

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج القطرية



\* للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

<https://almanahj.com/qa>

\* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد المستوى الثاني عشر العلمي اضغط هنا

<https://almanahj.com/qa/17>

\* للحصول على جميع أوراق المستوى الثاني عشر العلمي في مادة كيمياء ولجميع الفصول, اضغط هنا

<https://almanahj.com/qa/17chemistry>

\* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد المستوى الثاني عشر العلمي في مادة كيمياء الخاصة بـ الفصل الثاني اضغط هنا

<https://almanahj.com/qa/17chemistry2>

\* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للمستوى الثاني عشر العلمي اضغط هنا

<https://almanahj.com/qa/grade17>

\* لتحميل جميع ملفات المدرس مدرسة حمد بن عبد الله اضغط هنا

للتحدث إلى بوت المناهج القطرية على تلغرام: اضغط هنا

[https://t.me/qacourse\\_bot](https://t.me/qacourse_bot)



## مدرسة: حمد بن عبد الله الثانوية دليل التصحيح وخريطة الاختبار

### اختبار نهاية الفصل الدراسي الثاني

المادة: الكيمياء  
المستوى:

العام الدراسي: 2022 – 2023

alManahj.com/qa

المجموع	المقالية	الموضوعية	الأسئلة
4	3	1	العدد
60	40	20	الدرجة

### تعليمات

- عدم التصحيح بشكل منفرد
- مراجعة ومناقشة الإجابات لكل من الاسئلة الموضوعية والمقالية قبل بدء التصحيح.
- التأكد من صحة توزيع الدرجات لجزئيات كل سؤال مقالي.
- في حال الاختلاف أو عمل تعديلات يجب أن يتم ذلك بموافقة (المنسق/ الموجه).

## السؤال الأول: الأسئلة الموضوعية

الفقرة	الإجابة	DOK	رقم الصفحة في كتاب الطالب
1.1	D	1	113
1.2	C	2	75
1.3	A	2	10
1.4	B	1	117
1.5	D	1	62
1.6	B	1	45
1.7	C	2	75
1.8	A	3	92
1.9	D	1	112
1.10	C	1	94

السؤال	الإجابة	الدرجة	رقم الصفحة في كتاب الطالب
الثاني	أ. حرارة التكوين = $(6 \times 393.5 - 6 \times 286.3) - 564 = -3514.8 \text{ KJ}$ - )	3	118
	ب. التغير في الانتروبي = $(2 \times 28.32 + 3 \times 179.94) - (188.7 + 3 \times 130.6) = 51 \text{ J/molK}$ - )	3	164
	ج. $Q = m C \Delta T = 120 \times 0.91 \times 35 = 3822 \text{ J}$ - )	3	111
	د. حرارة التفاعل = $(-68.9) - (-40.1) = -109 \text{ KJ}$ - )	2	132
	$\Delta G^\circ = \Delta H^\circ - T \Delta S^\circ$ $\text{KJ/mol } 11.23 = (0.197 \times 523) - (-91.8)$ - )	3	173
الدرجة	14		
DOK	2		

السؤال	الإجابة	الدرجة	رقم الصفحة في كتاب الطالب
الثالث =	<p>أ. 1- <math>R = K [A]^2 [B]</math></p> <p>2- الرتبة الكلية الثالثة</p> <p>3- <math>K = 2.07 \times 10^{-4} \div (0.12)^2 \times 0.12</math></p> <p><math>2.07 \text{ M}^{-2} \text{ S}^{-1}</math></p> <p>4- <math>\text{M}^{-2} \text{ S}^{-1}</math></p>	4	20
	<p>ب. 1- 4g</p> <p>2- الزمن اللازم = 80 ثانية</p>	4	26
	<p>ج- معدل سرعة التفاعل</p> <p><math>5 \times 10^{-3} = 20 \div (0.04 - 0.02) \times 0.5</math></p> <p>د - رفع درجة الحرارة : لا تتأثر // تزداد</p> <p>إضافة عامل حفاز : تقل // تزداد</p> <p>هـ - T2 الاعلى لان نسبة الجزيئات التي تمتلك طاقة اعلى من طاقة التنشيط أكبر في T2 عن T1</p>	2	7
		2	8
		2	11
الدرجة	14		
DOK			

السؤال		الإجابة		الدرجة												
الرابع	79	2	أ. $H^+ = 1.5 \times 10^{-7}$ $K_a = (1.5 \times 10^{-7})^2 = 2.25 \times 10^{-14}$	2												
		2	ب. ب - الدليل A لان قيمة $pH=pKa$													
		3	ج - $PH = 14- 7.8 = 6.2$ $[H^+]= 0.002$ $[Acid] = (0.002)^2/1.6 \times 10^{-6}$ $= 0.25$													
	87	2	د - $K_c = [SO_2]^2[O_2] \div [SO_3]^2$ $(0.15)^2 \times (0.3) / (0.25)^2 = 0.108M$													
	83	3	هـ - <table><tr><th>المؤثر</th><th>موضع الاتزان</th><th>تركيز <math>CH_3OH(g)</math></th></tr><tr><td>سحب <math>CH_3OH(g)</math></td><td>يمين</td><td>يزداد</td></tr><tr><td>زيادة درجة الحرارة</td><td>يسار</td><td>يقل</td></tr><tr><td>زيادة حجم الوعاء</td><td>يسار</td><td>يقل</td></tr></table>		المؤثر	موضع الاتزان	تركيز $CH_3OH(g)$	سحب $CH_3OH(g)$	يمين	يزداد	زيادة درجة الحرارة	يسار	يقل	زيادة حجم الوعاء	يسار	يقل
	المؤثر	موضع الاتزان	تركيز $CH_3OH(g)$													
	سحب $CH_3OH(g)$	يمين	يزداد													
زيادة درجة الحرارة	يسار	يقل														
زيادة حجم الوعاء	يسار	يقل														
48																
68																
	12			الدرجة												
	2+3			DOK												



تم تحميل هذا الملف من  
موقع المناهج القطرية

[alManahj.com/qa](http://alManahj.com/qa)