تـم تحميـل الملف بواسطـة : بوت مكتبتى التعليمية

انقر هنا للوصول إلى ⇦ بوت مكتبتي التعليمية

بوت مكتبتي التعليمية : عبارة عن مكتبة إلكترونية تعليمية شاملة لغالبية ملفات المراحل الدراسية على تطبيق تيليجرام – يمكن الوصول لها عن طريق الرابط :

https://t.me/Science_2022bot

- **اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل على ورقة إجابتك دائرة الحرف الموافق للإجابة:**

-1 قيمة السرعة الوسطية لاستهلاك المادة A تساوي $0.6\ \mathrm{mol.L^{-1}.s^{-1}}$ في التفاعل: $2A_{(g)} + B_{(g)} \rightarrow 3C_{(g)}$ فتكون قيمة السرعة الوسطي لتشكل المادة C بواحدة $\mathrm{mol.L^{-1}.s^{-1}}$ تساوي:			
(A) 0.3	(B) 0.4	(C) 0.6	(D) 0.9
-2 كلاً مما يلي خطأ عدا:			
(A) التصادم هو شرط كافي وغير لازم لحدوث التفاعل		(C) لحدوث تفاعل كيميائي يجب أن تتصادم دقائق المواد المتفاعلة مع بضعها	
(B) كل أنواع التصادمات غير فعالة		(D) كل أنواع التصادمات فعالة	
-3 تم زيادة تراكيز المواد المتفاعلة إلى مثلي ما كان عليه في التفاعل نواتج $A + B \rightarrow$ ولم تتغير سرعة التفاعل فتكون عبارة سرعة التفاعل:			
(A) $v = k[A]$	(B) $v = k[A][B]$	(C) $v = k$	(D) $v = k[B]$
-4 من أجل التفاعل الأولي الآتي: نواتج $\rightarrow 3A_{(g)} + B_{(g)}$ إذا ازداد تركيز المادة A مثلي ما كان عليه فإن سرعة التفاعل:			
(A) تزداد أربع مرات	(B) تزداد ثماني مرات	(C) تزداد مرتين	(D) لا تتأثر سرعة التفاعل
-5 إذا تضاعف حجم الوعاء في السؤال السابق تكون سرعة التفاعل:			
(A) $\frac{1}{4}$	(B) 2	(C) 3	(D) $\frac{1}{16}$
-6 التفاعلات التي تحتاج إلى طاقة تنشيط تمر بثلاث مراحل، اختر المرحلة الخاطئة مما يلي:			
(A) رفع درجة الحرارة لتشكل الطاقة	(B) إضعاف روابط جزيئات المواد المتفاعلة	(C) تشكل الحالة الانتقالية	(D) تفكك المعقد النشط وتشكل النواتج
-7 يتفاعل غاز الهيدروجين وغاز الكلور وفق المعادلة: $H_{2(g)} + Cl_{2(g)} \rightarrow 2HCl_{(g)}$ فتكون عبارة السرعة الوسطية لاستهلاك غاز الكلور:			
(A) $\frac{\Delta[Cl_2]}{\Delta t}$	(B) $-\frac{\Delta[Cl_2]}{\Delta t}$	(C) $-\frac{\Delta[H_2]}{\Delta t}$	(D) كل ما سبق خاطئ
-8 ما هي العلاقة بين السرعة الوسطية لاستهلاك غاز الهيدروجين والسرعة الوسطية لتشكل غاز كلور الهيدروجين:			
(A) $v_{avg(H_2)} = 4v_{avg(HCl)}$		(C) $v_{avg(H_2)} = \frac{1}{2}v_{avg(HCl)}$	
(B) $v_{avg(H_2)} = 2v_{avg(HCl)}$		(D) كل ما سبق خاطئ	
-9 علل: تفاعل غازل الهيدروجين مع غاز الفلور أسرع من تفاعل الهيدروجين مع غاز الكلور			
(A) لأن طاقة الرابطة $F-F$ أقل من طاقة الرابطة $Cl-Cl$		(C) بسبب تساوي طاقة الروابط	
(B) لأن طاقة الرابطة $Cl-Cl$ أقل من طاقة الرابطة $F-F$		(D) كل ما سبق خاطئ	
-10 تزداد سرعة التفاعل بزيادة الحرارة نتيجة:			
(A) نقصان عدد الجزيئات التي تملك طاقة حركية أكبر أو تساوي طاقة التنشيط		(C) زيادة عدد الجزيئات التي تملك طاقة حركية أكبر أو تساوي طاقة التنشيط	
(B) ثبات عدد الجزيئات التي تملك طاقة حركية أكبر أو تساوي طاقة التنشيط		(D) كل ما سبق صحيح	

تم التحميل بواسطة :
بوت مكتبتي التعليمية
T.me/Science_2022bot
#شِعارُنا_لا_مُستحيلا
كيمياء بكالوريا مع عمر المصطفى

11- يحدث التفاعل الآتي في شروط مناسبة: $C_4H_{8(g)} \rightarrow 2C_2H_{4(g)}$ خلال الزمن وفق الجدول:

$[C_4H_{8(g)}]$ mol.L^{-1}	1.00	0.91	0.83	0.76	0.69	0.63
t s	0	10	20	30	40	50

فتكون السرعة الوسطية لاستهلاك $C_4H_{8(g)}$ بين اللحظة s $(0 \rightarrow 10)$:

(A) 7.9×10^{2} mol.L^{-1}.s^{-1}	(C) 8×10^{-4} mol.L^{-1}.s^{-1}
(B) 9×10^{-7} mol.L^{-1}.s^{-1}	(D) 9×10^{-3} mol.L^{-1}

12- ما هي قيمة حساب السرعة الوسطية لتشكل C_2H_4 بين اللحظتين s $20 \rightarrow 30$ مقدرة بـ mol.L^{-1}.s^{-1} للسؤال السابق

(A) 17×10^{-4}	(B) 14×10^{-3}	(C) 15×10^{-2}	(D) 17×10^{-7}

13- مزج 600 mL من المادة A ذات التركيز 0.8 mol.L^{-1} مع 200 mL من المادة B ذات التركيز 0.8 mol.L^{-1} لتشكل المادة C وفق التفاعل الأولي: $3A_{(aq)} + B_{(aq)} \rightarrow 2C_{(aq)}$ ، ما هي قيمة سرعة التفاعل الابتدائي بفرض أن $k = 0.1$

(A) 432×10^{-5} mol.L^{-1}.s^{-1}	(C) 322×10^{-3} mol.L^{-1}.s^{-1}
(B) 477×10^{-5} mol.L^{-1}.s^{-1}	(D) 275×10^{-3} mol.L^{-1}.s^{-1}

14- كما ورد في السؤال (13)، ما هي قيمة تركيز المادة C عندما يتفاعل 20 % من المادة A

(A) 8.07 mol.L^{-1}	(B) 7.07 mol.L^{-1}	(C) 0.07 mol.L^{-1}	(D) 0.08 mol.L^{-1}

15- كما ورد في السؤال (13)، ما هي قيمة سرعة التفاعل عندما يصبح تركيز المادة C مساوياً 0.2 mol.L^{-1} علماً أن واحدتها mol.L^{-1}.s^{-1}

(A) 2.3×10^{-7}	(B) 7.2×10^{-3}	(C) 2.7×10^{-4}	(D) كل ما سبق خاطئ

16- كما ورد في السؤال (13) ما هي قيمة تركيز المادة B عند توقف التفاعل؟

(A) 3 mol.L^{-1}	(B) 0 mol.L^{-1}	(C) 2 mol.L^{-1}	(D) 1 mol.L^{-1}

17- يحدث التفاعل الآتي $H_2O_{2(aq)} \rightarrow H_2O_{(l)} + \frac{1}{2}O_{2(g)}$ في شروط مناسبة، فحصلنا على ما يلي:

التجربة	$[H_2O_2]$mol.L^{-1}	v_0 mol.L^{-1}.s^{-1}
1	0.1	2×10^{-2}
2	0.2	4×10^{-2}

التفاعل من المرتبة:

(A) الثانية	(B) الأولى	(C) الرابعة	(D) الثالثة

18- قيمة ثابت سرعة التفاعل في السؤال السابق:

(A) 2×10^{-1}	(B) 4×10^{-3}	(C) 3×10^{-2}	(D) 2×10^{-7}

19- لماذا تركيز المواد الصلبة والسائلة لا يدخل في علاقة سرعة التفاعل؟

(A) لأنها تتناقص	(B) بسبب تغير تراكيزها	(C) لأن تراكيزها تبقى ثابتة	(D) كل ما سبق خاطئ

20- بماذا يتعلق ثابت السرعة؟

(A) ضغط المواد المتفاعلة	(B) طبيعة المواد المتفاعلة ودرجة الحرارة	(C) بالتراكيز	(D) كل ما سبق صحيح

تم التحميل بواسطة :
بوت مكتبتي التعليمية
T.me/Science_2022bot
#شِعارُنا_لا_مُستحيلا
كيمياء بكالوريا مع عمر المصطفى

تم التحميل من بوت مكتبتي التعليمية
https://T.me/Science_2022bot

حل النموذج

1- Ⓓ	11- Ⓓ
2- Ⓒ	12- Ⓑ
3- Ⓒ	13- Ⓐ
4- Ⓑ	14- Ⓓ
5- Ⓓ	15- Ⓒ
6- Ⓐ	16- Ⓑ
7- Ⓑ	17- Ⓑ
8- Ⓒ	18- Ⓐ
9- Ⓐ	19- Ⓒ
10- Ⓒ	20- Ⓑ

OMAR ALMOSTAFA