

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 ابن سينا اضغط هنا

للتحدث إلى بوت المناهج القطرية على تلغرام: اضغط هنا

https://t.me/qacourse_bot



مدرسة ابن سينا الثانوية بنين

نموذج اجابة

اختبار تجريبي لنهاية الفصل الدراسي الثاني

المادة الكيمياء

المستوى الثاني عشر علمي

العام الدراسي 2022: 2023

السؤال الأول الاختيار من متعدد

رقم السؤال	الدرجة	الإجابة الصحيحة	DOK	صفحة الكتاب
1.1	2	C	1	9
1.2	2	D	1	10
1.3	2	D	2	6
1.4	2	A	2	59
1.5	2	C	1	62
1.6	2	A	1	62
1.7	2	C	1	117
1.8	2	B	1	174
1.9	2	B	1	132
1.10	2	C	2	80:84

اجابه السؤال الثاني : من 13 درجة

1- a- كل مادة بدرجة ونصف من خطوات الحساب . 3 درجات

[NO]	[Br ₂]
$8 \times 10^{-3} / 2 \times 10^{-3} = 4$	$4 \times 10^{-3} / 2 \times 10^{-3} = 2$
$0.48 / 0.24 = 2$	$4.02 / 2.01 = 2$
$4 = 2^n$	$2 = 2^m$
$n = 2$	$m = 1$

b- $r = k [NO]^2 [Br_2]$ درجة كاملةc- $K = 2 \times 10^{-3} / (0.24)^2 \times (2.01) = 0.01727 \text{ M}^{-2} \cdot \text{s}^{-1}$ درجة على وحدة القياس

d- تزداد لأربعة اضعاف درجة كاملة

2- a- يمنح ثلاث درجات على القانون او التعويض فيه و الناتج النهائي .

$$K = \ln(2) / t_{1/2}$$

$$3.4 \times 10^{-5} / 1.02 \times 10^3 = 0.05 \text{ s}^{-1}$$

b- يمنح درجة على حساب عدد الفترات والتركيز النهائي .



ويمنح درجة لحساب الزمن الكلي

$$\text{Time} = 1.02 \times 10^3 \times 3 = 3060 \text{ s}$$

3- لان الجسيمات تتصادم مع بعضها في الاتجاه الفراغي غير المناسب لبدء التفاعل الكيميائي درجة واحدة .

-1

a- درجة واحدة

$$X=0.512-1 = - 0.488$$

b- درجة واحدة للتركيز اليود و كلوريد اليود .

$$I_2 = 0.512 \text{ M}$$

$$ICI = 1.5 - 2(-0.488) = 2.476 \text{ M}$$

c- درجة واحدة على القانون او التعويض و الناتج النهائي

$$K_p = (0.512)^2 / (2.476)^2 = 0.4276$$

d- نصف درجة واحدة لا يوجد وحدة قياس لها

e- درجة على الاتجاه مع التفسير

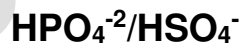
نحو اليسار (المتفاعلات) لان قيمة K_p اقل من الواحد الصحيح

-2

a : نصف درجة لكل أجابه (درجة)



b- نصف درجة لكل اجابه (درجة)



-3

a- أكبر من 7 نصف درجة

b- الدليل المناسب : الفينولفتالين نصف درجة

لان pH الدليل تقع في منتصف مدى الدليل تقريبا نصف درجة

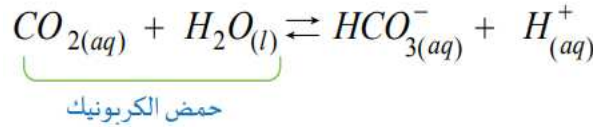
a- درجة على القانون او التعويض و الناتج

$$K_b = 1 \times 10^{-14} / 1.8 \times 10^{-3} = 5.55555 \times 10^{-10}$$

b- درجة على القانون او التعويض و الناتج

$$Ph = -\log(1.8 \times 10^{-3}) + \log(0.05/0.1) = 4.45$$

5- a- درجة على المعادلة



b- درجة

لأن الدم يحتاج إلى تنظيم أيونات الهيدروجين (H^+) أكثر من حاجته إلى أيونات الهيدروكسيد (OH^-).

c- درجة

عندما تستشعر مستقبلات الدماغ الانخفاض في الرقم الهيدروجيني هذا، يتم تشغيل آلية في الجسم للتنفس بشكل أسرع وأعمق، فيتم التخلص من ثاني أكسيد الكربون من خلال الزفير وإزاحة موضع الاتزان إلى اليسار، واستهلاك أيونات الهيدروجين (H^+) فتعود قيمة الرقم الهيدروجيني إلى الوضع الطبيعي تقريباً.

6 - نصف درجة لكل إجابة (درجة)

- تركيز النواتج يزداد.

- الضغط يزداد .

اجابه السؤال الرابع : من 13 درجة :

1- درجة لكل مصطلح علمي (درجتان)

a- التسامي

b- طاقة جيبس الحرة .

-2

a- درجتان على القانون او التعويض و الناتج النهائي

$$\Delta H^{\circ} = \sum \Delta H_{f}^{\circ} - \sum \Delta H_{f}^{\circ}$$

تفاعلات نواتج

$$(2x-393.5)+(4x-241.8)-(2x-238.4)=-1277/2=-638.6 \text{ kJ/mol}$$

b- درجة على القانون او التعويض .

$$-638.6x(100/32)=1995.625 \text{ kJ}$$

3- درجتان على القانون او التعويض و الناتج النهائي

قيمة حرارة الذوبان القياسية للمحلول تساوي كمية الحرارة المنتقلة لكل مول

$$\text{KOH} = 39.09 + 16 + 1.008 = 56.098 \text{ g/mol}$$

$$n = \frac{m}{M} = \frac{2.5}{56.098} = 0.045 \text{ mol}$$

$$\Delta H = \frac{Q}{n}$$

$$Q = n \times \Delta H = (0.045) \times (-57.61) = -2.59 \text{ KJ}$$

$$Q = mc\Delta T$$

$$\Delta T = \frac{Q}{mc} = \frac{2590}{0.15 \times 4184} = 4.12^{\circ}\text{C}$$

-4

-a درجة

لان الناتج CO يدل على ظروف غير قياسية من عدم توفر اكسجين كاف لعملية الاحتراق .

-b درجة

-57 or -58 kj

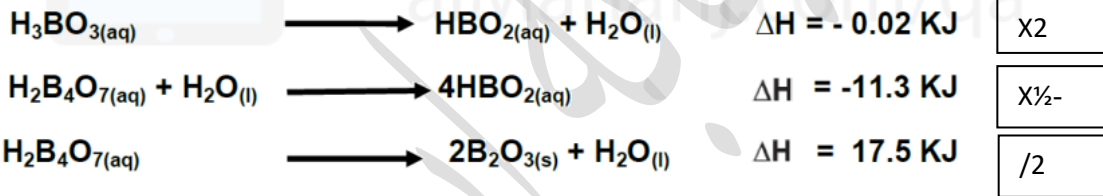
-c درجتين على القانون او التعويض .

$$\Delta S^\circ = \sum (n \times S^\circ_{\text{المواد الناتجة}}) - \sum (m \times S^\circ_{\text{المواد المتفاعلة}})$$

$$\Delta S^\circ = [1 \times (39.75 \text{ J/mol} \cdot \text{K}) + 1 \times (213.6 \text{ J/mol} \cdot \text{K})] - [1 \times (92.88 \text{ J/mol} \cdot \text{K})]$$

$$\Delta S^\circ = +160.5 \text{ J/mol} \cdot \text{K}$$

5 -درجتين على الخطوات و الناتج



$$\Delta H = 14.36 \text{ KJ}$$