

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج القطرية



الملف إجابات الاختبار التجريبي مدرسة علي بن جاسم

موقع المناهج ← المناهج القطرية ← المستوى الثاني عشر العلمي ← كيمياء ← الفصل الثاني ← الملف

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب المستوى الثاني عشر العلمي



روابط مواد المستوى الثاني عشر العلمي على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب المستوى الثاني عشر العلمي والمادة كيمياء في الفصل الثاني

<a href="#">إجابات الاختبار التجريبي مدرسة علي بن جاسم</a>	1
<a href="#">الاختبار التجريبي مدرسة علي بن جاسم</a>	2
<a href="#">دليل تصحيح الاختبار التجريبي مدرسة مصعب بن عمير</a>	3
<a href="#">اختبار تجريبي مدرسة مصعب بن عمير الثانوية</a>	4
<a href="#">دليل تصحيح الاختبار التجريبي مدرسة ناصر العطية</a>	5



مدرسة: علي بن جاسم الثانوية

## نموذج تقدير الدرجات لمادة الكيمياء

الاختبار التجريبي للفصل الدراسي الثاني  
للعام 2022 / 2023 م

المسار: العلمي

الصف: 12

alManahj.com/qa

## إجابات الأسئلة الموضوعية

الدرجة	رمز الإجابة الصحيحة	رقم السؤال
2	A	1
2	D	2
2	A	3
2	B	4
2	C	5
2	C	6
2	B	7
2	D	8
2	C	9
2	D	10

## إجابات الأسئلة المقالية

### السؤال الحادي عشر

أ- اكتب قانون سرعة التفاعل الدال على البيانات السابقة في الجدول أعلاه  
موضحاً رتب المتفاعلات والرتبة الكلية؟

B	A
$16 \times 10^{-3} / 4 \times 10^{-3} = (0.2 / 0.1)^m$	$4 \times 10^{-3} / 2 \times 10^{-3} = (0.2 / 0.1)^n$
$4 = 2^m$	$2 = 2^n$
$m = 2$	$n = 1$

4 -1  $R = K[A]^1 [B]^2$

1 -2 الرتبة الكلية = 3

-3

$R = K[A]^1 [B]^2$

$2 \times 10^{-3} = K[0.1]^1 [0.1]^2$

2  $K = 2$

### تابع السؤال الحادي عشر

ب- 1-B

2- لأن ثابت سرعة التفاعل كبير فيقل نصف العمر

ج-  $M^{-2}s^{-1}$

أ- 3

$$pH = pK_a + \log_{10} \left( \frac{[ \text{قاعدة مرافقة} ]}{[ \text{حمض ضعيف} ]} \right)$$

$$pH = -\log_{10}(1.8 \times 10^{-5}) + \log_{10} \left( \frac{0.95 M}{0.83 M} \right)$$

$$pH = 4.745 + (0.0586)$$

$$pH = 4.80$$

ب- 6

المؤثر	موضع الاتزان	كمية CH <sub>3</sub> OH	قيمة K
زيادة الضغط	اليمين	تزداد	لا تتأثر
زيادة الحجم	اليسار	تقل	لا تتأثر
زيادة الحرارة	اليسار	يقل	يقل
عامل الحفز	لا يتغير	لا تتغير	لا تتغير

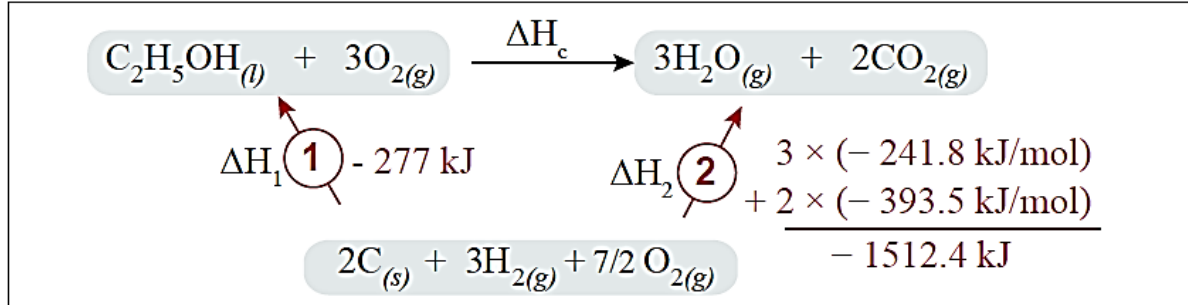
ج- 2

$$K_p = \frac{P_{NO}^2 \times P_{BrCl}^2}{P_{NOBr}^2 \times P_{Cl_2}}$$

د- 2

$$T\Delta S = \Delta H$$

أ- بتصميم دورة هس باستخدام حرارة التكوين كالتالي:



3

$$\Delta H_1 + \Delta H_c = \Delta H_2$$

$$\Delta H_c = \Delta H_2 - \Delta H_1$$

$$\Delta H_c = \Delta H_2 - \Delta H_1 = -1512.4 \text{ kJ} - (-277 \text{ kJ}) = -1235.4 \text{ kJ/mol}$$

2

$$\Delta S = \sum S_{\text{نواتج}} - \sum S_{\text{متفاعلات}}$$

$$= (213.6 + 39.85) - 92.88$$

$$= 160.47 \text{ J/mol. K}$$

3

ج- 1-

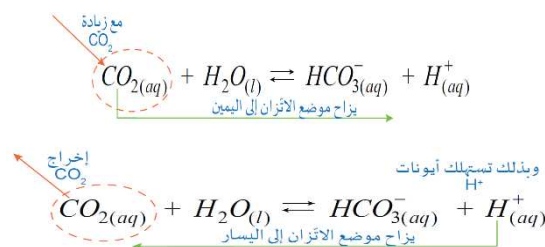
pH للمحلول	1	4	8.6
الدليل	كريستال بنفسجي	ازرق بروموفينول	ازرق الثايمونول

3

2- لأن  $\text{pH} = \text{pK}_{\text{in}}$  عند التعادل

1

د-



2