وزارة التربية والتعليم / لواء بني عبيد

مـدارس تقـــارب

الفصل الدراسي الثاني

للعام الدراسي 2022/2021م

الامتحان التجريبي لنهاية الفصل الدراسي الثاني

اسم الطالب/ـة:..... الصف والشعبة:.....

المادة :..... اليوم التاريخ:.....

يتكون هذا الامتحان من 20 دائرة اختر الإجابة الصحيحة لكل منها:

1) أحد العبارات التالية صحيحة فيما يتعلق بسرعة التفاعل:

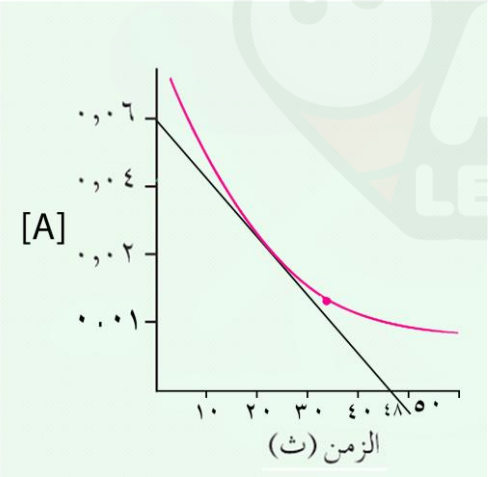
أ) لا علاقة لسرعة التفاعل بتراكيز المواد المتفاعلة.

ب) تبقى السرعة ثابتة اثناء حدوث التفاعل مع مرور الزمن.

ج) تتزايد تراكيز النواتج مع مرور الزمن.

د) تتناقص تراكيز النواتج مع مرور الزمن.

❖ ادرس الرسم المجاور واجب عن الأسئلة 2، 3:



2) تركيز المادة A بعد مرور 28 ث يساوي:

أ) صفر ب) 0.02

ج) 0.04 د) 0.06

3) سرعة التفاعل بعد مرور 20ث تساوي:

أ) 4×10^{-2} مول/لتر.ث ب) 2×10^{-2} مول/لتر.ث

ج) 2×10^{-3} مول/لتر.ث د) 1.25×10^{-3} مول/لتر.ث

❖ الجدول المجاور يحتوي عدد من البيانات المتعلقة بالتفاعل $2M + C \longrightarrow D + F$ ، علمان ان قيمة ثابت السرعة $K = 5 \times 10^{-4}$ لتر^2 / مول^2.ث، اعتمد على الجدول في الإجابة عن الأسئلة 4، 5، 6.

رقم التجربة	[M]	[C]	السرعة الابتدائية
١	٠,٢	٠,١	٢×١٠$^{-٦}$
٢	٠,١	٠,١	٥×١٠$^{-٧}$
٣	٠,٣	س	٩×١٠$^{-٦}$

4) رتبة M تساوي:

أ) 1 ب) صفر

ج) 2 د) 3

5) رتبة C تساوي:

أ) 2 ب) صفر

ج) 1 د) 3

6) قيمة س في التجربة رقم 3 تساوي:

أ) 0.02 ب) 0.2 ج) 0.3 د) 0.1

7) في التفاعل الاتي $2A \longrightarrow B + C$ ، اذا علمت ان قيمة $K = 4 \times 10^{-5}$ لتر / مول. ث، فإن سرعة التفاعل عندما يكون تركيز [A] يساوي 0.1 مول/ لتر تساوي:

أ) 4×10^{-7} ب) 4×10^{-6} ج) 16×10^{-6} د) 16×10^{-5}

8) عند مضاعفة [A] 3 مرات في السؤال السابق فإن سرعة التفاعل تصبح:

أ) 9×10^{-10} ب) 12×10^{-6} ج) 9×10^{-5} د) 36×10^{-7}

9) زيادة درجة الحرارة لتفاعل ما تعمل على:

أ) زيادة طاقة التنشيط ب) زيادة طاقة وضع النواتج

ج) زيادة التصادمات الفعالة د) تقليل طاقة التنشيط

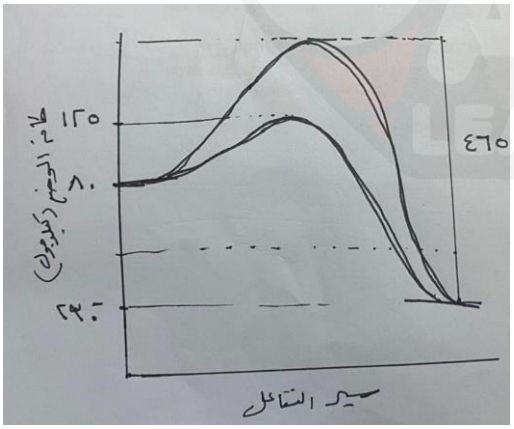
10) الغاز المتصاعد من تفاعل حمض الأكساليك مع بيرمنغنات البوتاسيوم هو:

أ) H_2 ب) CO_2 ج) CO د) O_2

11) في التفاعل الاتي $A + 2B \longrightarrow C+D$ I8OKJ ،اذا علمت ان Ea أمامي ثلث Ea عكسي فإن Ea عكسي تساوي:

أ) 90- ب) 90 ج) 270- د) 270

❖ الرسم المجاور يمثل منحنى طاقة الوضع خلال سير التفاعل لتفاعل افتراضي، ادرسه واجب عن الأسئلة (12 ،13):



12) قيمة Ea امامي دون عامل مساعد تساوي:

أ) 45 ب) 155

ج) 110 د) 125

13) Ea عكسي مع عامل مساعد:

أ) 110 ب) 155

ج) 355 د) 465

14) نوع التفاعل الذي يحول CH_3COCH_3 الى $CH_3CHOHCH_3$ يُسمى:

أ) هلجنة ب) اختزال ج) تأكسد د) استبدال

15) ينتج المركب HCOOCH2CH3 من تفاعل:

أ) $HCOO^- / CH_3CH_2OH$ ب) $HCOOH / CH_3OH$

ج) $HCOOH / CH_3CH_2OH$ د) CH_3COOH / CH_3OH

16) نوع المركب الناتج من تفاعل CH_3Br مع $^-OCH_2CH_3$:

أ) إيثر ونوع التفاعل اضافة.

ب) ايثر ونوع التفاعل هلجنة.

ج) هاليد الكيل ونوع التفاعل إضافة.

د) ايثر ونوع التفاعل استبدال.

17) المادة التي تُستخدم لتمييز الكحولات عن غيرها من المركبات العضوية:

أ) محلول تولنز ب) عنصر الفضة

ج) فلز Na د) CCl_4 / Br_2

18) يتحول CH_3CH_2OH الى CH_3CHO بـ :

أ) تفاعل اختزال بـ Ni/H_2 ب) تفاعل تأكسد بـ PCC

ج) تفاعل تأكسد بـ K_2Cr_2O7/ H^+ د) استبدال بـ $R\overline{O}$

19) يتم تحويل CH_3CH_2CHO الى CH_3COCH_3 باتباع الخطوات التالية:

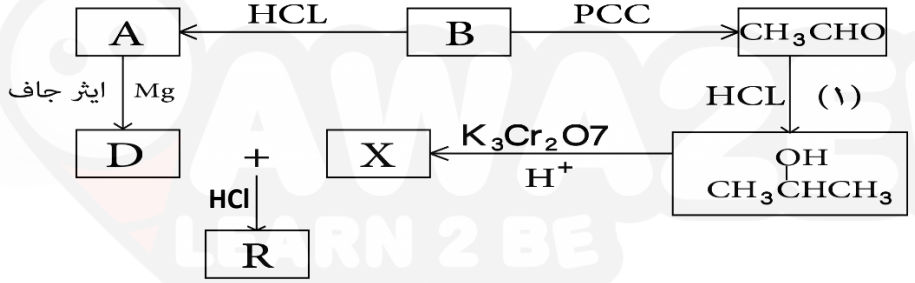
أ) اختزال – حذف – إضافة

ب) اختزال – حذف – إضافة – اختزال

ج) اختزال – حذف – إضافة – تأكسد

د) تأكسد ثم إضافة

❖ ادرس المخطط الاتي واجب عن الأسئلة التي تليه (20، 21 ، 22 ، 23)



20) المركب A هو:

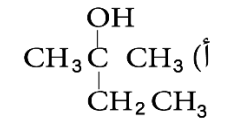
أ) $CH_3CH_2CH_2Br$ ب) $CH_3CH_2CH_2Cl$

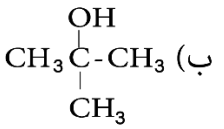
ج) CH_3CH_2Cl ج) CH_3CH_2MgCl

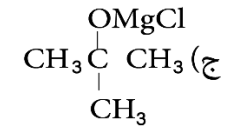
21) رقم (1) يدل على:

أ) CH_3MgCl ب) CH_3OH ج) CH_3CH_3 ج) CH_3COCH_3

22) رمز المركب R هو :

أ) 

ب) 

ج) 

ج) CH_3COCH_3

23) نوع التفاعل بين X و D لأنتاج R يسمى:

أ) استبدال ب) حذف ج) إضافة د) تأكسد

انتهت الأسئلة / مع تمنياتي لكم بالنجاح / معلمة المادة: تغريد صوافطة

الإجابة النموذجية للامتحان

التجريبي للصف الثاني ثانوي

تغريد صوافطة مدارس تقارب كيمياء

رقم السؤال	رمز الإجابة
(1)	ج
(2)	ب
(3)	د
(4)	ج
(5)	ج
(6)	ب
(7)	أ
(8)	د
(9)	ج
(10)	ب
(11)	د
(12)	ب
(13)	ج
(14)	ب
(15)	ج
(16)	د
(17)	ج
(18)	ب
(19)	ج
(20)	ج
(21)	أ
(22)	أ
(23)	ج