

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 ناصر العطية اضغط هنا

للتحدث إلى بوت المناهج القطرية على تلغرام: اضغط هنا

https://t.me/qacourse_bot

دليل التصحيح وخريطة الاختبار

اختبار نهاية الفصل الدراسي الثاني تجريبي

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	C	1	54
1.2	D	2	82
1.3	A	1	64
1.4	D	2	115
1.5	C	1	79
1.6	B	2	6
1.7	C	3	91
1.8	C	1	
1.9	B	2	
1.10	B	3	

الأسئلة المقالية

السؤال	الإجابة	الدرجة	رقم الصفحة في كتاب الطالب
الثاني	$\text{PH} = \text{PK}_a + \log [\frac{\text{المح}}{\text{الحمض الضعيف}}]$ $\text{Log } 0.02 / 0.062$ $\text{PH} = 4.83 + (-0.49) = 4.34$	4	95
	ب. $K = \text{rate} / [x]^2 [y]$ $= 3.66 \times 10^{-3} / (2.45 \times 10^{-3})^2 (2.45 \times 10^{-3})$ $K = 1.770 \times 10^{-8} \text{ M}^{-2}\text{S}^{-1}$	3	21
	$[\text{ClO}_2] \quad 4.8 \times 10^{-3} / 1.2 \times 10^{-3} = (0.02/0.01)^n$ $4 = 2^n \quad n = 2$ $[f_2] \quad 2.4 \times 10^{-3} / 1.2 \times 10^{-3} = (0.2/0.1)^m$ $2 = 2^m \quad m = 1$ الرتبة الكلية = 3	3	22
14	$\text{Rate} = k[\text{ClO}_2][\text{F}_2]^2$ $K = \text{rate} / [\text{ClO}_2][\text{F}_2]$ $K = 1.2 \times 10^{-3} / (0.01)^2 \times 0.1$ $= 1.2 \times 10^{-3} / 1 \times 10^{-5}$ $= 120$ $\text{M}^{-2}\text{S}^{-1}$	4	22
DOK			

السؤال	الإجابة	الدرجة	رقم الصفحة في كتاب الطالب
الثالث	أ. 1 - رقم 3 2 - عامل مساحة السطح والتركيز	4	8
	ب. $K_p = P_{HI}^2 / P_{H_2}P_{I_2}$ $K_p = (1.04)^2 / 0.693 \times 0.717$ $K_p = 2.176$	5	66
الدرجة	ج. $t_{1/2} = \ln 2 / K$ $T_{1/2} = 0.693 / 2.4 \times 10^{-2}$ $= 28.875 \text{ s}$	4	28
DOK			

السؤال	الإجابة	الدرجة	رقم الصفحة في كتاب الطالب
الرابع	أ. $[H^+] = 10^{-PH}$ $[H^+] = 10^{-4.06}$ $= 8.7 \times 10^{-5}$	5	84
	$2-K_a = [H^+]^2 / [HX] = [10^{-8.12}] / 0.2 = 3.7 \times 10^{-8} M$ $PK_a = 7.4$		83
	ب. $\Delta G = \Delta H - T\Delta S$ $\Delta G = (-590) - (298) \times (-200) / 1000$ $(-590) - (-59.6) = -530.4 \text{ kJ}$	4	174
	ج. تزداد	4	154
الدرجة			
13			
DOK			