شغف رفيقك خطوة بخطوة

شغف التعليمي

Educational passion

القناة الرئيسية " فريق شغف التعليمي "

https://t.me/alsh276

مكتبة شغف " بوت الملفات "

https://t.me/passion_study_bot

تم تحميل الملف بواسطة : بوت مكتبتي التعليمية

تـم التحمـيل بواسـطـة : T.me/Science_2022bot

انقر هنا للوصول إلى (بوت مكتبتي التعليمية)

وهي عبارة عن مكتبة إلكترونية تعليمية شاملة لغالبية ملفات المراحل الدراسية على تطبيق تيليغرام.

مدعوم بواسطة : التجمع الاتحادي لطلبة سورية

Telegram : @Science_2022bot

نموذج نصفي مؤتمت في مادة الكيمياء

لطلاب الثالث الثانوي

اختر الإجابة الصحيحة: (200 درجة لكل سؤال 10 درجات)

1_نواة عنصر غير مستقرة تقع فوق حزام الاستقرار النووي للعودة إلى داخل الحزام فإنه يحدث في النواة التحول:			
A| $^{1}_{1}H + {}^{0}_{-1}e \longrightarrow {}^{1}_{0}n$	B| $^{1}_{0}n \longrightarrow H^{1}_{1} + {}^{0}_{-1}e$	C| $^{1}_{0}n + {}^{0}_{+1}e \longrightarrow {}^{1}_{1}H$	D| $^{1}_{1}H \longrightarrow {}^{1}_{0}n + {}^{0}_{+1}e$
2_ من خاصيات جسيمات بيتا:			
A| نفوذيتها أكبر من نفوذية أشعة غاما	B|تنحرف نحو اللبوس السالب لمكثفة مشحونة	C| سرعتها أقل من سرعة جسيمات ألفا	D| قدرتهاعلى تأيين الغازات أكبرمن قدرة أشعة غاما
3_ تحدث في الشمس تفاعلات نووية من النوع:			
A| انشطار	B|اندماج	C| تطافر	D|التقاط
4_تفكك نواة الثوريوم Th^{228}_{90} بإطلاقها لجسيمات ألفا متحولة إلى نواة البولونيوم Po^{216}_{86} فإن عدد جسيمات ألفا المنطلقة خلال هذا التحول يساوي:			
A| 2	B|3	C| 4	D| 5
5_ اقرأ النص الآتي وأجب عما يلي(5،6،7،8) مكبس يحوي غاز النتروجين حجمه 164L عند درجة الحرارة $127^{0}C$ والضغط 2×10^{5} pa والطلوب:احسب عدد مولات النتروجين			
A| 10 mol	B| 0.1 mol	C| 100 mol	D| 20 mol
6_ احسب حجم الغاز في الشرطين النظاميين:			
A| 22.4L	B| 224L	C| 2.24L	D| 220L
7_ إذا أُضيف للغاز السابق كمية من غاز الآرغون بحيث يكون ضغط الآرغون 3atm احسب عدد مولات غاز الآرغون			
A| 1.5 mol	B| 15mol	C| 10mol	D| 0.3mol
8_ احسب الكسر المولي لغاز النتروجين			
A| 4	B| 0.4	C| 2.5	D| 2
9_عينة غازية حجمها 4L عند الضغط 8atm احسب حجم هذه العينة اذا أصبح ضغطها 16atm مع ثبات درجة الحرارة:			
A| 32L	B| 2L	C| 16L	D| 8L
10_ اجب عن الاسئلة الآتية(10،11،12): لديك التفاعل: $2A + B \longrightarrow 2C$ فإذا كانت التراكيز الابتدائية: $A=2mol.l^{-1}$ و $B=1mol.l^{-1}$ وثابت السرعة K=10 , احسب السرعة الابتدائية			
A| 30	B| 40	C| 400	D| 0.4

11_ احسب سرعة التفاعل بعد زمن يصبح تركيز المادة A مساوياً $1mol.l^{-1}$

A| 0.5 $mol.l^{-1}.s^{-1}$	B| 5$mol.l^{-1}.s^{-1}$	C| 50 $mol.l^{-1}.s^{-1}$	D| 0.05 $mol.l^{-1}.s^{-1}$

12_ احسب تركيز المادة C عندما يتفكك 20% من المادة A			
A| 4$mol.l^{-1}$	B| 0.04 $mol.l^{-1}$	C| 0.4 $mol.l^{-1}$	D| 2$mol.l^{-1}$
13_تتعلق قيمة ثابت السرعة K			
A| طبيعة المواد المتفاعلة فقط	B| درجة الحرارة فقط	C| تركيز المواد المتفاعلة ودرجة الحرارة معاً	D| طبيعة المواد المتفاعلة ودرجة الحرارة معاً
14_ في التفاعل الأولي الآتي: 2A+B—> نواتج عندما يزداد حجم الوعاء مرتين فإن سرعة التفاعل			
A| تنخفض أربع مرات	B| تنخفض ثماني مرات	C| تزداد مرتين	D| تزداد أربع مرات
15_ اقرأ النص الآتي وأجب عما يلي(15,16): وضع 2mol من المادة A في وعاء سعته 10L وسخن الوعاء الى درجة حرارة مناسبة تفكك 20% من A وفق المعادلة: 2A ⟻⟼ 2B+C ,H >0 فإن قيمة ثابت التوازن:			
A| Kc= ⅛ ×10^{-2}	B| Kc=⅛ ×10^{2}	C| kc=8×10^{-2}	D| Kc=1/16 ×10^{-2}
16_ عند رفع درجة الحرارة			
A| يزداد تركيز A	B| تقل قيمة kp	C| يرجح التفاعل المباشر	D| يرجح التفاعل العكسي
17_ أي من المتغيرات الآتية سوف يؤدي إلى نقصان النشادر في التفاعل المتوازن الآتي: N2+3H2—>2NH3 ,H=-92kj			
A| خفض درجة الحرارة	B|زيادة كمية N2	C| نقصان الضغط	D| اضافة حفاز
18_ اذا علمت أن Kc=100 التفاعل الآتي: 6C ⟻⟼ 2A+4B فإن Kc للتفاعل الجديد: A+2B ⟻⟼ 3C			
A| 0.1	B| 0.01	C| 0.5	D| 0.05
19_ اقرأ النص الآتي وأجب عن السؤالين الآتيين: لدينا التفاعل $A_{(g)}+2B_{(g)} \rightleftharpoons C_{(g)}+2D_g$ فاذا كانت التراكيز الابتدائية A=0.4$mol.l^{-1}$ و B=0.6 $mol.l^{-1}$ وعند بلوغ التوازن يصبح D=0.4 $mol.l^{-1}$ والطلوب: احسب Kc			
A| 4	B| 1/4	C| 16	D| 0.16
20_احسب kp			
A| kc=kp	B| kp=kc(RT)	C| Kp= Kc$(RT)^2$	D| kp=kc/RT

مع التمنيات بالتوفيق والنجاح

إعداد المدرّس :د.محمود حنّاوي

رابط قناة التليغرام للمزيد من الملفات: https://t.me/bacaloria2024

اختبار نصفي في مادة الكيمياء

لطلاب الثالث الثانوي

اختر الإجابة الصحيحة: (200 درجة لكل سؤال 10 درجات)

1_ نواة عنصر غير مستقرة تقع فوق حزام الاستقرار النووي للعودة إلى داخل الحزام فإنه يحدث في النواة التحول			
A| $H_1^1 + {}^0_{-1}e \longrightarrow {}^1_0n$	B| $n^1_0 \longrightarrow H^1_1 + {}^0_{-1}e$	C| ${}^1_0n + {}^0_{+1}e \longrightarrow {}^1_1H$	D| ${}^1_1H \longrightarrow {}^1_0n + {}^0_{+1}e$
2_من خاصيات جسيمات بيتا:			
A| نفوذيتها أكبر من نفوذية أشعة غاما	B| تنحرف نحو اللبوس السالب لمكثفة مشحونة	C| سرعتها أقل من سرعة جسيمات ألفا	D| قدرتها على تأيين الغازات أكبر من قدرة أشعة غاما
3_تحدث في الشمس تفاعلات نووية من النوع:			
A| انشطار	B| اندماج	C| التقاط	D| تطافر
4_ تفكك نواة الثوريوم Th^{228}_{90} بإطلاقها لجسيمات ألفا متحولة إلى نواة البولونيوم Po^{216}_{84} فإن عدد جسيمات ألفا المنطلقة خلال هذا التحول يساوي:			
A| 2	B| 3	C| 4	D| 5
5_اقرأ السؤال الآتي وأجب عن الاسئلة التي تليه: مكبس يحوي غاز النتروجين حجمه 164L عند الدرجة 127^0C والضغط 2×10^5 pa والمطلوب: احسب عدد مولات غاز النتروجين:			
A| 10 mol	B|0.1mol	C|100mol	D|20mol
6_ حجم الغاز في الشرطين النظاميين			
A|22.4L	B| 224L	C|2.24L	D|220L
7_اذا اضيف للغاز السابق كمية من غاز الآرغون بحيث يكون ضغط الآرغون 3atm احسب عدد مولا غاز الآرغون			
A|1.5mol	B| 15mol	C|10mol	D|0.3mol
8_احسب الكسر المولي لغاز النتروجين			
A|4	B| 0.4	C|2.5	D|2
9_عينة غازية حجمها 4L عند الضغط 8atm احسب حجم هذه العينة اذا أصبح ضغطها 16atm مع ثبات درجة الحرارة			
A|32L	B| 2 L	C|16L	D|8L

د.محمود حنّاوي

10_أجب عن الاسئلة الآتية: (10،11،12)
لديك التفاعل: $2A+B \longrightarrow 2C$ فإذا كان التركيز الابتدائي للمادة A يساوي $2mol.l^{-1}$ والتركيز الابتدائي للمادة B يساوي $1mol.l^{-1}$ وثابت السرعة K=10
والمطلوب: احسب السرعة الابتدائية

D|0.4	C|400	B| 40	A|30

11_احسب سرعة التفاعل بعد زمن يصبح تركيز المادة A مساوياً $1mol.l^{-1}$

D| $0.05mol.l^{-1}.s^{-1}$	C| $50\ mol.l^{-1}.s^{-1}$	B| $5\ mol.l^{-1}.s^{-1}$	A|$0.5mol.l^{-1}.s^{-1}$

12_احسب تركيز المادة C عندما يتفكك 20% من المادة A

D| $2\ mol.l^{-1}$	C| $0.4\ mol.l^{-1}$	B| $0.04\ mol.l^{-1}$	A|$4mol.l^{-1}$

13_تتعلق قيمة ثابت السرعة K

D|طبيعة المواد المتفاعلة ودرجة الحرارة معاً	C|تركيز المواد المتفاعلة ودرجة الحرارة معاً	B|درجة الحرارة فقط	A|طبيعة المواد المتفاعلة فقط

14_في التفاعل الأولي الآتي: $2A+B \longrightarrow$ نواتج عندما يزداد حجم الوعاء مرتين فإن سرعة التفاعل

D| تزداد أربع مرات	C| تزداد مرتين	B|تنخفض ثماني مرات	A| تنخفض أربع مرات

15_اقرأ النص الآتي وأجب عما يلي : (15،16)
وضع 2mol من A في وعاء سعته 10L وسخن الوعاء الى درجة حرارة مناسبة تفكك 20% من A حسب المعادلة الآتية :
$2A \rightleftharpoons 2C + B$ ،H>0
قيمة ثابت التوازن Kc

D| $Kc= 1/16\times10^{-2}$	C| $Kc=8\times10^{-2}$	B| $Kc=1/8\times10^{2}$	A| $kc= 1/8\times10^{-2}$

16_عند رفع درجة الحرارة

D| يرجح التفاعل العكسي	C|يرجح التفاعل المباشر	B| تقل قيمة Kp	A| يزداد تركيز A

17_أي من المتغيرات الآتية سوف يؤدي إلى نقصان النشادر في التفاعل المتوازن الآتي:
$N2 + 3H2 \rightleftharpoons 2NH3$ H=-92kj

D| اضافة حفاز	C| نقصان الضغ	B|زيادة كمية N2	A|خفض درجة الحرارة

18_اذا علمت ان Kc=100 في التفاعل الآتي: $6C \rightleftharpoons 2A+4B$ فإن Kc للتفاعل الجديد: $3C \rightleftharpoons A+2B$

D|0.05	C|0.5	B|0.01	A| 0.1

19_ اقرأ النص الآتي وأجب عن السؤالين الآتيين: لدينا التفاعل $A_{(g)}+2B_{(g)} \rightleftharpoons C_{(g)}+2D_g$ فاذا كانت التراكيز الابتدائية
$A=0.4mol.l^{-1}$ و $B=0.6\ mol.l^{-1}$
وعند بلوغ التوازن يصبح $D=0.4\ mol.l^{-1}$ والطلوب: احسب Kc

D| 0.16	C| 16	B| 1/4	A| 4

20_ احسب Kp			
A| Kp=Kc	B| Kp = Kc(RT)	C| Kp=Kc/RT	D| Kp=Kc(RT)²

مع التمنيات بالتوفيق والنجاح

إعداد المدرس: د.محمود حنّاوي

Mahmoud Hennawi

شغف رفيقك خطوة بخطوة

شغف التعليمي

Educational passion

القناة الرئيسية " فريق شغف التعليمي "

https://t.me/alsh276

مكتبة شغف " بوت الملفات "

https://t.me/passion_study_bot