تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية

almanahj.com/kw

موقع المناهج الكويتية

الملف اختبار قصير نموذج (1)
موقع المناهج ⇦ المناهج الكويتية ⇦ الصف الثاني عشر العلمي ⇦ كيمياء ⇦ الفصل الثاني

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر العلمي			
روابط مواد الصف الثاني عشر العلمي على تلغرام			
التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني عشر العلمي والمادة كيمياء في الفصل الثاني	
1	ورقة تقويمية
2	مذكرة كيمياء12
3	امتحان قصير حادي عشر
4	نماذج اختبارا القدرات في مادة الكيمياء
5	معادلات كيميائية ومركبات عضوية بالاضافة لخرائط ذهنية في مادة الكيمياء

AmalChemistry

وزارة التربية	الاختبار القصير (1) لمادة الكيمياء	العام الدراسي 2021-2022
ادارة _____	الفترة الدراسية الثانية	الصف : الثاني-عشر \ ____
مدرسة _____		الاسم : _____
قسم الكيمياء و الفيزياء		

موقع المناهج الكويتية almanahj.com/kw

السؤال الأول (أ) اختر من العبارات التاليه ما يناسب:

1). أحد المركبات التالية يعتبر من الأملاح القاعدية:

( ) $HCOONa$ ( ) KNO_3

( ) $KC\ell$ ( ) NH_4NO_3

2) - عند معايرة حمض مع قاعدة والوصول لنقطة التكافؤ يجب أن يكون:

( ) عدد مولات الحمض يساوي عدد مولات القاعدة .

( )عدد مولات كاتيونات الهيدرونيوم من الحمض يساوي عدد مولات أنيونات الهيدروكسيد من القاعدة .

( )عدد مولات الشقوق الحمضية يساوي عدد مولات الشقوق القاعدية .

( )حجم الحمض يساوي حجم القاعدة .

(ب) أكمل الجمل التاليه بما يناسبها:

1)- تركيز كاتيون الهيدر ونيوم [H_3O^+] في محلـــــول تركيزه (0.01 M)من كلوريد الصوديوم عند (25 $^{\circ}C$) يساوي ..... M

2)- قيمة الأس الهيدروجيني (pH)لمحلول بروميد الأمونيـــوم ..... قيمة الأس الهيدروجيني (pH) لمحلول كربونات الصوديوم والمساوي له في التركيز.

السؤال الثاني (أ) فسر مايلي :

- المحلول المائي لملح كلوريد الصوديوم $NaC\ell$ متعادل التأثير(pH = 7) .

.....

.....

(ب) - تعادل (10 mL)من محلول حمض الكبريتيك تماما مع (25 mL) من هيدروكسيد البوتاسيوم تركيزه 0.4 M احسب تركيز حمض الكبريتيك بالمولار إذا تم التفاعل حسب المعادلة التالية:

$$H_2SO_{4(aq)} + 2KOH_{(aq)} \rightleftharpoons K_2SO_{4(aq)} + 2H_2O_{(\ell)}$$

.....

.....

AmalChemistry
الأول في الكيمياء / الاونلاين لايف
أ/ آمال كيميا
Amal Chemistry

السؤال الأول (أ) اختر من العبارات التاليه ما يناسب:

1). أحد المركبات التالية يعتبر من الأملاح القاعدية:

(✓) $HCOONa$ ( ) KNO_3

( ) KCl ( ) NH_4NO_3

2) - عند معايرة حمض مع قاعدة والوصول لنقطة التكافؤ يجب أن يكون:

( ) عدد مولات الحمض يساوي عدد مولات القاعدة .

(✓)عدد مولات كاتيونات الهيدرونيوم من الحمض يساوي عدد مولات أنيونات الهيدروكسيد من القاعدة .

( )عدد مولات الشفوق الحمضية يساوي عدد مولات الشقوق القاعدية .

( )حجم الحمض يساوي حجم القاعدة .

موقع المناهج الكويتية almanahj.com/kw
AmalChemistry

(ب) أكمل الجمل التاليه بما يناسبها:

1)- تركيز كاتيون الهيدر ونيوم [H_3O^+] في محلـــــول تركيزه (0.01 M)من كلوريد الصوديوم عند (25 °C) يساوي ..... 1×10^{-7} ..... M

2)- قيمة الأس الهيدروجيني (pH)لمحلول بروميد الأمونيـــوم ..... اقل ..... قيمة الأس الهيدروجيني (pH) لمحلول كربونات الصوديوم والمساوي له في التركيز.

السؤال الثاني (أ) فسر مايلي :

- المحلول المائي لملح كلوريد الصوديوم $NaCl$ متعادل التأثير(pH = 7) .

$2H_2O \rightleftharpoons H_3O^+ + OH^-$

$NaCl \rightarrow Na^+ + Cl^-$

(ب) - تعادل (10 mL)من محلول حمض الكبريتيك تماما مع (25 mL) من هيدروكسيد البوتاسيوم تركيزه 0.4 M احسب تركيز حمض الكبريتيك بالمولار إذا تم التفاعل حسب المعادلة التالية:

$$H_2SO_{4(aq)} + 2KOH_{(aq)} \rightleftharpoons K_2SO_{4(aq)} + 2H_2O_{(l)}$$

عند نقطة التكافؤ $H_3O^+ = OH^-$

$$\frac{C_a \cdot V_a}{a} = \frac{C_b \cdot V_b}{b}$$

AmalChemistry

الأول في الكيمياء / الاونلاين ايف
أ/ أمال كيميا
Amal Chemistry

وزارة التربية	الاختبار القصير (1) لمادة الكيمياء	العام الدراسي 2021-2022
ادارة _____	الفترة الدراسية الثانية	الصف : الثاني-عشر \ ___
مدرسة _____		الاسم : _____
قسم الكيمياء و الفيزياء		

موقع المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

السؤال الأول (أ) اختر من العبارات التاليه ما يناسب:

1- الأملاح التي تتكون نتيجة التفاعل بين حمض قوي وقاعدة قوية تعتبر أملاحاً :

( ) حمضية ( ) قاعدية

( ) متعادلة ( ) مترددة

- قيمة الأس الهيدروجين (pH) لمحلول أحد الاملاح التالية تساوي (7) وهو :

( ) $NH_4C\ell$ ( ) HCOONa

( ) Na_2SO_4 ( ) NaCN

(ب) أكمل الجمل التاليه بما يناسبها:

المحلول المعلوم تركيزه بدقة يعرف بالمحلول .....

-كمية المذاب اللازمة لإنتاج محلول مشبع متزن في كمية محددة من المذيب عند درجة حرارة معينة تسمى .....

السؤال الثاني (أ) فسر مايلي :

ملح كلورات البوتاسيوم من الاملاح المتعادلة.

.....

.....

(ب) احسب تركيزات كاتيونات الكالسيوم وأنيونات الفلوريد فى المحلول المشبع لفلوريد الكالسيوم (CaF_2) عند درجة الحرارة (25°C)، علماً بأن : ($K_{sp(CaF2)} = 3.9 \times 10^{-11}$)

.....

.....

الأول في الكيمياء / الأونلاين لايف
أ/ أمال كيمبا
AmalChemistry

الاختبار القصير (1) لمادة الكيمياء — العام الدراسي 2021-2022
الفترة الدراسية الثانية — الصف : الثاني-عشر \ ____
الاسم : _____

مد
قسم الكيمياء و الفيزياء

AmalChemistry

السؤال الأول (أ) اختر من العبارات التاليه ما يناسب:

1- الأملاح التي تتكون نتيجة التفاعل بين حمض قوي وقاعدة قوية تعتبر أملاحاً :

( ) حمضية ( ) قاعدية

(ا) متعادلة ( ) مترددة

- قيمة الأس الهيدروجين (pH) لمحلول أحد الاملاح التالية تساوي (7) وهو :

( ) NH_4Cl ( ) HCOONa

(ل) Na_2SO_4 ( ) NaCN

AmalChemistry

(ب) أكمل الجمل التاليه بما يناسبها:

المحلول المعلوم تركيزه بدقة يعرف بالمحلول القياسي

-كمية المذاب اللازمة لإنتاج محلول مشبع متزن في كمية محددة من المذيب عند درجة حرارة معينة تسمى ....الذوبانية

السؤال الثاني (أ) فسر مايلي :

ملح كلورات البوتاسيوم من الاملاح المتعادلة. ($KClO_3$)

.....

.....

(ب) احسب تركيزات كاتيونات الكالسيوم وأنيونات الفلوريد فى المحلول المشبع لفلوريد الكالسيوم (CaF_2) عند درجة الحرارة (25°C)، علماً بأن : ($K_{sp(CaF2)} = 3.9 \times 10^{-11}$)

$CaF_2 \rightleftharpoons Ca^{2+} + 2F^-$

$K_{sp} = [Ca^{2+}]^1 [F^-]^2$

AmalChemistry

الأول في الكيمياء / الاونلاين الأف
أ/ آمال كيميا

وزارة التربية
ادارة _____
مدرسة _____
قسم الكيمياء و الفيزياء

الاختبار القصير (1) لمادة الكيمياء
الفترة الدراسية الثانية

العام الدراسي 2021-2022
الصف : الثاني-عشر \ ___
الاسم : _____

موقع المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

السؤال الأول (أ) اختر من العبارات التاليه ما يناسب:

-الأملاح القاعدية تتكون نتيجة التفاعل بين :

( ) حمض قوي وقاعدة ضعيفة ( ) حمض ضعيف وقاعدة قوية

( ) حمض قوي وقاعدة قوية ( ) حمض HCl مع محلول NH_3

- أحد الأملاح التالية عند ذوبانه في الماء لا يحدث له تميؤ وهو:

( ) NH_4NO_3 ( ) CH_3COONH_4

( ) NaBr ( ) KCN

(ب) أكمل الجمل التاليه بما يناسبها:

ملح كلورات البوتاسيوم ($KClO_3$) يتكون من
تفاعل حمض ..... مع قاعدة .....

- يعود التأثير الحمضي للمحلول المائي لملح نيترات الأمونيوم
إلى تفاعل أيونات ..... مع الماء ، مما يجعل المحلول غنيا ب.....

السؤال الثاني (أ) فسر مايلي :

علل محلول NH_4NO_3 يحمر تباع الشمس

.....

.....

(ب) احسب تركيزات كاتيونات الفضة وأنيونات الكلوريد
فى المحلول المشبع لكلوريد الفضة عند درجة
(25^oC) علماً أن : $K_{sp(AgCl)} = 1.8 \times 10^{-10}$.الحرارة

.....

.....

وزارة التربية
ادارة ___
مدرسة ___
قسم الكيمياء و الفيزياء

الاختبار القصير (1) لمادة الكيمياء — العام الدراسي 2021-2022

الصف الحادي عشر \ ___

الاسم : _____

AmalChemistry
الأول في الكيمياء / الاونلاين ايف
أ/امال كيميا
موقع المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

السؤال الأول (أ) اختر من العبارات التاليه ما يناسب:

-الأملاح القاعدية تتكون نتيجة التفاعل بين :

( ) حمض قوي وقاعدة ضعيفة — (✓) حمض ضعيف وقاعدة قوية

( ) حمض قوي وقاعدة قوية — ( ) حمض HCl مع محلول NH_3

- أحد الأملاح التالية عند ذوبانه في الماء لا يحدث له تميؤ وهو:

( ) NH_4NO_3 — ( ) CH_3COONH_4

(✓) NaBr — ( ) KCN

AmalChemistry

(ب) أكمل الجمل التاليه بما يناسبها:

ملح كلورات البوتاسيوم ($KClO_3$) يتكون من

تفاعل حمض الكلوريك ($HClO_3$) مع قاعدة ...هيدروكسيد البوتاسيوم

- يعود التأثير الحمضي للمحلول المائي لملح نيترات الأمونيوم

إلى تفاعل أيونات الأمونيوم (NH_4^+) مع الماء ، مما يجعل المحلول غنيا بـ ...كاتيونات الهيدرونيوم

السؤال الثاني (أ) فسر مايلي :

علل محلول NH_4NO_3 يحمر تباع الشمس

.....علل..... محلول حمضي..... يحمر تباع الشمس.....

.....

$NH_4NO_3 \rightarrow NH_4^+ + NO_3^-$ — $NH_4^+ + H_2O \rightleftharpoons H_3O^+ + NH_3$

(ب) احسب تركيزات كاتيونات الفضة وأنيونات الكلوريد في المحلول المشبع لكلوريد الفضة عند درجة (25°C) علماً أن : $K_{sp(AgCl)} = 1.8 \times 10^{-10}$. الحرارة

AmalChemistry

.....

.....

نحافظ على درجة الحرارة

AmalChemistry

الأول في الكيمياء / الأونلاين لايف
أ/ امال كيميا
Amal Chemistry

وزارة التربية	الاختبار القصير (1) لمادة الكيمياء	العام الدراسي 2021-2022
ادارة _____	الفترة الدراسية الثانية	الصف : الثاني-عشر \ ___
مدرسة _____		الاسم : _____
قسم الكيمياء و الفيزياء		

موقع المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

السؤال الأول (أ) اختر من العبارات التاليه ما يناسب:

إذا كان المحلول المائى لملح أسيتات الأمونيوم متعادل التأثير فإن ذلك يدل علي أن قيمة(K_b) قيمة (K_a):

( ) (K_a) < (K_b) ( ) (K_a) = (K_b)

( ) (K_a) > (K_b) ( ) ليس مما سبق

المحلول الذي له أكبر قيمة أس هيدروجيني (pH) من محاليل المركبات التالية هو محلول:

( ) NH_4NO_3 ( ) CH_3COOH

( ) $NaCℓ$ ( ) K_2S

(ب) أكمل الجمل التاليه بما يناسبها:

-تعبير ثابت حاصل الإذابة (K_{sp}) لملح كربونات الكالسيوم ($CaCO_3$) هو .....

الشق الحمضي للملح K_2HPO_4 يسمى ..... وصيغته الكيميائية هي .....

السؤال الثاني (أ) :اختر من المجموعة (ب) ما يناسب المجموعة (أ) وضع الرقم المناسب:

الرقم المناسب	المجموعة (أ)		المجموعة (ب)
	مركب شحيح الذوبان ، المشبع ذوبانيته في محلوله تساوي ثلث تركيز الأنيون	1	$FeHPO_4$
	محلول الملح الذي له الأس الهيدروجيني يساوى 7 عند درجة 25°C .	2	CH_3COOK
	محلول الملح الذي يكون فيه تركيز الكاتيون أكبر من تركيز الأنيون .	3	KCl
	صيغة الملح الهيدروجيني.	4	$Al(OH)_3$

(ب) احسب تركيز محلول حمض الفوسفوريك إذا تَعادَل 30 mL منه مع 75 mL من محلول هيدروكسيد الصوديوم تركيزه 0.4 M لإتمام التعادل.

$$H_3PO_{4(aq)} + 3NaOH_{(aq)} \longrightarrow Na_3PO_{4(aq)} + 3H_2O_{(l)}$$

.....

.....

AmalChemistry
الأول في الكيمياء / الأونلاين لايف
أ/ أمال كيميا
amal chemistry
موقع المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

الاختبار القصير (1) لمادة الكيمياء العام الدراسي 2021-2022

السؤال الأول (أ) اختر من العبارات التاليه ما يناسب:

إذا كان المحلول المائى لملح أسيتات الأمونيوم متعادل التأثير

فإن ذلك يدل علي أن قيمة(K_b) قيمة (K_a):

( ) (K_a) < (K_b) ( ) (K_a) = (K_b)

( ) (K_a) > (K_b) ( ) ليس مما سبق

المحلول الذي له أكبر قيمة أس هيدروجيني (pH) من محاليل المركبات التالية هو محلول:

( ) NH_4NO_3 ( ) CH_3COOH

( ) $NaCl$ ( ) K_2S

(ب) أكمل الجمل التاليه بما يناسبها:

-تعبير ثابت حاصل الإذابة (K_{sp}) لملح كربونات الكالسيوم ($CaCO_3$) هو .....

الشق الحمضي للملح K_2HPO_4 يسمى ..... وصيغته الكيميائية هي .....

السؤال الثاني (أ): اختر من المجموعة (ب) ما يناسب المجموعة (أ) وضع الرقم المناسب:

الرقم المناسب	المجموعة (أ)		المجموعة (ب)
4	مركب شحيح الذوبان ، ذوبانيته في محلوله المشبع تساوي ثلث تركيز الأنيون	1	$FeHPO_4$
3	محلول الملح الذي له الأس الهيدروجيني يساوى 7 عند درجة 25 °C .	2	CH_3COOK
2	محلول الملح الذي يكون فيه تركيز الكاتيون أكبر من تركيز الأنيون .	3	KCl
1	صيغة الملح الهيدروجيني.	4	$Al(OH)_3$

(ب) احسب تركيز محلول حمض الفوسفوريك إذا تَعادَل 30 mL منه مع 75 mL من محلول هيدروكسيد الصوديوم تركيزه 0.4 M لإتمام التعادل.

$$H_3PO_{4(aq)} + 3NaOH_{(aq)} \longrightarrow Na_3PO_{4(aq)} + 3H_2O_{(l)}$$