



الكيمياء

فترات يلو 2024

اضغط هنا للانضمام [qtahsili](#)



1. عدد المولات الموجودة في 36g من الماء يساوي: (علمًا بأن الكتل المولية ل: (H=1, O=16))			
2 mol	ب	0,5 mol	أ
38 mol	د	18 mol	ج
الجواب: ب			

2. حسب المعادلة الآتية: $2NH_3(g) \rightarrow N_2(g) + 3H_2(g)$ فإن عدد مولات الهيدروجين الناتجة عن تفكك 5mol من الأمونيا تساوي:			
5mol	ب	3mol	أ
7,5 mol	د	6mol	ج
الجواب: د			

3. عدد المستويات الفرعية في المستوى الثانوي P هو؟			
3	ب	6	أ
1	د	5	ج
الجواب: ب			



عدد التأكسد للكلور Cl في مركب NaClO_4			4.
+7	ب	+8	أ
-8	د	-7	ج
الجواب: ب			

الجهد الاختزالي القياسي			5.
الصوديوم القياسي	ب	الحديد القياسي	أ
الليثيوم القياسي	د	الهيدروجين القياسي	ج
الجواب: ج			

عند تحليل كمية من الماء بواسطة جهاز التحليل الكهربائي تكونت كمية من الهيدروجين حجمها 4L وبالتالي فإن حجم الأكسجين الناتج			6.
2L	ب	8L	أ
6L	د	4L	ج
الجواب: ب			



الطريقة المناسبة لفصل مكونات مخلوط غير متجانس مكون من مادة صلبة وسائل هي:			7.
التقطير	ب	الترشيح	أ
التسامي	د	التبلور	ج
الجواب: أ			

جهد التأكسد هو:			8.
قابلية المادة لاكتساب الكترولونات	ب	قابلية المادة للتحلل	أ
قابلية المادة للاختزال	د	قابلية المادة لفقد الكترولوناتها	ج
الجواب: ج			

طيف الأنبعاث الذري لعنصر ما هو:			9.
مجموعة من ترددات الموجات الكهرومغناطيسية المنطلقة من ذرات العنصر	ب	طيف العنصر في حالة المستقره	أ
الحرارة المنطلقة نتيجة تفاعل العنصر مع العناصر الأخرى	د	حرارة الذرة الداخليه للعنصر	ج
الجواب: ب			



.10			إذا كان تركيز الهيدروجين في بداية تفاعله مع الكلور يساوي 4M ثم أصبح 2M بعد مرور 4 ثوان، فإن متوسط سرعة التفاعل:		
أ	0,5mol/L.s	ب	16mol/L.s	فترات يلو	
ج	2mol/L.s	د	8mol/L.s		
الجواب: أ					

.11			احسب مولات الكلور إذا كان 2.5 مول في $CaCl_2$		
أ	1	ب	2	فترات يلو	
ج	5	د	0		
الجواب: ج					

.12			عدد مولات المذاب في 1000 ملتر من المحلول هي:		
أ	المولالية	ب	المولارية	فترات يلو	
ج	النسبة المئوية الحجمية	د	النسبة المئوية الوزنية		
الجواب: ب					



عينة من مركب كيميائي صيغته الافتراضية AB تحتوي على 20g من المادة (A) و30g من المادة (B) ما النسبة المئوية لكتلة (B) في المركب			13.
30%	ب	60%	أ
40%	د	20%	ج
الجواب: أ			

أي العناصر المشعة الآتية يستخدم في مجالات سلبية ذات اضرار مدمرة على الانسان			14.
اليورانيوم	ب	الرادون	أ
الثاليوم	د	الراديوم	ج
الجواب: ب			

يمكن تصنيف القوه التي تؤثر بين البروتونات والنيوترونات الموجوده في النواه على انها قوة:			15.
مغناطيسية	ب	نووية	أ
ميكانيكية	د	كهربائية	ج
الجواب: أ			



16. يسمى الجهاز المستخدم لدراسة النظائر وقياس النسبة بين الايون الموجب وكتلته			
أ	مطياف الكتلة	ب	الجلفانومتر
ج	الترانزستور	د	عداد جايجر
الجواب: أ			

17. عدد الأكسدة لذرة النيون Ne ₁₀ :			
أ	صفر	ب	10
ج	8	د	6
الجواب: أ			

18. التمثيل النقطي لعنصر ينتهي تركيبه الألكتروني ب {He}2s ² 2p ³			
أ	·C·	ب	·N·
ج	·O·	د	·H·
الجواب: ب			



19. جزيئات كبيرة تتكون من العديد من الوحدات البنائية المتكرره			
المونومرات	ب	البوليمرات	أ
التيلوميرات	د	النترات	ج
الجواب: أ			

20. تضاف المواد الحافظة في صناعة الأغذية لكي:			
تزيد قيمة الطاقة الناتجة من احتراق الغذاء	ب	تقلل طاقة التنشيط اثناء التفاعل	أ
تعمل كمثبط للتفاعل	د	تساعد على عملية اكسدة الغذاء	ج
الجواب: د			

21. المسؤول عن رائحة الحيوانات الميتة والروائح مميزة			
الامين	ب	الاسترات	أ
	د	الايثر	ج
الجواب: ب			



22. ماهي المركبات الاعلى ذوبانية في الماء			
الالدهيدات	ب	الاحماض الكربوكسيلية	أ
الاثيرات	د	الكيتونات	ج
الجواب: أ			

23. عدد تأكسد الكروم في صيغة كرومات البوتاسيوم في K_2CrO_4			
+1	ب	+2	أ
6+	د	3+	ج
الجواب: د			

24. $Ax + By \rightarrow AxBy$			
تفكك	ب	تكوين	أ
احلال	د	احتراق	ج
الجواب: أ			



أي مما يلي يمكن ان يكون طاقة ذره مهتزہ؟			.25
hf_{3}^{5}	ب	hf_{2}^{4}	أ
hf_{3}^{4}	د	hf_{3}^{2}	ج
الجواب: أ			

ما أثر ارتفاع درجة الحرارة لهذا التفاعل المتزن $N_2O_4 + 55.3K.J \rightarrow 2NO_2$.26
	ب	زيادة كمية NO_2	أ
	د		ج
الجواب: أ			