

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 جاسم بن حمد اضغط هنا

للتحدث إلى بوت المناهج القطرية على تلغرام: اضغط هنا

https://t.me/qacourse_bot



مدرسة: جاسم بن حمد الثانوية

نموذج تقدير الدرجات لمادة الكيمياء

الاختبار التجريبي للفصل الدراسي الثاني
للعام 2022 / 2023 م

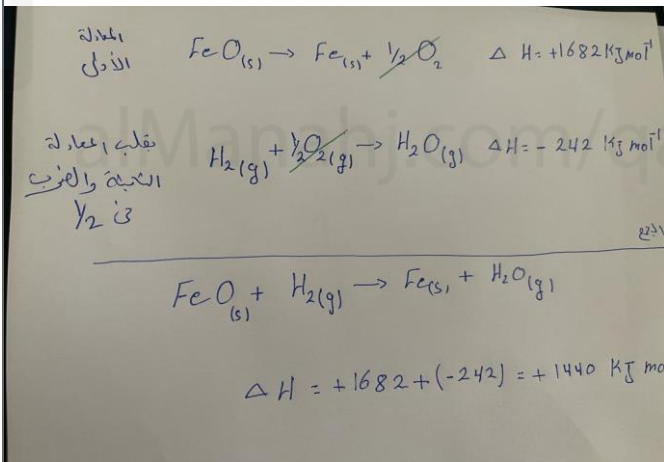
الصف: 12 المسار: العلمي

السؤال الأول: الأسئلة الموضوعية

| رقم السؤال | الإجابة | DOK | رقم الصفحة في كتاب الطالب |
|------------|---------|-----|---------------------------|
| 1 | A | 3 | 117 |
| 2 | C | 2 | 75 |
| 3 | C | 3 | 46 |
| 4 | B | 3 | 15 |
| 5 | C | 3 | 63,65 |
| 6 | A | 1 | 112 |
| 7 | A | 3 | 94 |
| 8 | C | 2 | 118 |
| 9 | C | 2 | 152 |
| 10 | A | 1 | 174 |

| السؤال | الإجابة | الدرجة | رقم الصفحة في كتاب الطالب |
|--------|---|--------|---------------------------|
| 11 | $T = \Delta H / \Delta S$ $= -508.3 / (-178 \times 10^{-3})$ $= 2855.618 \text{ K}$ | 3 | 172 |
| | 2- درجة الحرارة الأقل من 2855.618 أو درجة الحرارة المنخفضة | 1 | 172 |
| | <p>ب.</p> <p>1- تزداد كثافة اللون الأحمر</p> <p>2- لان التفاعل ماص للحرارة و يزاح موضع الاتزان نحو التفاعل الطردي عند زيادة درجة الحرارة</p> <p>3- تقل كثافة اللون الأحمر</p> <p>4- لان مع تقليل حجم الوعاء يزداد الضغط ويميل موضع الاتزان نحو عدد المولات الأقل نحو المتفاعلات</p> | 4 | 46 |
| | <p>ج.</p> <p>1- هو الزمن اللازم ليقط تركيز مادة ما الى نصف تركيزها</p> | 1 | 26 |
| | $t_{1/2} = \ln 2 / k = 1019.33 \text{ S}$ $120 \rightarrow 60 \rightarrow 30 \rightarrow 15$ <p>الزمن = عدد الفترات $\times t_{1/2}$</p> $3058 \text{ S} = 1019.33 \times 3 =$ | 3 | 28 |
| | 3- لان سرعة التفاعل لا تعتمد على التركيز | 1 | 26 |
| الدرجة | 13 | | |
| DOK | 3 | | |

| السؤال | الإجابة | الدرجة | رقم الصفحة في كتاب الطالب |
|--------|---|---|---------------------------|
| 12 | <p>1.أ. رتبة NO:</p> $M_3/M_1 = 1.05/0.35 = 3$ $r_3/r_1 = 0.846/0.094 = 9$ $(3)^n = 9 \quad n=2$ <p>رتبة H₂:</p> $M_1/M_2 = 0.240/0.060 = 4$ $r_1/r_2 = 0.376/0.094 = 4$ $(4)^m = 4 \quad m=1$ <p>-2</p> $R_{\text{eta}} = K[\text{NO}]^2[\text{H}_2]$ <p>-3</p> <p>-4</p> $K = R / [\text{NO}]^2[\text{H}_2]$ $= \text{MS}^{-1} / \text{M}^2 \cdot \text{M} = \text{M}^{-2}\text{S}^{-1}$ | درجة درجة درجة درجة | 21 |
| 84 | <p>ب.</p> $\text{pOH} = 14 - \text{pH} = 14 - 11 = 3$ $[\text{OH}^-] = 10^{-\text{pOH}} = 10^{-3}$ $K_b = [\text{OH}^-]^2 / [\text{base}] = (10^{-3})^2 / (0.05)$ $= 2 \times 10^{-5} \text{ M}$ | درجة لحساب pOH درجة لحساب OH ⁻ درجة للناتج النهائي | 84 |
| 126 | <p>ج.1- هي كمية الحرارة اللازمة لتغير درجة حرارة 1Kg من المادة النقية 1°C</p> <p>2.</p> $Q = mc\Delta t = 0.1 \times 4814 \times 0.766 = 368.75 \text{ J}$ $\Delta H^\circ = Q/n$ $n = m/M_w = 1.92 / (39.09 + 79.9) = 0.016$ $\Delta H^\circ = 368.75 \times 10^{-3} / 0.016 = 23.04 \text{ kJ/mol}$ | درجتان درجتان لحساب Q درجتان لحساب ΔH° | 126 |
| 13 | | | |
| 3 | | | |
| DOK | | | |

| السؤال | الإجابة | الدرجة | رقم الصفحة في كتاب الطالب |
|--------|---|--|---------------------------|
| 13 | <p>أ.</p> <p>1- الأضعف $A < C < B$ الأقوى</p> <p>2-</p> <p>$pH = pK_a + \log \frac{[القاعدة المرافقة]}{[الحمض]}$ $pK_a = -\log (1.8 \times 10^{-5}) = 4.7$ $pH = 4.7 + \log 0.83/0.95 = 4.68$</p> <p>3- عند إضافة القاعدة للمحلول المنظم الحامضي يتفاعل ايون الهيدروكسيد من القاعدة مع ايون الهيدروجين بالمحلول المنظم لتكوين الماء و يتفكك جزء من الحمض الضعيف لتعويض النقص في تركيز ايون الهيدروجين للمحافظة على قيمة pH ثابتة تقريبا</p> | <p>درجتان</p> <p>درجة لحساب pK_a</p> <p>درجتان لحساب pH</p> <p>درجتان</p> | 81 |
| 132 | <p>ب.</p>  | اربع درجات | 132 |
| 166 | <p>2.</p> $\Delta S^\circ = \sum (n \times S^\circ_{\text{للمواد الناتجة}}) - \sum (m \times S^\circ_{\text{للمواد المتفاعلة}})$ $= (2 \times 89.96) - [(3 \times 205) + (4 \times 27.15)] = -543.68 \text{ J/K}$ | درجتان | 166 |
| 115 | <p>3. لان معظم الطاقة التي يمتصها الثلج من المشروب ناتجة من تغير الحالة الفيزيائية</p> | درجة | 115 |
| الدرجة | 14 | | |
| DOK | 3 | | |