

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 احمد بن حنبل اضغط هنا

للتحدث إلى بوت المناهج القطرية على تلغرام: اضغط هنا

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



## دليل التصحيح وخريطة الاختبار

### اختبار تجريبي لنهاية الفصل الدراسي الثاني

المادة: كيمياء

المستوى: الثاني عشر علمي

العام الدراسي: 2022 – 2023

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	A	1	8
1.2	B	2	18
1.3	B	1	87
1.4	A	1	89
1.5	C	1	172
1.6	C	2	156
1.7	D	2	65
1.8	C	2	75
1.9	A	3	46
1.10	D	2	87

## الأسئلة المقالية

السؤال	الدرجة	الإجابة	الدرجة	رقم الصفحة في كتاب الطالب
الثاني		أ. (a) العمليات التلقائية تسير فقط في الاتجاه الذي تزداد فيه الانتروبي الكلية للكون	2	153
		(b)	2	164
		$\Delta S = (n \times S^0_P) - (n \times S^0_R)$ $= (354) - (596) = -242 \text{ J.K}^{-1}.\text{mol}^{-1}$	2	26
		-C 180 ثانية		
		ب. 1- هي محاليل تقاوم التغير المفاجئ في الرقم الهيدروجيني عند إضافة كميات صغيرة من حمض قوي أو قاعدة قوية.	2	89
		2- -A 5 2.67 - B	1	91
		$pH = pK_a + \log_{10} \left( \frac{[\text{قاعدة مرافقة}]}{[\text{حمض ضعيف}]} \right)$ $= -\text{Log} (1.5 \times 10^{-5}) + \log (0.3/0.2)$ 5	1	
		3- المحلول A لا يتأثر بشكل كبير لأنه محلول منظم يقاوم التغير في قيمة الرقم الهيدروجيني له	2	
		4- يتم تشغيل آلية في الجسم للتنفس بشكل أسرع وأعمق، فيتم التخلص من ثاني أكسيد الكربون من خلال الزفير فيزاح موضع الاتزان إلى اليسار، وتستهلك أيونات الهيدروجين ( $H^+$ ) وبالتالي تنخفض درجة الحموضة في الدم.	2	94
	14			
	1+2+3			
	DOK			

السؤال		الإجابة	الدرجة	رقم الصفحة في كتاب الطالب																								
الثالث	أ.	(a) يتضح من التفاعل انه عملية تبخير للماء تحدث عند درجة حرارة 373K اذن هي حالة اتزان فيكون قيمة طاقة جيبس = صفر عند 373K نحسب قيمة $S = 40700/373 = 109.11528$ $G = ( 40700 ) - ( 390 \times 109.11528 )$ $= - 1854.9 \text{ J / mol}$ التفاعل تلقائي عند درجة حرارة 390K (b) $C = ( H^+ )^2 / K_a$ $= ( 10^{-6.3} )^2 / ( 1.6 \times 10^{-6} )$ $= 1.5699 \times 10^{-7} \text{ mol/L}$ ب- <table><tr><td></td><td>H<sub>2</sub></td><td>I<sub>2</sub></td><td>2HI</td></tr><tr><td></td><td>0.3</td><td>0.3</td><td>0</td></tr><tr><td></td><td>-x</td><td>-x</td><td>+2x</td></tr><tr><td></td><td>0.3-x</td><td>0.3-x</td><td>0+0.2</td></tr><tr><td></td><td>0.3-0.1</td><td>0.3-0.1</td><td>0.2</td></tr><tr><td></td><td>0.2</td><td>0.2</td><td>0.2</td></tr></table> $2X = 0.2 \text{ , } X = 0.1$ $K_c = [ HI ]^2 / [H_2] \times [ I_2 ]$ $K_c = [ 0.2 ]^2 / [0.2] \times [ 0.2 ] = 1$		H <sub>2</sub>	I <sub>2</sub>	2HI		0.3	0.3	0		-x	-x	+2x		0.3-x	0.3-x	0+0.2		0.3-0.1	0.3-0.1	0.2		0.2	0.2	0.2	2	174
		H <sub>2</sub>	I <sub>2</sub>	2HI																								
		0.3	0.3	0																								
		-x	-x	+2x																								
		0.3-x	0.3-x	0+0.2																								
	0.3-0.1	0.3-0.1	0.2																									
	0.2	0.2	0.2																									
			2	81																								
			3	52																								
	ج.	(a) فسر ما يلي : (1) لأنه بزيادة درجة الحرارة (A) تزداد طاقة حركة الجزيئات فتزداد سرعتها وتزداد عدد التصادمات وسرعة التفاعل (b) يزداد عدد الجزيئات التي تمتلك طاقة التنشيط فتزداد فرص التصادم فيما بينها  (2) لأن الثلج يمتص كمية طاقة كبيرة نتيجة تغير حالته تصل لتسعة أضعاف قيمته الحالية (3) لأنه عند ذوبان نيترات الامونيوم في الماء يكون الذوبان ماص للحرارة فتتخفض درجة الحرارة (b) (1) يزاح الاتزان للاتجاه العكسي (2) طارد للحرارة	1	8																								
			1	115																								
			1	113																								
			1	58																								

السؤال	الإجابة	الدرجة	رقم الصفحة في كتاب الطالب
الرابع	أ. a - $R=K [B]$ b - $S^{-1}$	4	19
	ب. ضرب المعادلة الأولى في 2 ت. المعادلة الثانية والثالثة تبقى كما هي ث. جمع المعادلات ج. الناتج = -41.2	4	130
	ب- 1- تزداد سرعة التفاعل الطردي والعكسي B- كمية الميثانول تقل 2- عند زيادة الحجم يقل الضغط ونتيجة لقلة الضغط على التفاعل السابق تقل سرعة التفاعل الطردي والعكسي b- يزاح موضع الاتزان في اتجاه العدد الأكبر من المولات اتجاه المتفاعلات تقل كمية الميثانول 3- العامل الحفاز فيزيد من سرعة التفاعل الطردي والعكسي بنفس المقدار فلا يؤثر على اتجاه موضع الاتزان	2  3	60  65  68
الدرجة	13		
DOK	1+2+3		