركتوز	2	جلوكوز	3	لاكتوز	4	نشا

29 **أقوى عامل مؤكسد من التالي ، جهد أكسدته ..... فولت**

1	2.87 –	2	3.04+	3	0.8 –	4	1.36 –

30 **النواة المشعة من التالي .....**

1	$_7N^{14}$	2	$_6C^{12}$	3	$_8O^{16}$	4	$_8O^{15}$

31 **النظيران (X^6 ، X^7) نسبة وجودهما في عينة (9% ، 91%) على الترتيب ؛ فإن الكتلة الذرية للعنصر X = ...**

1	6.01	2	6.09	3	6.19	4	6.91

32 **عدد تأكسد الصوديوم في NaCl = ...**

1	1 –	2	1 +	3	صفر	4	2 +

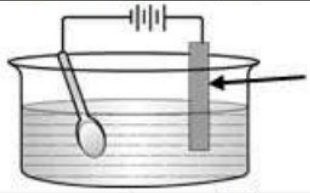
33 **يسمى المركب CH_3-NH-CH_3 .....**

1	أسيتاميد	2	ثنائي ميثيل أمين	3	إيثيل أمين	4	أمينو إيثان

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	**المادة**	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

34	خلية جلفانية مكونه من قطب Cd جهد اختزاله = ـ 0.40 فولت ، وقطب Fe جهد اختزاله = ـ 0.45 فولت ؛ فإن ΔE = ... فولت.						
	1	0.05	2	0.85	3	0.03	4	0.858
35	حرارة التفاعل المستخدمة في حساب القيم الحرارية للمواد الغذائية						
	1	ΔH_f	2	ΔH_{vap}	3	ΔH_N	4	ΔH_c
36	المركب الأكثر ثباتاً حرارياً عند 25 درجة منوية، حرارة تكوينه ..... كيلوجول / مول.						
	1	393.5 ـ	2	33.9 +	3	1207 ـ	4	92.4 ـ
37	يُعد MnO_2 المهبط في						
	1	خلية الزنبق	2	خلية الوقود	3	المركم الرصاصي	4	الخلية القاعدية
38	أحد الأكاسيد التالية يُعد قاعدياً						
	1	SiO_2	2	P_2O_5	3	CO_2	4	CaO
39	$_4Be^9 + {}_2He^4 \rightarrow .... + {}_0n^1$ العنصر المتكون في المعادلة النووية:						
	1	$_7N^{14}$	2	$_6C^{13}$	3	$_6C^{12}$	4	$_6C^{14}$
40	كمية الكهرباء بالفاراد اللازمة لترسيب 21.6 جم من (Ag^+) وزنه الذري= 108 تساوي						
	1	0.1	2	0.2	3	0.3	4	3
41	يحدث انتقال حقيقي وكامل للإلكترونات في المركبات التالية ؛ عدا						
	1	NaF	2	KBr	3	$CaCl_2$	4	H_2O
42	فيتامين يساعد على إنتاج خلايا الدم الحمراء						
	1	A	2	C	3	D	4	B_{12}
43	..... $Fe_3O_4 + CO \rightarrow CO_2 + 3$						
	1	FeO	2	$Fe_2O_3.nH_2O$	3	Fe_2O_3	4	$FeCO_3$
44	قطعة كتلتها 20 جرام، وحرارتها النوعية (0.12 جول / جم.°م) امتصت حرارة مقدارها 48 جول ؛ فارتفعت درجة حرارتها إلى ..... م°						
	1	5	2	10	3	20	4	25
45	ينتج عند المصعد بالتحليل الكهربي لمصهور كلوريد الصوديوم						
	1	Cl_2	2	Na	3	H_2	4	O_2
46	متوسط طاقة الترابط النووي لنواة $_{42}X^{96}$ تساوي 8.5 م.إ.ف ؛ فإن طاقة الترابط النووي بوحدة م.إ.ف تساوي						
	1	4.94	2	11.29	3	816	4	357
47	يتكون ملح الحديد الثلاثي عند تفاعل الحديد في درجات الحرارة العالية مع						
	1	S	2	HCl	3	H_2SO_4 مخفف	4	Cl_2
48	في التفاعل: $CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$ ، إذا كانت حرارة تكوين كلاً من (CO_2 ، CaO ، $CaCO_3$) على الترتيب (ـ 393.5 ، ـ 635.5 ، ـ 1207.1) كيلوجول / مول ؛ فإن حرارة التفاعل = ... كيلوجول / مول.						
	1	197.1+	2	178.1+	3	178.1 ـ	4	187.1 ـ
49	تتفاعل الأمينات الأولية مع .... لتكوين كحولات مناظرة.						
	1	HCl	2	HNO_2	3	HNO_3	4	CH_3COOH
50	الشكل المقابل رسم تخطيطي يوضح عملية الطلاء بالكهرباء، حيث يشير السهم إلى ..... 						
	1	المصعد	2	المهبط	3	مصدر تيار مستمر	4	أسلاك توصيل

النموذج ٢١

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

تجميع أ. عبير حيدر

باقي النماذج لباقي المواد ولكافة السنين

تجدها في قناة الأحياء للصف الثالث الثانوي

على الرابط التالي

https://t.me/AbeerHydaar

إجابة النموذج ٢١

ر.س	الاجابة الصحيحة
1	1
2	1
3	1
4	2
5	2
6	2
7	1
8	1
9	1
10	2
11	1
12	2
13	1
14	2
15	1
16	1
17	2
18	2
19	1
20	2

ر.س	الاجابة الصحيحة
21	3
22	4
23	3
24	1
25	3
26	2
27	3
28	3
29	1
30	4
31	4
32	2
33	2
34	1
35	4
36	3
37	4
38	4
39	3
40	2

ر.س	الاجابة الصحيحة
41	4
42	4
43	1
44	3
45	1
46	3
47	4
48	2
49	2
50	1

عدد الاسئلة	العـ
50	)

حوسبة الاختبارات - (النظم

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	**المادة**	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.

النموذج ٢٢

1 ( ) الضغط من خواص النظام التي يمكن قياسها.

2 ( ) تُمثل التفاعلات الكيميائية بمعادلات موزونة وفقاً لقانون بقاء الكتلة.

3 ( ) المجموعة الوظيفية للأمينات CN^-

4 ( ) العامل المختزل مادة تكتسب الكترونًا أو أكثر أثناء التفاعلات الكيميائية.

5 ( ) الهالوجينات عوامل مؤكسدة.

6 ( ) المحتوى الحراري للنواتج أكبر من المحتوى الحراري للمتفاعلات في التفاعل الطارد للحرارة.

7 ( ) الكاثود القطب السالب في الخلية الجلفانية.

8 ( ) المجموعة الوظيفية في الجلوكوز كيتون.

9 ( ) العنصر الذي جهد اختزاله أكبر يختزل أولاً عند المهبط في الخلية الجلفانية.

10 ( ) يكتسب الحديد حرارة أسرع من الماء عند تسخينه.

11 ( ) مجموعة عائلة الحديد تتكون من (Ni , Co , Fe).

12 ( ) العناصر التي تسبق الهيدروجين في السلسلة الكهروكيميائية عوامل مؤكسدة.

13 ( ) الجلايسين من الحموض الأمينية أحادية الأمينو ، أحادية الكربوكسيل.

14 ( ) يهتم خبراء التغذية بدراسة القيم الحرارية للأغذية.

15 ( ) تعرض الزيوت لدرجة حرارة مرتفعة تؤدي إلى تكوين الدهيدات وكيتونات.

16 ( ) تقل طاقة الترابط النووي بزيادة عدد النيوكليونات.

17 **( ) التوزيع الالكتروني لـ Sc^{21} هو $[Ar]3d^1\,4S^2$.**

18 **( ) تتميز عناصر المجموعة الانتقالية IB بنشاطها الكيميائي.**

19 **( ) عدد البروتونات في $_{57}La^{146}$ يساوي 57**

20 **( ) يتكون لون أحمر دموي عند إضافة محلول ثيوسيانات البوتاسيوم إلى محلول Fe^{+3}.**

اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي:درجتان لكل فقرة.

21 السلسلة الانتقالية الرئيسة الثانية (4d) تتبع الدورة ..... في الجدول الدوري.

1	الثالثة	2	الرابعة	3	الخامسة	4	السادسة

22 تتفاعل الحموض الأمينية مع هيدروكسيد الباريوم لتكوين .....

1	أمينات أولية	2	حموض هيدروكسيلية	3	نيتريلات	4	أميدات

23 سكر ثنائي .....

1	الجلوكوز	2	الفركتوز	3	النشا	4	السكروز

24 تتفق جسيمات ألفا وأشعة جاما في .....

1	السرعة	2	الشحنة	3	الكتلة	4	تأثيرها على الالواح الحساسة

25 إذا علمت أن جهد اختزال النحاس = + 0.34 فولت ، وجهد اختزال الخارصين = – 0.76 فولت؛ فإن ق.د.ك =... فولت

1	0.42	2	1.1	3	0.24	4	2.2

26 عند إعادة شحن المركم الرصاصي .....

1	يزيد تركيز الحمض	2	يقل تركيز الحمض	3	ينقص التيار	4	تزداد نسبة الماء

27 تُصنف الدهون ضمن .....

1	الكحولات	2	الاحماض الكربوكسيلية	3	الإيثيرات	4	الأسترات

28 فيتامين يذوب في الماء .....

1	D	2	A	3	C	4	E

29 عدد وحدات الفاراد اللازمة لترسيب مول من ذرات العنصر تساوي .....

1	الكتلة المترسبة	2	تكافؤ العنصر	3	الوزن الذري	4	الكتلة المكافئة

30 إذا كانت طاقة الترابط النووي لنواة العنصر X تساوي 1786 م.إ.ف ، ومتوسط طاقة الترابط تساوي 7.6 م.إ.ف ؛ فإن العدد الكتلي يساوي .....

1	255	2	245	3	235	4	253

31 تتفاعل الأمينات مع ..... لتعطي كحولات مناظرة لها.

1	هيبوبروميت الصوديوم	2	حمض النيتروز	3	حمض النيتريك	4	هيدروكسيد الباريوم

32 **الرمز ΔH_{fus} يمثل حرارة .....**

1	**ذوبان**	**2**	**تبخير**	**3**	**تكثيف**	**4**	**التصهار**

33 **أقوى عامل مؤكسد من التالي ، جهد أكسدته ..... فولت.**

1	**0.74+**	**2**	**0.28+**	**3**	**0.79 –**	**4**	**1.28 –**

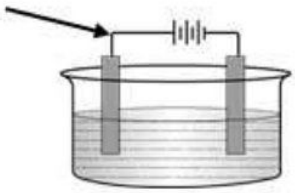
34 **النواة الأكثر استقراراً .....**

1	$_{13}Al^{27}$	**2**	$_{19}K^{39}$	**3**	$_{18}Ar^{40}$	**4**	$_{26}Fe^{56}$

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	**المادة**	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

35	النظيران (X^{51} ، X^{50}) نسبة وجودهما في عينة (99 ، 1) % على الترتيب ؛ فإن الكتلة الذرية للعنصر X = ...						
	1	50	2	50.99	3	52	4	55.99
36	عدد تأكسد الكبريت في SO_2 يساوي						
	1	2 –	2	2+	3	4+	4	4 –
37	يُعد استخلاص الحديد اقتصادياً من خام						
	1	Fe_3O_4	2	Fe_2O_3	3	FeS	4	$Fe_2O_3.nH_2O$
38	يسمى المركب $C_6H_5NH_2$						
	1	أنيلين	2	بنزاميد	3	بيريدين	4	بيبريدين
39	تنطلق من المعادلة: $H_2O_{(g)} \rightarrow H_2O_{(L)}$ حرارة						
	1	تكثيف	2	تبخير	3	ذوبان	4	تكوين
40	المهبط في الخلية القاعدية						
	1	Pb	2	Zn	3	HgO	4	MnO_2
41	المركب الأكثر استقرارا حرارياً عند 25 درجة منوية حرارة تكوينه ..... كيلوجول/ مول .						
	1	33.9+	2	90.37+	3	49.4+	4	92.3 –
42	يُختزل الماجنيتايت داخل الفرن العالي مكوناً						
	1	Fe_2O_3	2	Fe	3	FeO	4	Fe_3O_4
43	تحول نواة $_6C^{14}$ إلى $_7N^{14}$ يكون مصحوباً بفقدان						
	1	بروتون	2	بوزيترون	3	جسيم ألفا	4	جسيم بيتا
44	لترسيب 30 جم من (Ca^{+2}) وزنه الذري = 40 بالتحليل الكهربي تحتاج كمية من الكهرباء قدرها ..... فاراد.						
	1	2.5	2	1.5	3	1	4	2
45	يحدث انتقال حقيقي وكامل للإلكترونات في المركب						
	1	NH_3	2	HCl	3	NaCl	4	CO_2
46	من الشوائب الحمضية الموجودة في الفرن اللافح						
	1	CaO	2	P_2O_5	3	$CaCO_3$	4	$CaSiO_3$
47	سُخن معدن كتلته 20 جم ، وحرارته النوعية 0.5 جول / جم.°م ؛ فارتفعت درجة حرارته بمعدل 10 °م ؛ كمية الحرارة المكتسبة تساوي ..... جول.						
	1	100	2	200	3	500	4	600
48	..... + $4H_2$ $\xrightarrow{\Delta}$ $3Fe + 4H_2O_{(g)}$						
	1	Fe_2O_3	2	FeO	3	Fe_3O_4	4	$Fe_2O_3.nH_2O$
49	من التفاعل: $CO + 0.5\ O_2 \rightarrow CO_2$ $\Delta H = -283$ KJ / mol إذا كانت حرارة تكوين CO تساوي – 110.5 كيلوجول / مول ؛ فإن حرارة تكوين CO_2 تساوي ..... كيلوجول / مول.						
	1	172.5 –	2	172.5+	3	393.5 –	4	393.5+
50	الشكل المقابل رسم تخطيطي لخلية التحليل الكهربي، حيث يشير السهم إلى ..... 						
	1	المصعد	2	المهبط	3	مصدر تيار مستمر	4	أسلاك توصيل

النموذج ٢٢

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

نموذج التصحيح الالكتروني	7	المادة	الكيمياء
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م			

إجابة النموذج ٢٢

ر.س	الاجابة الصحيحة
1	1
2	1
3	2
4	2
5	1
6	2
7	2
8	2
9	1
10	1
11	1
12	2
13	1
14	1
15	1
16	2
17	1
18	2
19	1
20	1

ر.س	الاجابة الصحيحة
21	3
22	1
23	4
24	4
25	2
26	1
27	4
28	3
29	2
30	3
31	2
32	4
33	4
34	4
35	2
36	3
37	2
38	1
39	1
40	4

ر.س	الاجابة الصحيحة
41	4
42	3
43	4
44	2
45	3
46	2
47	1
48	3
49	3
50	4

عدد الاسئلة	العد
50	0

تجميع أ. عبير حيدر
باقي النماذج لباقي المواد ولكافة السنين
تجدها في قناة الأحياء للصف الثالث الثانوي
على الرابط التالي
https://t.me/AbeerHydaar

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	**المادة**	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.

النموذج ٢٣

1	( ) الكلفن وحدة قياس درجة الحرارة.
2	( ) الطاقة المصاحبة للتفاعلات النووية محدودة.
3	( ) الأمينات الثالثية لها قدرة على تكوين روابط هيدروجينية.
4	( ) عملية الاكسدة تحدث للعامل المؤكسد.
5	( ) يودات البوتاسيوم من العوامل المؤكسدة.
6	( ) يكتسب الرصاص حرارة أسرع من الماء عند التسخين.
7	( ) القنطرة الملحية تسمح بمرور الأيونات بين محلولي الخلية الجلفانية.
8	( ) الطاقة الناتجة من احتراق الدهون تعادل الطاقة الناتجة من احتراق البروتينات.
9	( ) العناصر الواقعة أعلى السلسلة الكهروكيميائية عوامل مختزلة.
10	( ) يبطن الفرن اللافح من الداخل بطوب حراري.
11	( ) تستهلك الخلايا الجلفانية طاقة كهربية.
12	( ) المجموعة الوظيفية المسؤولة عن الخواص القاعدية في الحموض الأمينية (COOH–).
13	( ) حرارة التفاعل تشير إلى التغير في المحتوى الحراري.
14	( ) زيت الذرة من الزيوت المتطايرة.
15	( ) قوة انفجار قنبلة هيدروجينية يعادل 1000 قنبلة انشطارية .
16	**( ) التوزيع الالكتروني لـ Cu^{29} هو $[Ar]3d^9\ 4S^2$.**
17	**( ) عناصر المجموعة الانتقالية (IB) نشطة كيميائياً.**
18	**( ) عدد النيوكليونات في $_{11}Na^{24}$ = 24 .**
19	**( ) إشارة ΔH سالبة في التفاعلات الطاردة للحرارة.**
20	**( ) يتكون راسب أخضر عند إضافة محلول حديدو سيانيد البوتاسيوم إلى محلول Fe^{+2} .**

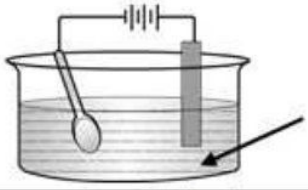
اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي:درجتان لكل فقرة.

21	عناصر السلسلة الانتقالية الرئيسة ..... يتتابع فيها امتلاء المستوى الفرعي 4d						
	1	الأولى	2	الثانية	3	الثالثة	4 الرابعة
22	تتحول الحموض الأمينية إلى أمينات أولية عن طريق تفاعلها مع						
	1	حمض النيتروز	2	هيدروكسيد الباريوم	3	هيبوبروميت الصوديوم	4 كلوريد حمض عضوي
23	قدرة أشعة جاما على النفاذ						
	1	محدودة	2	متوسطة	3	عالية	4 ضعيفة
24	يتواجد الحديد بنسبة تصل إلى 70 % في خام						
	1	الماجنيتايت	2	الليمونايت	3	الهيماتيت	4 السيدريت
25	إذا علمت أن جهد اختزال X يساوي +1.07 فولت، وجهد اختزال Y يساوي – 0.45 فولت؛ فإن القوة الدافعة الكهربية تساوي ..... فولت.						
	1	1.52	2	0.62	3	1.61	4 1.7
26	للتعرف على القيم الحرارية للمواد الغذائية نحسب حرارة						
	1	التعادل	2	التكوين	3	الذوبان	4 الاحتراق
27	قيمة القوة الدافعة الكهربية لخلية الزئبق ..... فولت						
	1	1.3	2	1.5	3	12	4 24
28	عجينة Zn- KOH تمثل						
	1	المصعد في خلية خارصين - كربون	2	المصعد في الخلية القاعدية	3	المهبط في الخلية القاعدية	4 المهبط في خلية الزئبق
29	نسبة سكر اللبن في حليب الأم ..... %						
	1	4	2	3	3	2	4 8
30	يحدث انتقال حقيقي وكامل للإلكترونات في المركب						
	1	HBr	2	CO	3	MgO	4 HCl
31	المجموعة الوظيفية للجلوكوز						
	1	إيثر	2	الدهيد	3	كيتون	4 استر
32	نسبة الكربون الموجود في الحديد الفضي ....%						
	1	4	2	3	3	2	4 1
33	خلية كهروكيميائية يحدث فيها تفاعل غير تلقائي						
	1	الوقود	2	الزئبق	3	تنقية المعادن	4 القاعدية
34	إذا كانت طاقة الترابط النووي لنواة اليورانيوم هي 1786 م.إ.ف ، ومتوسط طاقة الترابط النووي 7.6 م.إ.ف ؛ فإن عدد النيوكليونات يساوي						
	1	235	2	236	3	237	4 238

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	**المادة**	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

35	ينتج الأميد غير المستبدل من تفاعل .....مع الحموض الكربوكسيلية .							
	1	الأمونيا	2	الأمين الاولي	3	الأمين الثانوي	4	الأمين الثالثي
36	الرمز ΔH_{vap} يمثل حرارة							
	1	تكوين	2	تبخير	3	ذوبان	4	تكثيف
37	أضعف عامل مؤكسد من التالي ، جهد اختزاله ..... فولت.							
	1	0.25 –	2	0.14 –	3	0.4 –	4	0.74 –
38	النواة الأكثر استقراراً							
	1	$_{8}O^{18}$	2	$_{19}K^{39}$	3	$_{26}Fe^{56}$	4	$_{94}Pu^{239}$
39	فيتامين يساعد على إنتاج خلايا الدم الحمراء							
	1	A	2	B_{12}	3	C	4	D
40	النظيران (X^{238} ، X^{235}) نسبة وجودهما في عينة على الترتيب (90% ، 10%)، فإن الكتلة الذرية لـ X = ...							
	1	235.8	2	234.8	3	233.8	4	237.7
41	عدد تأكسد الكربون في CO_2 يساوي							
	1	2+	2	3+	3	4+	4	2 –
42	يسمى المركب $CH_3CH_2NH_2$							
	1	أمينو ميثان	2	أمينو إيثان	3	ميثيل أمين	4	إيثاناميد
43	المركب الأقل ثباتاً حرارياً في درجة حرارة الغرفة ، حرارة تكوينه ..... كيلوجول/ مول.							
	1	110 –	2	393.5 –	3	33.9 +	4	90.2 –
44	يتحلل الحجر الجيري لتكوين وسط قاعدي من							
	1	$CaCO_3$	2	$Ca(OH)_2$	3	CaO	4	$Ca(HCO_3)_2$
45	تحول العنصر $_{6}X^{14}$ إلى $_{7}Y^{14}$ مصحوباً بفقدان							
	1	$_{0}n^{1}$	2	$_{-1}\beta^{0}$	3	$_{+1}\beta^{0}$	4	$_{1}p^{1}$
46	كمية الكهرباء بالفاراد اللازمة لترسيب 95.25 جم من (Cu^{+2}) وزنه الذري = 63.5 تساوي							
	1	2	2	2.5	3	3	4	4
47	سُخن 20 جرام من الحديد حرارته النوعية 0.449 جول /جم.م° ؛ فارتفعت درجة حرارته بمقدار 20 °م ؛ فإن كمية الحرارة المكتسبة تساوي ..... جول.							
	1	89.8	2	197.6	3	179.6	4	400
48	في التفاعل : $4H_2$ + ... $\xrightarrow{\Delta}$ $3Fe + 4H_2O_{(g)}$ المركب الناتج :							
	1	FeO	2	Fe_2O_3	3	Fe_3O_4	4	$Fe(OH)_2$
49	في التفاعل: $CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$ ؛ إذا كانت حرارة تكوين كل من (CO_2 ، CaO ، $CaCO_3$) على الترتيب (– 393.5 ، – 635.5 ، –1207) كيلوجول / مول ؛ فإن حرارة التفاعل .... كيلوجول / مول .							
	1	178 –	2	178+	3	2236 –	4	2236+
50	الشكل المقابل رسم تخطيطي يوضح عملية الطلاء بالكهرباء، حيث يشير السهم إلى .... 							
	1	المصعد	2	المهبط	3	مصدر تيار مستمر	4	محلول إلكتروليتي

النموذج ٢٣

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

نموذج التصحيح الالكتروني	7	المادة	الكيمياء
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م			

إجابة النموذج ٢٣

ر.س	الاجابة الصحيحة
1	1
2	2
3	2
4	2
5	1
6	1
7	1
8	2
9	1
10	1
11	2
12	2
13	1
14	2
15	1
16	2
17	2
18	1
19	1
20	2

ر.س	الاجابة الصحيحة
21	2
22	2
23	3
24	1
25	1
26	4
27	1
28	2
29	4
30	3
31	2
32	1
33	3
34	1
35	1
36	2
37	4
38	3
39	2
40	4

ر.س	الاجابة الصحيحة
41	3
42	2
43	3
44	3
45	2
46	3
47	3
48	3
49	2
50	4

عدد الاسئلة
50

تجميع أ. عبير حيدر
باقي النماذج لباقي المواد ولكافة السنين
نجدها في قناة الأحياء للصف الثالث الثانوي
على الرابط التالي
https://t.me/AbeerHydaar

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	**المادة**	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.

النموذج ٢٤

1	( ) يمكن تحويل الطاقة الكيميائية إلى طاقة حرارية.
2	( ) الطاقة المصاحبة للتفاعلات النووية محدودة.
3	( ) الاختزال عملية كيميائية يتم فيها فقد الكترونات.
4	( ) تُعد عناصر المستوى الفرعي f من العناصر الانتقالية الداخلية.
5	( ) تنتقل الحرارة تلقائياً من المادة الأقل إلى الأعلى في درجة الحرارة.
6	( ) العناصر التي تلي الهيدروجين في السلسلة الكهروكيميائية عوامل مختزلة.
7	( ) القنطرة الملحية تحتوي على محلول الكتروليتي.
8	( ) التفاعلات الطاردة للحرارة تنتج طاقة حرارية.
9	( ) مجموعة عائلة الحديد تتكون من (Ni , Co , Fe).
10	( ) ينتج عن تفاعل الخلايا الجلفانية طاقة كهربائية.
11	( ) الحموض الأمينية ثنائية الكربوكسيل أحادية الأمينو مركبات متعادلة في تفاعلاتها.
12	( ) يستطيع جسم الانسان إنتاج 20 نوعًا من الحموض الأمينية غير الأساسية.
13	( ) نسبة اليورانيوم 235 في الوقود النووي 3 - 4 % .
14	**( ) المجموعة الوظيفية للأميدات $-CONH_2$**
15	**( ) التوزيع الالكتروني لـ Fe^{26} هو $[Ar]\ 4S^2\ 3d^6$.**
16	**( ) كبريتات الحديد II من العوامل المختزلة.**
17	**( ) عدد النيوترونات في $_{94}Pu^{244}$ يساوي 150 .**
18	**( ) الصيغة العامة للسكريات الأحادية $(CH_2O)_n$.**
19	**( ) عند إذابة NH_4NO_3 في الماء لابد من تبريد المحلول.**
20	**( ) يتكون راسب بني عند إضافة محلول هيدروكسيد الصوديوم إلى محلول Fe^{+3} .**

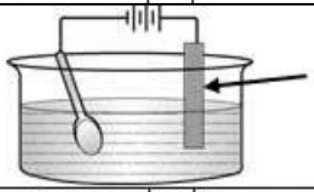
اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي:درجتان لكل فقرة.

21	عناصر يتتابع فيها امتلاء المستوى الفرعي 5d السلسلة الانتقالية							
	1	الأولى	2	الثانية	3	الثالثة	4	الرابعة
22	أبرز عامل في تفاعلات الأمينات							
	1	زوج الالكترونات	2	مجموعة الأمين	3	شق الالكيل	4	ذرة الهيدروجين
23	سكر العنب							
	1	المالتوز	2	الفركتوز	3	الجلوكوز	4	السكروز
24	نسبة الحديد في خام الماجنيتايت ..... %							
	1	40 – 35	2	50 – 45	3	70 – 40	4	57.14 – 25.53
25	خلية جلفانية مكونة من A و B جهود اختزالهما (– 0.4 ، – 0.25) فولت على الترتيب ؛ فإن القوة الدافعة الكهربية تساوي ..... فولت.							
	1	0.15	2	0.65	3	0.6	4	0.45
26	حرارة تكوين ثاني أكسيد الكربون من عناصره الأولية ..... حرارة احتراق الكربون.							
	1	أكبر من	2	أقل من	3	تساوي	4	ضعف
27	خلية جافة							
	1	الخلية القاعدية	2	الوقود	3	المركم الرصاصي	4	الطلاء الكهربي
28	يعمل الجرافيت في المفاعل النووي ...							
	1	مبرداً	2	مهدئاً	3	محفزاً	4	درعاً واقياً
29	الدهون عبارة عن							
	1	إيثيرات	2	إسترات	3	أحماض كربوكسيلية	4	كحولات
30	أي من التالي من تطبيقات التحليل الكهربي							
	1	بطارية مقويات السمع	2	تنقية المعادن	3	إنتاج مياه الشرب	4	بطارية الآلة الحاسبة
31	تشتق النيتريلات من ..... بعد نزع جزيء ماء منها.							
	1	أميد غير مستبدل	2	أميد أحادي الاستبدال	3	أميد ثنائي الاستبدال	4	حمض أميني
32	**الرمز ΔH_{Fus} يمثل حرارة .....**							
	1	**احتراق**	**2**	**تكوين**	**3**	**ذوبان**	**4**	**التصهار**
33	**أقوى عامل مختزل من التالي ، جهد أكسدته ..... فولت**							
	1	**2.71 +**	**2**	**2.87 –**	**3**	**2.93 +**	**4**	**3.04 +**
34	**النواة المشعة من التالي .....**							
	1	**$_6C^{12}$**	**2**	**$_8O^{16}$**	**3**	**$_7N^{14}$**	**4**	**$_6C^{14}$**

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	**المادة**	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

35	نسبة وجود النظيران (Li^6 ، Li^7) في عينة (3% ، 97%) على الترتيب ؛ فإن الكتلة الذرية لـ Li = ...						
	1	6.99	2	6.97	3	6.09	4	6.07
36	عدد تأكسد الصوديوم في NaCl يساوي						
	1	1 –	2	1 +	3	صفر	4	2 –
37	الأنوية الثقيلة تميل إلى إطلاق جسيمات						
	1	$_{-1}e^0$	2	α	3	$_{+1}\beta^0$	4	$_0n^1$
38	يسمى المركب $CH_3CH_2NHCH_3$						
	1	ميثيل بروبيل آمين	2	إيثيل ميثيل آمين	3	ثنائي ميثيل آمين	4	ثنائي إيثيل آمين
39	المواد الاتية ناتجة عن التحليل الكهربي لمحلول مشبع لكلوريد الصوديوم عدا						
	1	Cl_2	2	H_2	3	Na	4	NaOH
40	المركب الأكثر ثباتاً حرارياً عند 25 درجة منوية ،حرارة تكوينه ..... كيلوجول/ مول.						
	1	33.9+	2	426.8 –	3	1669.8 –	4	90.37+
41	يتفاعل الحديد الساخن حتى الاحمرار مع بخار الماء مكونًا هيدروجين + ...						
	1	أكسيد الحديد III	2	أكسيد الحديد II	3	أكسيد الحديد المغناطيسي	4	أكسيد الحديد المائي
42	كمية الكهرباء اللازمة لترسيب 6.75 جم من (Al^{+3}) وزنه الذري= 27 تساوي ..... فاراد						
	1	0.5	2	0.75	3	1	4	1.5
43	يحدث انتقال حقيقي وكامل للإلكترونات في المركبات الاتية ؛ عدا						
	1	NaCl	2	CaO	3	$MgBr_2$	4	NO
44	الفيتامين الذي يساعد على امتصاص الحديد						
	1	A	2	C	3	B_{12}	4	D
45	يعد استخلاص الحديد اقتصادياً من خام						
	1	Fe_3O_4	2	Fe_2O_3	3	FeO	4	FeS
46	فلز كتلته 50 جم، بُرِّد من درجة حرارة 50 °م إلى 40 °م، وحرارته النوعية 0.897 جول/ جم.°م؛ فإن كمية الحرارة المفقودة ...جول.						
	1	557.4	2	1794	3	448.5	4	488.5
47	متوسط طاقة الترابط (7.2) م.إ.ف للنواة $_{24}Cr^{52}$ ؛ فإن طاقة الترابط النووي تساوي ..... م.إ.ف						
	1	374.4	2	173	3	52	4	7.2
48	أي من التالي من مكونات الشوائب في الفرن اللافح						
	1	$CaCO_3$	2	SiO_2	3	CO	4	Fe_2O_3
49	في التفاعل: $CO + H_2O \rightarrow CO_2 + H_2$ ؛ إذا كانت حرارة تكوين كلاً من (H_2O ، CO ، CO_2) على الترتيب (– 393.5 ، – 110.5 ، – 242) كيلوجول / مول ؛ فإن حرارة التفاعل = ... كيلوجول / مول.						
	1	41+	2	41 –	3	746+	4	746 –
50	الشكل المقابل رسم تخطيطي يوضح عملية الطلاء بالكهرباء، حيث يشير السهم إلى ..... 						
	1	المصعد	2	المهبط	3	مصدر تيار مستمر	4	أسلاك توصيل

النموذج ٢٤

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

نموذج التصحيح الالكتروني	7	المادة	الكيمياء
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م			

إجابة النموذج ٢٤

ر.س	الاجابة الصحيحة
1	1
2	2
3	2
4	1
5	2
6	2
7	1
8	1
9	1
10	1
11	2
12	2
13	1
14	1
15	1
16	1
17	1
18	1
19	2
20	1

ر.س	الاجابة الصحيحة
21	3
22	1
23	3
24	3
25	1
26	3
27	1
28	2
29	2
30	2
31	1
32	4
33	4
34	4
35	2
36	2
37	2
38	2
39	3
40	3

ر.س	الاجابة الصحيحة
41	3
42	2
43	4
44	2
45	2
46	3
47	1
48	2
49	2
50	1

عدد الاسئلة	العظم
50	80

تجميع أ. عبير حيدر
باقي النماذج لباقي المواد ولكافة السنين
نجدها في قناة الأحياء للصف الثالث الثانوي
على الرابط التالي
https://t.me/AbeerHydaar

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	**المادة**	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.

النموذج ٢٥

1 ( ) العملية الايزوثرمية تغير يحدث في النظام عند درجة حرارة معينة.

2 ( ) تلعب الإلكترونات دوراً أساسياً في حدوث التفاعلات الكيميائية.

3 ( ) الأكسدة عملية كيميائية يتم فيها اكتساب الكترونات.

4 ( ) حمض الاكساليك اللامائي من العوامل المؤكسدة.

5 ( ) السكانديوم فلز انتقالي نشط كيميائياً.

6 ( ) الحالة الفيزيائية للمتفاعلات والنواتج تؤثر على كمية الطاقة المكتسبة أو المفقودة.

7 ( ) جهد الاختزال: ميل الأيونات لاكتساب الإلكترونات من أقطابها.

8 ( ) يختلف الجلوكوز عن الفركتوز في الصيغة الجزيئية.

9 ( ) المهبط في الخلايا الجلفانية شحنته موجبة.

10 ( ) يكتسب الماء حرارة أسرع من الحديد عند تسخينه.

11 ( ) يستخدم البلاتين في صناعة الأدوات المخبرية.

12 ( ) العناصر التي تسبق الهيدروجين في السلسلة الكهروكيميائية عوامل مختزلة.

13 ( ) الجلايسين حمض أميني يحتوي على الكبريت.

14 ( ) تحترق العناصر الفلزية واللافلزية مكونة أكاسيد.

15 ( ) تعمل الإنزيمات على إتمام العمليات الحيوية بسرعة عالية.

16 **( ) المجموعة الوظيفية للأميدات $-NH_2$**

17 **( ) التوزيع الالكتروني لـ Zn^{30} هو $[Ar]\ 3d^{10}\ 4S^2$.**

18 **( ) عدد الجسيمات النووية في $_{90}Th^{234} = 90$**

19 **( ) يتم تقدير عمر الأرض بواسطة عمر النصف لـ $_6C^{14}$**

20 **( ) يتكون راسب أخضر عند إضافة محلول حديدي سيانيد البوتاسيوم إلى محلول $FeCl_3$.**

اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي:درجتان لكل فقرة.

21 توجد الأكتنيدات في الدورة .....

1	الرابعة	2	الخامسة	3	السادسة	4	السابعة

22 سكر عديد .....

1	جلوكوز	2	مالتوز	3	لاكتوز	4	نشا

23 قدرة جسيم ألفا على تأين الغازات .....

1	قليلة	2	عالية	3	ضعيفة جداً	4	متوسطة

24 إذا علمت أن جهد اختزال X يساوي +2.87 فولت ، وجهد اختزال Y يساوي – 0.13 فولت ؛ فإن جهد الخلية = ... فولت.

1	3	2	2.51	3	2.64	4	2.74

25 تغير حراري كيميائي حرارة .....

1	التبخير	2	التكثيف	3	الاحتراق	4	الذوبان

26 الخلية الجافة من التالي .....

1	خلايا الوقود	2	خلية الزئبق	3	الطلاء الكهربي	4	المركم الرصاصي

27 عملية الأكسدة في الخلية القاعدية تحدث لـ .....

1	عمود الكربون	2	أكسيد الزئبق	3	الخارصين	4	ثاني أكسيد المنجنيز

28 نسبة الحديد في خام الماجنيتايت ..... %

1	50 – 40	2	40 – 30	3	57.14 – 25.53	4	70 – 40

29 أكثر المواد إنتاجاً للطاقة عند حرقها في جسم الإنسان .....

1	البروتينات	2	الفيتامينات	3	الدهون	4	الكربوهيدرات

30 عند إعادة شحن المركم الرصاصي .....

1	يزيد تركيز الحمض	2	يقل تركيز الحمض	3	ينقص التيار	4	تزداد نسبة الماء

31 ينتج من تفاعل الأمونيا مع الحموض الكربوكسيلية .....

1	أمينات	2	أميدات	3	أحماض أمينية	4	نيتريلات

32 **الرمز ΔH_{vap} يمثل حرارة .....**

1	**التبخير**	**2**	**التكوين**	**3**	**التكثيف**	**4**	**الاحتراق**

33 **أقوى عامل مختزل من التالي؛ جهد اختزاله ..... فولت.**

1	**0.34 +**	**2**	**0.45 –**	**3**	**0.4 –**	**4**	**1.66 –**

34 **أي الأنوية التالية أكثر استقراراً .....**

1	**$_{14}Si^{28}$**	**2**	**$_5B^{15}$**	**3**	**$_3Li^7$**	**4**	**$_{100}Fm^{257}$**

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	**المادة**	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

35 يُحول البنزاميد إلى أنيلين .....

1	NaOBr	2	HNO_3	3	$Ba(OH)_2$	4	P_2O_5

36 نسبة وجود النظيران (K^{39} ، K^{41}) في عينة على التوالي (94% ، 6%) ؛ فإن الكتلة الذرية للبوتاسيوم تساوي ....

1	36.12	2	37.12	3	38.12	4	39.12

37 عدد تأكسد البوتاسيوم في KCl تساوي .....

1	1+	2	1 -	3	صفر	4	2 -

38 مادة تزود الفرن اللافح بوسط قاعدي عند استخلاص الحديد .....

1	C	2	CO_2	3	$CaCO_3$	4	CO

39 يسمى المركب $CH_3CH_2CH_2NH_2$ .....

1	أمينو ميثان	2	أمينو إيثان	3	أمينو بروبان	4	بروبانااميد

40 المركب الأكثر ثباتاً حرارياً عند 25 درجة منوية؛ حرارة تكوينه ..... كيلو جول / مول.

1	92.3 -	2	393.5 -	3	33 +	4	90 +

41 ينطلق جسيم ألفا من $_{92}U^{238}$ ويتكون عنصر .....

1	$_{88}Ra^{232}$	2	$_{91}Pa^{234}$	3	$_{89}Ac^{228}$	4	$_{90}Th^{234}$

42 كمية الكهرباء اللازمة لترسيب 38.1 جرام من النحاس (Cu^{+2}) وزنه الذري = 63.5 تساوي ..... فاراد.

1	0.5	2	1.2	3	1.5	4	2

43 يحدث انتقال حقيقي وكامل للإلكترونات في المركب .....

1	NH_3	2	H_2O	3	CO_2	4	$CaCl_2$

44 فيتامين يساعد على امتصاص الحديد .....

1	D	2	C	3	A	4	B_{12}

45 من الشوائب الأمفوتيرية الموجودة في الفرن اللافح .....

1	P_2O_5	2	$CaCO_3$	3	Al_2O_3	4	CaO

46 سخنت قطعة معدنية حرارتها النوعية 0.387 جول/ جم.م^{o} ، وكانت الحرارة المكتسبة 96.75 جول ، فارتفعت درجة حرارتها بمقدار 25 م^{o} ؛ فإن كتلة القطعة تساوي ..... جرام.

1	5	2	10	3	15	4	20

47 نواة $_{8}X^{16}$ متوسط طاقة الترابط النووي للنيوكليون الواحد = 8 م.إ.ف ؛ فإن طاقة الترابط النووي = ... م.إ.ف

1	32	2	64	3	128	4	142

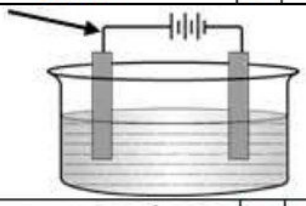
48 تفاعل H_2SO_4 المخفف مع Fe يتكون H_2 + ...

1	FeS	2	$FeSO_4$	3	$FeSO_3$	4	$Fe_2(SO_4)_3$

49 من التفاعل: $C_2H_4 + H_2 \rightarrow C_2H_6$ ؛ إذا كانت حرارة التكوين لـ (C_2H_4 = +52.3 ، C_2H_6 = - 84.7) كيلوجول / مول ؛ فإن حرارة التفاعل = ... كيلوجول / مول.

1	137 -	2	137 +	3	32.4 -	4	32.4 +

50 الشكل المقابل رسم تخطيطي لخلية التحليل الكهربي، حيث يشير السهم إلى ....



1	المهبط	2	المصعد	3	مصدر تيار	4	أسلاك توصيل

النموذج ٢٥

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

نموذج التصحيح الالكتروني	7	المادة	الكيمياء
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م			

إجابة النموذج ٢٥

ر.س	الاجابة الصحيحة
1	1
2	1
3	2
4	2
5	1
6	1
7	1
8	2
9	1
10	2
11	1
12	1
13	2
14	1
15	1
16	2
17	1
18	2
19	2
20	2

ر.س	الاجابة الصحيحة
21	4
22	4
23	2
24	1
25	3
26	2
27	3
28	4
29	3
30	1
31	2
32	1
33	4
34	1
35	1
36	4
37	1
38	3
39	3
40	2

ر.س	الاجابة الصحيحة
41	4
42	2
43	4
44	2
45	3
46	2
47	3
48	2
49	1
50	4

عدد الاسئلة
50

تجميع أ. عبير حيدر
باقي النماذج لباقي المواد ولكافة السنين
تجدها في قناة الأحياء للصف الثالث الثانوي
على الرابط التالي
https://t.me/AbeerHydaar

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	**المادة**	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.

النموذج ٢٦

1 ( ) طاقة الوضع الكيميائية طاقة مخزونة ضمن الوحدات التركيبية للمادة.

2 ( ) تلعب الإلكترونات دوراً أساسياً في حدوث التفاعلات الكيميائية.

3 ( ) العامل المختزل مادة تكتسب الكترون أو أكثر أثناء التفاعل الكيميائي .

4 ( ) الهالوجينات من العوامل المؤكسدة.

5 ( ) العناصر الانتقالية صلبة عدا الزئبق سائل.

6 ( ) تزداد سرعة سخونة المادة كلما زادت حرارتها النوعية.

7 ( ) اتجاه الإلكترونات في الخلايا الجلفانية من المهبط إلى المصعد.

8 ( ) تتواجد الحموض الأمينية الأساسية بنسبة قليلة في البروتين الحيواني.

9 ( ) تزداد جهود اختزال الأيونات الموجبة بزيادة تركيز المحلول.

10 ( ) تُعكس إشارة حرارة التفاعل عند عكس التفاعل الحراري.

11 ( ) مجموعة عائلة الحديد تتكون من (Ni , Co , Fe).

12 ( ) يتصاعد غاز الأكسجين بالتحليل الكهربي للماء عند المصعد.

13 ( ) الأمينات الثالثية تُكوّن روابط هيدروجينية.

14 ( ) تستخدم المسعرات لقياس حرارة الاحتراق لكثير من المواد.

15 ( ) يُعد زيت البرافين من مشتقات المنتجات البترولية.

16 ( ) تعتمد القنبلة الانشطارية على تفاعل الاندماج النووي.

17 **( ) المجموعة الوظيفية للنيتريلات $-CONH_2$**

18 **( ) التوزيع الالكتروني لـ V^{23} هو $[Ar]3d^3\ 4S^2$.**

19 **( ) عدد النيوترونات في $_{90}Th^{234}$ يساوي 144 .**

20 **( ) يتكون راسب بني عند إضافة محول حديدو سيانيد البوتاسيوم إلى محلول Fe^{+2} .**

اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي:درجتان لكل فقرة.

21 السلسلة الانتقالية الرئيسة الثانية تنتهي بعنصر .....

1 الخارصين | 2 الكادميوم | 3 الزئبق | 4 اللانثانوم

22 الأميد ثنائي الاستبدال ناتج من تفاعل الحموض العضوية مع .....

1 الأمونيا | 2 الأمين الاولي | 3 الأمين الثانوي | 4 الأمين الثالثي

23 سكر أحادي .....

1 الفركتوز | 2 المالتوز | 3 اللاكتوز | 4 السكروز

24 تتصف أشعة جاما بـ .....

1 نفاذها الضعيف | 2 شحنتها السالبة | 3 شحنتها الموجبة | 4 سرعتها العالية

25 إذا كان جهد اكسدة $Cu = -0.34$ فولت ، وجهد أكسدة $Cl = -1.36$ فولت ؛ فإن ق.د.ك للخلية = ... فولت.

1 1.02 | 2 2.01 | 3 1.7 | 4 2.1

26 العناصر التي تسبق الهيدروجين في السلسلة الكهروكيميائية .....

1 عوامل مؤكسدة | 2 عوامل مختزلة | 3 لها سالبية عالية | 4 لها جهود اختزال عالية

27 مركبات عضوية نسبة H : O فيها 2 : 1 .....

1 الدهون | 2 البروتينات | 3 الكربوهيدرات | 4 الزيوت

28 أي من التالي من تطبيقات التحليل الكهربي .....

1 بطارية السيارة | 2 بطارية الآلات الحاسبة | 3 طلاء المعادن | 4 إنتاج مياه الشرب

29 يتكون ملح الحديد الثلاثي عند تفاعل Fe في درجات الحرارة العالية مع .....

1 حمض الهيدروكلوريك | 2 الكبريت | 3 حمض الكبريتيك المخفف | 4 الكلور

30 مركبات تمتلك خواص أمفوتيرية .....

1 الأمينات | 2 النيتريلات | 3 الحموض الكربوكسيلة | 4 الحموض الأمينية

31 **يرمز لحرارة الاحتراق بـ .....**

1 ΔH_N | 2 ΔH_f | 3 ΔH_c | 4 ΔH_{vap}

32 **أقوى عامل مؤكسد من التالي ، جهد اختزاله ..... فولت.**

1 1.07 + | 2 0.80 + | 3 0.40 - | 4 0.74 -

33 **النواة المستقرة .....**

1 $_{11}Na^{24}$ | 2 $_{6}C^{14}$ | 3 $_{8}O^{16}$ | 4 $_{7}N^{15}$

34 **النظيران (X^{52} ، X^{53}) نسبة وجودهما في عينة (84 ، 16) % على الترتيب ؛ فإن الكتلة الذرية للعنصر X = ...**

1 53.16 | 2 52.16 | 3 50.16 | 4 52.84

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	**المادة**	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

35 عدد تأكسد الحديد في $FeCl_3$ يساوي .....

1	2 -	2	3 +	3	3 -	4	صفر

36 الصيغة الكيميائية لخام الليمونايت .....

1	Fe_2O_3	2	FeO	3	$Fe_2O_3 . nH_2O$	4	Fe_3O_4

37 يسمى المركب $CH_3\ CH_2\ CONH_2$ .....

1	بروبيل أمين	2	أسيتاميد	3	بروبانااميد	4	إيثانااميد

38 يكون في التفاعل الماص للحرارة .....

1	ΔH سالبة	2	ΔH موجبة	3	$H_2 < H_1$	4	$H_2 = H_1$

39 المهبط في الخلية القاعدية .....

1	PbO_2	2	HgO	3	MnO_2	4	ZnO

40 المركب الأكثر ثباتاً حراريًا عند 25 درجة منوية، حرارة تكوينه ..... كيلوجول/ مول.

1	1669.8 -	2	1207-	3	487-	4	426.8 -

41 يُختزل الماجنيتايت داخل الفرن العالي مكونًا CO_2 + ...

1	Fe_2O_3	2	3FeO	3	Fe_3O_4	4	Fe

42 يتحول العنصر $_AX^Z$ إلى العنصر $_{A-2}Y^{Z-4}$ تلقائياً إذا .....

1	اكتسب جسيم بيتا	2	فقد بوزيترون	3	فقد جسيم بيتا	4	فقد جسيم ألفا

43 لترسيب 27 جم من (Ag^+) وزنه الذري = 108 يلزم كمية من الكهرباء مقدارها ..... فاراد.

1	1.5	2	1	3	0.5	4	0.25

44 يحدث التقال حقيقي وكامل للإلكترونات في المركب .....

1	NH_3	2	NO	3	CO_2	4	$CaCl_2$

45 فيتامين مهم للأنسجة الرابطة .....

1	A	2	C	3	B_{12}	4	D

46 أي من التالي من مكونات الشوائب في الفرن اللافح .....

1	CO	2	$CaCO_3$	3	SiO_2	4	Fe_2O_3

47 قطعة معدنية كتلتها 20 جم، فقدت حرارة 51.6 جول، عند تبريدها من 60 °م إلى 40 °م ؛ فإن حرارتها النوعية = ... جول/ جم.°م.

1	1.29	2	0.129	3	12.9	4	1.2

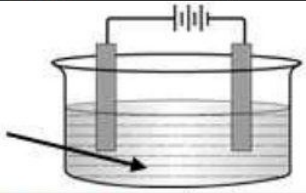
48 إذا كان متوسط طاقة الترابط النووي للنواة $_{16}S^{32}$ تساوي (8.5) م.إ.ف ،فإن طاقة الترابط النووي = ... م.إ.ف

1	272	2	136.05	3	28.3	4	270

49 في التفاعل: $NO + 0.5\ O_2 \rightarrow NO_2$ ؛ إذا علمت أن حرارة تكوين (NO_2 ،NO) على الترتيب(+90.37 ، +33.9) كيلوجول/مول؛ فإن حرارة التفاعل ..... كيلوجول/ مول.

1	124.27-	2	124.27+	3	56.47+	4	56.47-

50 الشكل المقابل رسم تخطيطي لخلية التحليل الكهربي، حيث يشير السهم إلى .....



1	الأنود	2	الكاثود	3	مصدر تيار	4	محلول الكتروليتي

النموذج ٢٦

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

نموذج التصحيح الالكتروني	7	المادة	الكيمياء
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م			

إجابة النموذج ٢٦

يجب أن يكون تظليل الدائرة بقلم جاف أسود أو أزرق بشكل كامل مثال
تأكد من تظليل اجاباتك في الأماكن المخصصة لها. 3 - يمنع استخدام المصحح.
ن تقبل الإجابات مالم تسجل على

ر.س	الاجابة الصحيحة
1	1
2	1
3	2
4	1
5	1
6	2
7	2
8	2
9	1
10	1
11	1
12	1
13	2
14	1
15	1
16	2
17	2
18	1
19	1
20	2

ر.س	الاجابة الصحيحة
21	2
22	3
23	1
24	4
25	1
26	2
27	3
28	3
29	4
30	4
31	3
32	1
33	3
34	2
35	2
36	3
37	3
38	2
39	3
40	1

ر.س	الاجابة الصحيحة
41	2
42	4
43	4
44	4
45	2
46	3
47	2
48	1
49	4
50	4

عدد الاسئلة
50

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	المادة	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.

النموذج ٢٧

1 ( ) وحدة قياس الحرارة جول.

2 ( ) تلعب الالكترونات دوراً اساسياً في التفاعل الكيميائي.

3 ( ) الأكسدة اكتساب العنصر اثناء التفاعل الكترون أو اكثر.

4 ( ) ثيوكبريتات الصوديوم من العوامل المؤكسدة.

5 ( ) العملية الإديباتية تسمح بانتقال الحرارة بين النظام والوسط المحيط.

6 ( ) فرق الجهد لخلية خارصين – كربون (1.5) فولت.

7 ( ) تحتوي الدهون على حموض دهنية مشبعة.

8 ( ) بزيادة تركيز المحلول تقل جهود اختزال الأيونات الموجبة.

9 ( ) الحرارة النوعية للماء أكبر من الحرارة النوعية للثلج.

10 ( ) الماجنيتايت أكثر الخامات الغنية بالحديد.

11 ( ) يمكن إعادة شحن خلايا خزن الطاقة.

12 ( ) تحضر النيتريلات من نزع جزيء ماء من أميد أحادي الاستبدال.

13 ( ) يستخدم مسعر القنبلة في قياس حرارة احتراق المواد.

14 ( ) ينتج جسم الانسان 12 حمض أميني غير أساسي.

15 ( ) إنتاج النظائر المشعة من فوائد الانشطار النووي.

16 **( ) الصيغة العامة للأمينات الأولية $R\text{-}NH_2$.**

17 **( ) التوزيع الالكتروني لـ Co^{27} هو $[Ar]4S^2\ 3d^6$.**

18 **( ) عناصر المجموعة الانتقالية IIIB نشطة كيميائياً.**

19 **( ) عدد الجسيمات النووية في Th^{234}_{90} يساوي 90**

20 **( ) يتكون راسب بني عند إضافة محلول NaOH إلى محلول Fe^{+3} .**

اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي:درجتان لكل فقرة.

21 السلسلة الانتقالية الرئيسة الثانية يتم فيها ملء المستوى الفرعي .....

1	3d	2	4d	3	5d	4	6d

22 حمض أميني يحتوي على مجموعة أمينو واحدة ومجموعة كربوكسيل واحدة .....

1	أرجنين	2	لايسين	3	جلايسين	4	أسبارتيك

23 يتكون السكروز من .....

1	جلوكوز+ جلوكوز	2	جلوكوز + فركتوز	3	جلوكوز + جلاكتوز	4	جلاكتوز + فركتوز

24 الأنوية الخفيفة تميل إلى أسر .....

1	بروتون	2	نيوترون	3	الكترون	4	بوزيترون

25 إذا علمت أن جهد أكسدة Pb يساوي + 0.13 فولت ، وجهد اختزال Mg = – 2.37 فولت ؛ فإن جهد الخلية = ... فولت.

1	0.46	2	2.5	3	0.22	4	2.24

26 تتحول الطاقة الكيميائية إلى طاقة كهربية نتيجة حدوث تفاعل أكسدة واختزال في .....

1	الخلايا الالكتروليتية	2	الخلايا الجلفانية	3	خلية التحليل الكهربي	4	خلية الطلاء

27 يُعد السليلوز من .....

1	السكريات	2	الدهون	3	البروتينات	4	الفيتامينات

28 فيتامين ماص للسموم .....

1	A	2	C	3	D	4	B

29 نواة مكونة من 235 نيوكليون ، ومتوسط طاقة الترابط النووي 7.6 م.إ.ف ؛ فإن طاقة الترابط النووي لها = ...م.إ.ف

1	185.5	2	1787	3	1886.5	4	1786

30 خسف هوفمان للأميدات غير المستبدلة يُكوّن ...

1	نيتريلات	2	كحولات	3	أمين أولي	4	حموض أمينية

31 **يرمز لحرارة الذوبان بـ .....**

1	ΔH_C	2	ΔH_S	3	ΔH_{vap}	4	ΔH_f

32 **العامل المؤكسد الأضعف من التالي ، جهد أكسدته ..... فولت.**

1	2.37+	2	0.45+	3	2.87 –	4	1.36 –

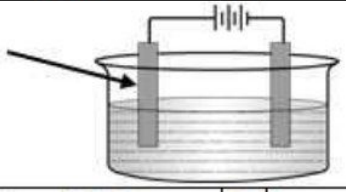
33 **النواة المشعة .....**

1	$_6C^{12}$	2	$_8O^{16}$	3	$_{13}Al^{28}$	4	$_{26}Fe^{56}$

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	المادة	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

34	النظيران (X^{24} ، X^{26}) ؛ نسبة وجودهما في عينة على الترتيب (68 % ، 32 %) ؛ فإن الكتلة الذرية لـ X = ...							
	1	22.64	2	24.64	3	25.64	4	26
35	عدد تأكسد الكربون في H_2CO_3 يساوي							
	1	2 –	2	2 +	3	4 +	4	4 –
36	يُعد استخلاص الحديد اقتصادياً من خام							
	1	Fe_3O_4	2	Fe_2O_3	3	FeS	4	$Fe_2O_3.nH_2O$
37	يسمى المركب $C_6H_5CONH_2$							
	1	أنيلين	2	بنزاميد	3	أسيتاميد	4	نيكوتيناميد
38	في التفاعل الطارد للحرارة تكون							
	1	إشارة ΔH موجبة	2	$\Sigma H_{\text{نواتج}} < \Sigma H_{\text{متفاعلات}}$	3	$\Sigma H_{\text{متفاعلات}} < \Sigma H_{\text{نواتج}}$	4	$\Sigma H_{\text{متفاعلات}} > \Sigma H_{\text{نواتج}}$
39	المهبط في خلية الزنبق							
	1	HgO	2	MnO_2	3	PbO_2	4	Pb
40	أكثر المركبات ثباتاً حرارياً عند 25 درجة منوية ؛ حرارة تكوينه ..... كيلوجول/ مول.							
	1	90.37+	2	33.9+	3	88.1+	4	49.9+
41	يتحلل الحجر الجيري لتكوين وسط قاعدي من							
	1	$CaCO_3$	2	$Ca(OH)_2$	3	CaO	4	$Ca(HCO_3)_2$
42	القذيفة المستخدمة في المعادلة النووية: $_{13}Al^{27} + ... \rightarrow {}_{15}P^{30} + {}_0n^1$							
	1	$_{+1}\beta^0$	2	$_{-1}\beta^0$	3	$_2He^4$	4	$_0n^1$
43	عدد الفاراد اللازمة لترسيب 57.5 جم من (Na^+) وزنه الذري = 23 تساوي							
	1	1.5	2	1	3	2	4	2.5
44	يحدث التقال حقيقي وكامل للإلكترونات في المركبات الاتية ؛ عدا							
	1	KCl	2	NaBr	3	CaF_2	4	NH_3
45	..... $Fe_3O_4 + CO \rightarrow CO_2 + 3$							
	1	FeO	2	$Fe_2O_3.nH_2O$	3	Fe_2O_3	4	Fe
46	20 جم من معدن حرارته النوعية 0.12 جول/جم.^{o}م ، تم تبريده من 30 ^{o}م إلى 20 ^{o}م ؛ فإنه يفقد كمية من الحرارة مقدارها .... جول.							
	1	24	2	17	3	200	4	20
47	يتكون عند المصعد بالتحليل الكهربي لمحلول كلوريد الصوديوم باستخدام اقطاب خاملة							
	1	Na	2	Cl_2	3	H_2	4	O_2
48	عند تمرير بخار الماء فوق الحديد الساخن يتكون							
	1	Fe_2O_3	2	$Fe_3O_4 + H_2$	3	$Fe(OH)_3$	4	$FeO + H_2$
49	من التفاعل: $SnO_2 + 2H_2 \rightarrow Sn + 2H_2O$ $\Delta H = +9$ KJ/ mol فإذا كانت حرارة تكوين الماء = – 286 كيلوجول/مول ؛ فإن حرارة تكوين SnO_2 = ... كيلوجول/ مول.							
	1	581 –	2	581+	3	487 –	4	387+
50	الشكل المقابل رسم تخطيطي لخلية التحليل الكهربي، حيث يشير السهم إلى .... 							
	1	الكاثود	2	الآنود	3	أسلاك توصيل	4	مصدر تيار مستمر

النموذج ٢٧

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

نموذج التصحيح الالكتروني	7	المادة	الكيمياء
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م			

إجابة النموذج ٢٧

ر.س	الاجابة الصحيحة	اجابة
1	1	
2	1	
3	2	
4	2	
5	2	
6	1	
7	1	
8	2	
9	1	
10	1	
11	1	
12	2	
13	1	
14	1	
15	1	
16	1	
17	2	
18	1	
19	2	
20	1	

ر.س	الاجابة الصحيحة	ة دقة
21	2	
22	3	
23	2	
24	3	
25	4	
26	2	
27	1	
28	2	
29	4	
30	3	
31	2	
32	1	
33	3	
34	2	
35	3	
36	2	
37	2	
38	3	
39	1	
40	2	

ر.س	الاجابة الصحيحة	اجابة
41	3	
42	3	
43	4	
44	4	
45	1	
46	1	
47	2	
48	2	
49	1	
50	2	

عدد الاسئلة	العظمى
50	80

تجميع أ. عبير حيدر
باقي النماذج لباقي المواد ولكافة السنين
تجدها في قناة الأوجياء للصف الثالث الثانوي
على الرابط التالي
https://t.me/AbeerHydaar

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	**المادة**	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.

النموذج ٢٨

1 ( ) الطاقة الكيميائية طاقة مخزونة ضمن الوحدات التركيبية للمادة.

2 ( ) تلعب الالكترونات دوراً أساسياً في حدوث التفاعلات الكيميائية.

3 ( ) الأمينات الثالثية درجة غليانها مرتفعة مقارنة بالأمينات الأولية.

4 ( ) الأكسدة اكتساب العنصر إلكترونًا أو أكثر أثناء التفاعل.

5 ( ) ثيوكبريتات الصوديوم من العوامل المؤكسدة.

6 ( ) يمتلك العنصر الانتقالي مستوى فرعي d أو f مملوء جزئياً بالإلكترونات.

7 ( ) الخلايا الجلفانية يحدث فيها تفاعلات كيميائية ينتج عنها طاقة كهربية.

8 ( ) الخبز من مصادر الكربوهيدرات .

9 ( ) يشير الرمز // إلى قنطرة ملحية.

10 ( ) يكتسب الزئبق حرارة أسرع من الماء عند تسخينه.

11 ( ) العناصر التي تسبق الهيدروجين في السلسلة الكهروكيميائية عوامل مختزلة.

12 ( ) يمكن تحضير النيتريلات من نزع جزيء ماء من أميد أحادي الاستبدال.

13 ( ) حرارة التفاعل مقدار ثابت سواء تم التفاعل في خطوة واحدة أو عدة خطوات.

14 ( ) البروتينات عديدة الروابط الببتيدية.

15 ( ) تتناسب طاقة الترابط النووي طردياً مع عدد النيوكليونات في النواة.

16 **( ) التوزيع الالكتروني لـ Fe^{26} هو $[Ar]3d^6\,4S^2$.**

17 **( ) عدد النيوكليونات في $_{15}P^{30}$ يساوي 15 .**

18 **( ) عندما تكون إشارة ΔH سالبة ؛ فإن التفاعل ماص للحرارة.**

19 **( ) تتفاعل عناصر المجموعة الانتقالية IIIB بشدة مع الماء .**

20 **( ) يتكون راسب بني عند إضافة محلول هيدروكسيد الأمونيوم إلى محلول Fe^{+2} .**

اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي:درجتان لكل فقرة.

21 يتم ملء المستوى الفرعي 5f في الدورة .....

1	الرابعة	2	الخامسة	3	السادسة	4	السابعة

22 أي من التالي أميد .....

1	البيبريدين	2	اليوريا	3	الأنيلين	4	البيريدين

23 سكر الفواكه .....

1	سكروز	2	فركتوز	3	لاكتوز	4	مالتوز

24 يُعد استخلاص الحديد اقتصاديا من خام .....

1	الماجنيتايت	2	الهيماتيت	3	الليمونايت	4	السيدريت

25 خلية جلفانية مكونة من (X ، Y) جهود اختزالهما (– 0.14 ، + 0.8) فولت على الترتيب؛ فإن ق. د.ك =.... فولت.

1	0.94	2	0.66	3	0.8	4	0.14

26 قيمة القوة الدافعة الكهربية 1.3 فولت في .....

1	الخلية القاعدية	2	المركم الرصاصي	3	خلية الزئبق	4	خلية خارصين - كربون

27 اختزال الجلوكوز بواسطة مملغم الصوديوم يتكون ....

1	جلوكونيك	2	جلايكوليك	3	جليسرول	4	سوربيتول

28 نسبة الكربون في الحديد الفضي ..... %

1	4	2	3	3	2	4	1

29 من تطبيقات التحليل الكهربي .....

1	بطارية الالة الحاسبة	2	تحضير هيدروكسيد الصوديوم	3	بطارية السيارة	4	إنتاج مياه الشرب

30 تفاعل الحموض الأمينية مع ..... ينتج أمينات أولية.

1	هيبوبروميت الصوديوم	2	هيدروكسيد الباريوم	3	حمض النيتروز	4	النحاس

31 **الرمز ΔH_c يمثل حرارة .....**

1	**التكوين**	**2**	**الاحتراق**	**3**	**التعادل**	**4**	**التبخير**

32 **أقوى عامل مختزل من التالي ، جهد أكسدته ..... فولت.**

1	**1.07–**	**2**	**0.8 –**	**3**	**0.13+**	**4**	**0.28+**

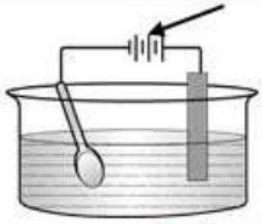
33 **النواة المستقرة .....**

1	**$_6C^{14}$**	**2**	**$_{11}Na^{24}$**	**3**	**$_7N^{15}$**	**4**	**$_8O^{16}$**

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	**المادة**	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

34	النظيران (O^{15} ، O^{16}) نسبة وجودهما في عينة (1% ، 99%) على الترتيب ؛ فإن الكتلة الذرية للأكسجين = ...						
	1	15.01	2	15.99	3	15.90	4	16.99
35	عدد تأكسد الكبريت في SO_2 يساوي						
	1	2 –	2	4 –	3	6 +	4	4 +
36	..... + $_0n^1$ → $_1p^1$						
	1	$_2He^4$	2	$_{+1}\beta^0$	3	$_{-1}\beta^0$	4	α
37	يسمى المركب CH_3NHCH_3						
	1	ثلاثي ميثيل أمين	2	ثنائي ميثيل أمين	3	ثنائي إيثيل أمين	4	ميثيل أمين
38	من التفاعل التالي : $NaOH + HCl \rightarrow NaCl + H_2O$ تنطلق حرارة						
	1	تكوين	2	ذوبان	3	احتراق	4	تعادل
39	يُعد PbO_2 المهبط في						
	1	خلية الزنبق	2	الخلية القاعدية	3	خلية الوقود	4	بطارية السيارة
40	المركب الأكثر ثباتاً حرارياً عند 25 درجة مئوية، حرارة تكوينه ..... كيلوجول / مول.						
	1	1669.8 -	2	238.6 -	3	426.8 -	4	393.5 -
41	من الشوائب الحمضية الموجودة في الفرن اللافح						
	1	$CaSiO_3$	2	P_2O_5	3	$CaCO_3$	4	CaO
42	الأشعة النووية التي سرعتها تساوي سرعة الضوء						
	1	α	2	$_{-1}\beta^0$	3	$_{+1}\beta^0$	4	γ
43	كمية الكهرباء اللازمة لترسيب 18 جم من (Al^{+3}) وزنه الذري= 27 تساوي .... فاراد .						
	1	4	2	3	3	2	4	1
44	يحدث التقال حقيقي وكامل للإلكترونات في المركبات الاتية ؛ عدا						
	1	KCl	2	NaF	3	NH_3	4	$CaCl_2$
45	فيتامين مانع للتسمم						
	1	A	2	B_{12}	3	C	4	D
46	كرة معدنية حرارتها النوعية (0.449) جول/ جم.°م، كتلتها 40 جم، سخنت من 20 °م إلى 30 °م؛ فإن كمية الحرارة المكتسبة... جول						
	1	13.47	2	18.98	3	17.96	4	179.6
47	إذا كان متوسط طاقة الترابط النووي لنواة Fe^{56} = 8.7 م.إ.ف ؛ فإن طاقة الترابط النووي تساوي ..... م.إ.ف						
	1	478.2	2	487.2	3	784.2	4	874.2
48	يتفاعل الحديد مع الكبريت في درجات الحرارة العالية مكوناً						
	1	$FeSO_4$	2	$Fe_2(SO_4)_3$	3	FeS	4	$FeSO_3$
49	في التفاعل: $C_2H_5OH + 3O_2 \rightarrow 2CO_2 + 3H_2O$ ؛ إذا علمت أن حرارة تكوين كل من (C_2H_5OH ، CO_2 ، H_2O) على الترتيب (– 278 ، – 393.5 ، – 286) كيلوجول / مول ؛ فإن حرارة التفاعل تساوي .... كيلوجول/مول.						
	1	1367+	2	1367 –	3	1923 –	4	1923+
50	الشكل المقابل رسم تخطيطي يوضح عملية الطلاء بالكهرباء، حيث يشير السهم إلى ..... 						
	1	المصعد	2	المهبط	3	أسلاك توصيل	4	مصدر تيار مستمر

النموذج ٢٨

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

نموذج التصحيح الالكتروني	7	المادة	الكيمياء
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م			

إجابة النموذج ٢٨

ر.س	الاجابة الصحيحة
1	1
2	1
3	2
4	2
5	2
6	1
7	1
8	1
9	1
10	1
11	1
12	2
13	1
14	1
15	1
16	1
17	2
18	2
19	1
20	2

ر.س	الاجابة الصحيحة
21	4
22	2
23	2
24	2
25	1
26	3
27	4
28	1
29	2
30	2
31	2
32	4
33	4
34	2
35	4
36	2
37	2
38	4
39	4
40	1

ر.س	الاجابة الصحيحة	اجا
41	2	
42	4	
43	3	
44	3	
45	3	
46	4	
47	2	
48	3	
49	2	
50	4	

عدد الاسئلة	العظم
50	30

تجميع أ. عبير حيدر
باقي النماذج لباقي المواد ولكافة السنين
تجدها في قناة الأحياء للصف الثالث الثانوي
على الرابط التالي
https://t.me/AbeerHydaar

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	**المادة**	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.

النموذج ٢٩

1 ( ) التفاعل في وعاء معزول حرارياً يُعد عملية أديباتية.

2 ( ) يحدث تغيير لأنوية الذرات الداخلة في التفاعل النووي.

3 ( ) يتحد النيتروجين مع الاكسجين مكوناً مجموعة النيترو.

4 ( ) السالبية الكهربية تحدد قوة العامل المؤكسد والمختزل.

5 ( ) برمنجنات البوتاسيوم من العوامل المؤكسدة.

6 ( ) ذوبان نيترات الامونيوم في الماء يؤدي إلى ارتفاع درجة حرارة المحلول.

7 ( ) المصعد في الخلية الجلفانية موجب الشحنة.

8 ( ) المجموعة الوظيفية في الجلوكوز الدهيد.

9 ( ) يهتم خبراء التغذية بدراسة القيم الحرارية للأغذية.

10 ( ) مجموعة عائلة الحديد تتكون من (Ni , Co , Fe).

11 ( ) يتصاعد غاز الهيدروجين بالتحليل الكهربي للماء عند المصعد.

12 ( ) اعتمد هس في حساب حرارة التفاعل على المعادلة الإجمالية للتفاعل.

13 ( ) تعمل الإنزيمات على إتمام العمليات الحيوية بسرعة عالية.

14 ( ) إنتاج النظائر المشعة من تطبيقات التحول النووي الذاتي.

15 ( ) التوزيع الإلكتروني لـ V^{23} هو $[Ar]4S^2\ 3d^2$.

16 ( ) عناصر المجموعة الانتقالية IIB تسمى عناصر العملة.

17 ( ) عدد البروتونات في $_{12}Mg^{26}$ = 26.

18 ( ) يمثل Zn / Zn^{2+} نصف خلية تفاعل اختزال.

19 ( ) المجموعة القاعدية في الحموض الأمينية $-NH_2$.

20 ( ) يتكون راسب أخضر عند إضافة محلول NaOH إلى محلول $FeCl_3$.

اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي:درجتان لكل فقرة.

21 السلسلة الانتقالية الأولى (3d) تتبع الدورة ..... في الجدول الدوري.

1	الثالثة	2	الرابعة	3	الخامسة	4	السادسة

22 تتحول الأمينات الأولية إلى كحولات عن طريق تفاعلها مع .....

1	حمض النيتروز	2	الحموض العضوية	3	هيبوبروميت الصوديوم	4	كلوريد حمض عضوي

23 أكسيد الحديد المغناطيسي .....

1	الهيماتيت	2	الماجنيتايت	3	الليمونايت	4	السيدريت

24 خلية جلفانية مكونة من X ، Y جهود اختزالهما (2.37- ، 0.13-) فولت على الترتيب؛ فإن القوة الدافعة الكهربية للخلية =.....فولت.

1	2.53	2	2.24	3	0.11	4	2.5

25 في التفاعل الطارد للحرارة المحتوى الحراري للمتفاعلات ..... المحتوى الحراري للنواتج.

1	يساوي	2	أكبر من	3	أقل من	4	ضعف

26 قيمة (ق. د.ك) في خلية الزئبق ..... فولت.

1	1.3	2	12	3	1.5	4	1.23

27 يستخلص الحديد في الفرن اللافح من خام .....

1	الماجنيتايت	2	الهيماتيت	3	السيدريت	4	الليمونايت

28 امتصاص النواة الكترون من الطبقة الالكترونية (K) يعرف بـ .....

1	طاقة الترابط	2	متوسط طاقة الترابط	3	الأسر الالكتروني	4	عمر النصف

29 خلية كهروكيميائية يحدث فيها تفاعل غير تلقائي .....

1	الزئبق	2	تنقية المعادن	3	الوقود	4	خارصين – كربون

30 تتفاعل الأميدات غير المستبدلة مع ..... لتكوين نيتريلات.

1	هيبوبروميت الصوديوم	2	خامس أكسيد الفوسفور	3	هيدروكسيد الباريوم	4	النحاس

31 **الرمز ΔH_s يمثل حرارة .....**

1	**الاحتراق**	**2**	**التكوين**	**3**	**الذوبان**	**4**	**التعادل**

32 **العامل المؤكسد الأضعف من التالي ، جهد اختزاله ..... فولت.**

1	**2.37 -**	**2**	**0.42 -**	**3**	**0.13 -**	**4**	**1.36+**

33 **الأنوية التالية مستقرة عدا .....**

1	$_6C^{12}$	**2**	$_{12}Mg^{24}$	**3**	$_8O^{16}$	**4**	$_7N^{15}$

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	**المادة**	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

34 الصيغة الجزيئية لسكر احادي يمتلك 3 ذرات كربون .....

1	2	3	4
$C_3H_3O_6$	$C_3H_6O_6$	$C_3H_3O_3$	$C_3H_6O_3$

35 النظيران (X^{27} ، X^{28}) نسبة وجودهما في عينة (97 % ، 3 %)على الترتيب ؛ الكتلة الذرية لـ X = ...

1	2	3	4
29.03	28.03	27.03	26.03

36 عدد تأكسد النيتروجين في HNO_3 يساوي .....

1	2	3	4
2 –	1 –	5+	5 –

37 يتحول $_6C^{14}$ إلى $_7N^{14}$ ، ويصاحب ذلك التحول انطلاق جسيم .....

1	2	3	4
$_2He^4$	$_{+1}\beta^0$	$_{-1}\beta^0$	$_0n^1$

38 يسمى المركب $CH_3(CH_2)_3NH_2$ .....

1	2	3	4
أمينو ميثان	أمينو ايثان	أمينو بروبان	أمينو بيوتان

39 المركب الأقل ثباتاً حرارياً عند 25 درجة مئوية، حرارة تكوينه ..... كيلوجول/ مول.

1	2	3	4
90.37+	33.9+	88.1+	49.9+

40 المصعد في الخلية القاعدية .....

1	2	3	4
C	Pb	MnO_2	Zn - KOH

41 كمية الكهرباء اللازمة لترسيب 26 جرام من (Cr^{+3}) وزنه الذري = 52 تساوي ..... فاراد.

1	2	3	4
0.5	1	1.5	2.5

42 الحمض الدهني عبارة عن سلسلة هيدروكربونية تنتهي بـ .....

1	2	3	4
– COOH	– OH	$– NH_2$	$– CONH_2$

43 يحدث انتقال حقيقي وكامل للإلكترونات في المركب .....

1	2	3	4
H_2O	NH_3	NO	$CaCl_2$

44 فيتامين يؤدي نقصه في جسم الانسان إلى فقر الدم .....

1	2	3	4
A	C	D	B_{12}

45 أي من التالي من مكونات الخبث .....

1	2	3	4
Fe_2O_3	$CaSiO_3$	C	$CaCO_3$

46 جرام واحد من الماء حرارته النوعية 4.18 جول / جم .م° ، امتص حرارة مقدارها 41.8 جول؛ فإن التغير في درجة الحرارة .....م°.

1	2	3	4
5	10	15	20

47 إذا كان متوسط طاقة الترابط لنواة $_{83}Bi^{209}$ = 7.8 م.إ.ف ؛ فإن طاقة الترابط النووي لها = ... م.إ.ف

1	2	3	4
1630.2	947.4	746.4	647.4

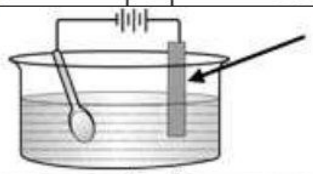
48 يتفاعل الحديد مع الاحماض التالية عدا .....

1	2	3	4
HCl مخفف	HCl مركز	HNO_3 مركز	H_2SO_4 مخفف

49 من التفاعل: $CO + 2H_2 \rightarrow CH_3OH$ ؛ إذا علمت أن حرارة تكوين كل من (CH_3OH ، CO) على الترتيب (– 238.6 ، – 110.5) كيلوجول/ مول ؛ فإن حرارة التفاعل تساوي ..... كيلوجول/ مول.

1	2	3	4
128.1+	128.1 –	349.1 –	349.1+

50 الشكل المقابل رسم تخطيطي يوضح عملية الطلاء بالكهرباء، حيث يشير السهم إلى .....



1	2	3	4
الآنود	الكاثود	محلول إلكتروليتي	مصدر تيار مستمر

النموذج ٢٩

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

نموذج التصحيح الالكتروني	7	المادة	الكيمياء
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م			

تجميع أ. عبير حيدر

باقي النماذج لباقي المواد ولكافة السنين

تجدها في قناة الأحياء للصف الثالث الثانوي

على الرابط التالي

https://t.me/AbeerHydaar

إجابة النموذج ٢٩

ر.س	الاجابة الصحيحة	اجا
1	1	
2	1	
3	1	
4	1	
5	1	
6	2	
7	2	
8	1	
9	1	
10	1	
11	2	
12	1	
13	1	
14	2	
15	2	
16	2	
17	2	
18	2	
19	1	
20	2	

ر.س	الاجابة الصحيحة	قة
21	2	
22	1	
23	2	
24	2	
25	[illegible]	
26	[illegible]	
27	2	
28	3	
29	2	
30	2	
31	3	
32	1	
33	4	
34	4	
35	3	
36	3	
37	3	
38	4	
39	1	
40	4	

ر.س	الاجابة الصحيحة	اجا
41	3	
42	1	
43	4	
44	4	
45	2	
46	2	
47	1	
48	3	
49	2	
50	1	

عدد الاسئلة	العظم
50	78

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	**المادة**	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.

النموذج ٣٠

1	( ) تقاس حرارة الاحتراق باستخدام المسعرات الحرارية.
2	( ) التفاعل الكيميائي يكون مصحوباً بانطلاق أشعة.
3	( ) الأمينات مركبات عضوية مشتقة من الأمونيا.
4	( ) الأكسدة اكتساب العنصر أثناء التفاعل الكتروناً أو أكثر.
5	( ) برومات البوتاسيوم من العوامل المؤكسدة.
6	( ) يحتاج الماء إلى حرارة عالية لتسخينه مقارنةً بالمعادن.
7	( ) العناصر ذات جهود الاختزال السالبة عوامل مؤكسدة.
8	( ) يحرص العداؤون على تخزين الكربوهيدرات بتناول كمية كبيرة من المكرونة.
9	( ) اتجاه الإلكترونات في الخلايا الجلفانية من المهبط إلى المصعد.
10	( ) التبخير تغير حراري فيزيائي مصحوب بامتصاص حرارة.
11	( ) تصل نسبة الحديد في خام الهيماتيت إلى 50 % .
12	( ) التحليل الكهربي لمصاهير الأملاح أكثر تعقيداً من محاليلها.
13	( ) تحضر النيتريلات بنزع جزيء ماء من أميد مستبدل.
14	( ) يستطيع جسم الإنسان إنتاج (20) نوعًا من الحموض الأمينية غير الأساسية.
15	( ) كلما زاد عدد النيوكليونات في النواة زادت طاقة الترابط النووي.
16	**( ) التوزيع الإلكتروني لـ Fe^{26} هو $[Ar]4S^2\ 3d^6$.**
17	**( ) تتميز عناصر المجموعة الانتقالية VIB بمقاومتها الفائقة للتآكل.**
18	**( ) عدد النيوترونات في $_{56}Ba^{140}$ تساوي 140.**
19	**( ) تحترق العناصر الفلزية واللافلزية وينتج CO_2 و H_2O .**
20	**( ) يتكون راسب أحمر دموي عند إضافة محلول حديدي سيانيد البوتاسيوم إلى محلول Fe^{+3}.**

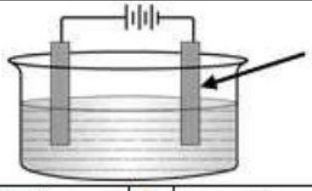
اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي:درجتان لكل فقرة.

21	يتتابع في سلسلة الأكتنيدات امتلاء المستوى الفرعي						
	1	5d	2	6d	3	4f	4	5f
22	الرمز H يمثل						
	1	حرارة التفاعل	2	المحتوى الحراري	3	حرارة التكوين	4	حرارة التبخير
23	تفاعل الأمينات مع مشتقات الحموض العضوية يُكون						
	1	أميدات	2	حموض أمينية	3	نيتريلات	4	كحولات
24	سكر العنب						
	1	المالتوز	2	السكروز	3	الجلوكوز	4	الجلاكتوز
25	أشعة لها قدرة عالية على اختراق الأجسام						
	1	ألفا	2	بيتا	3	جاما	4	بوزيترون
26	خلية جلفانية مكونة من A ، B جهود أكسدتهما (– 2.87 ، – 1.36) فولت، على الترتيب ؛ فإن جهد الخلية = ...فولت						
	1	4.32	2	4.23	3	1.15	4	1.51
27	تتشابه خلية الزئبق والخلية القاعدية في						
	1	الكاثود	2	المهبط	3	الأنود	4	ق . د . ك
28	يستخدم في صناعة الإسمنت						
	1	الماجنيتايت	2	الخبث	3	فحم الكوك	4	الفحم الحجري
29	ميل الأيونات لاكتساب الإلكترونات من أقطابها						
	1	جهد الأكسدة	2	جهد الاختزال	3	اختزال	4	أكسدة
30	حمض أميني أحادي الأمينو أحادي الكربوكسيل						
	1	الجلايسين	2	الجلوتاميك	3	الاسبارتيك	4	اللايسين
31	**العامل المختزل الأضعف من التالي ، جهد أكسدته ..... فولت.**						
	1	**1.36 –**	**2**	**2.87-**	**3**	**2.93+**	**4**	**3.04+**
32	**النواة المشعة من التالي .....**						
	1	$_{8}O^{16}$	**2**	$_{7}N^{14}$	**3**	$_{11}Na^{24}$	**4**	$_{6}C^{12}$
33	**النظيران (X^{12} ، X^{14}) نسبة وجودهما في عينة (90% ، 10%)على الترتيب ؛ فإن الكتلة الذرية لـ X تساوي ....**						
	1	**13.8**	**2**	**12.2**	**3**	**12.01**	**4**	**12.8**

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

وزارة التربية والتعليم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م	
قطاع المناهج والتوجية	**المادة**	الكيمياء

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

34	عدد تأكسد المنجنيز في MnO_2 يساوي							
	1	2 –	2	2+	3	4 –	4	4+
35	من الشوائب الأمفوتيرية الموجودة في الفرن اللافح							
	1	SiO_2	2	Al_2O_3	3	P_2O_5	4	$CaCO_3$
36	يسمى المركب $CH_3CH_2NHCH_3$							
	1	ميثيل أمين	2	إيثيل ميثيل أمين	3	بروبيل إيثيل أمين	4	ثنائي إيثيل أمين
37	مادة ذوبانها يكون مصحوب بامتصاص حرارة							
	1	$Mg(OH)_2$	2	KOH	3	NH_4NO_3	4	NaOH
38	الكاثود في بطارية السيارة							
	1	MnO_2	2	HgO	3	Pb	4	PbO_2
39	المركب الأقل استقراراً حرارياً عند 25 درجة منوية ، حرارة تكوينه ..... كيلوجول / مول.							
	1	393.5 –	2	80+	3	92 –	4	33.9+
40	مركب الحديد الأكثر ثباتاً							
	1	FeO	2	Fe_2O_3	3	FeS	4	$FeSO_4$
41	تحول نواة $_6X^{14}$ إلى $_7Y^{14}$ يكون مصحوباً بفقدان							
	1	$_1p^1$	2	$_{+1}\beta^0$	3	$_2He^4$	4	$_{-1}\beta^0$
42	كتلة النحاس المترسبة (Cu^{+2}) وزنه الذري = 63.5 من إمرار 1.2 فاراد تساوي ..... جم.							
	1	38.1	2	87.6	3	76.2	4	73.5
43	الصيغة العامة للسكريات العديدة							
	1	$C_3H_6O_3$	2	$C_6H_{12}O_6$	3	$(C_6H_{10}O_5)_n$	4	$C_6(H_2O)_6$
44	المركبات التالية يحدث فيها انتقال حقيقي وكامل للإلكترونات ؛ عدا.....							
	1	KCl	2	NaF	3	NH_3	4	MgO
45	يساعد على امتصاص الحديد فيتامين							
	1	A	2	D	3	C	4	B_{12}
46	فلز كتلته 15 جم، وحرارته النوعية 0.14 جول/ جم.م° ، انخفضت درجة حرارته بمقدار 20 م° ؛ فإن كمية الطاقة المفقودة .... جول.							
	1	20.1	2	24	3	42	4	24.2
47	إذا علمت أن متوسط طاقة الترابط لنواة $_3Li^7$ = 5.57 م.إ.ف ؛ فإن طاقة الترابط النووي لها =.... م.إ.ف							
	1	136	2	46.5	3	38.99	4	83.95
48	تتكون طبقة من الأكسيد لحماية فلز الحديد من الاستمرار في التفاعل عند إضافة حمض ...							
	1	HCl مخفف	2	HCl مركز	3	H_2SO_4 مخفف	4	HNO_3 مركز
49	في التفاعل: $NO + 0.5O_2 \rightarrow NO_2$ ، حرارة التفاعل تساوي ..... كيلوجول / مول ، علماً بأن حرارة تكوين كل من (NO_2 ، NO) على الترتيب (+33.9 ، +90.37) كيلوجول / مول.							
	1	56.47+	2	56.47-	3	124.27+	4	124.27-
50	الشكل المقابل رسم تخطيطي لخلية التحليل الكهربي، حيث يشير السهم إلى ..... 							
	1	الأنود	2	الكاثود	3	مصدر تيار مستمر	4	أسلاك توصيل

النموذج ٣٠

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

نموذج التصحيح الالكتروني	7	المادة	الكيمياء
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023-2024م			

إجابة النموذج ٣٠

ر.س	الاجابة الصحيحة	اجا
1	1	
2	2	
3	1	
4	2	
5	1	
6	1	
7	2	
8	1	
9	2	
10	1	
11	1	
12	2	
13	2	
14	2	
15	1	
16	1	
17	1	
18	2	
19	2	
20	2	

ر.س	الاجابة الصحيحة	اجا
21	4	
22	2	
23	1	
24	3	
25	3	
26	4	
27	3	
28	2	
29	2	
30	1	
31	2	
32	3	
33	2	
34	4	
35	2	
36	2	
37	3	
38	4	
39	2	
40	2	

ر.س	الاجابة الصحيحة	ا
41	4	
42	1	
43	3	
44	3	
45	3	
46	3	
47	3	
48	4	
49	2	
50	2	

عدد الاسئلة	العد
50	0

تجميع أ. عبير حيدر
باقي النماذج لباقي المواد ولكافة السنين
نجدها في قناة الأحياء للصف الثالث الثانوي
على الرابط التالي
https://t.me/AbeerHydaar

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner