

العام الدراسي 2018 – 2019

اختبار الورقة التقويمية لمادة الكيمياء

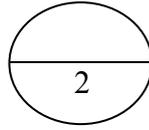
وزارة التربية

الصف : 12 ع \

(الفترة الدراسية الثانية)

ادارة

الاسم :



مدرسة

قسم الكيمياء و الفيزياء

أ) اختر أنسب إجابة لكل من العبارات التالية وضع أمامها علامة (√) :- (2 × ½ = 1)

1 أ) أملاح تتكون نتيجة التفاعل بين حمض قوي و قاعدة قوية :

قلوية

حمضية

قاعدية

متعادلة

2 أ) أحد الأملاح التالية وحلوله الهائي له أس هيدروكسيدي أكبر من 7 :

WWW.KweduFiles.Com

KNO_2

KNO_3

CH_3COONH_4

NH_4Br

ب) ضع علامة (√) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (×) أمام العبارة الخاطئة لكل مما يلي :- (2 × ½ = 1)

()

1 أ) تدخل الأملاح في تكوين الأنسجة الحية كلها

()

2 أ) قيمة الأس الهيدروجيني pH لمحلول أسيتات الصوديوم CH_3COONa أقل من 7

العام الدراسي 2018 – 2019

اختبار الورقة التقويمية لمادة الكيمياء

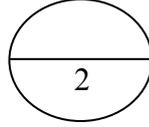
وزارة التربية

الصف : 12 ع \

(الفترة الدراسية الثانية)

ادارة

الاسم :



مدرسة

قسم الكيمياء و الفيزياء

أ) اختر أنسب إجابة لكل من العبارات التالية وضع أمامها علامة (✓) :- (2 = 1/2 × 2)

1) المحلول الذي له أكبر قيمة pH من بين المحاليل التالية المتساوية في التركيز هو :

محلول من نترات الألومنيوم

محلول من كبريتات النحاس II

محلول من نترات البوتاسيوم

محلول من فورمات البوتاسيوم

2) لا يحدث تهيب عند إذابة أحد الأملاح التالية في الماء و هو :

WWW.KweduFiles.Com

NH₄NO₃

Na₂SO₄

NaCN

Na₂CO₃

ب) أكمل الفراغات في العبارات التالية بما يناسبها علمياً :- (2 = 1/2 × 2)

1) يرجع التأثير القلوي لمحلول كربونات البوتاسيوم (K₂CO₃) إلى تفاعل أيونات ----- مع الماء

2) إذا كان المحلول المائي لملح سيانيد الأمونيوم قلوي التأثير فإن ذلك يدل على أن قيمة ثابت التآين (K_b) للأمونيا

----- قيمة ثابت التآين (K_a) لحمض الهيدروسيانيك

العام الدراسي 2018 – 2019

اختبار الورقة التقويمية لمادة الكيمياء

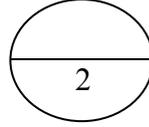
وزارة التربية

الصف : 12 ع \

(الفترة الدراسية الثانية)

ادارة

الاسم :



مدرسة

قسم الكيمياء و الفيزياء

أ) اختر أنسب إجابة لكل من العبارات التالية وضع أمامها علامة (√) :- ($1 = \frac{1}{2} \times 2$)

1 عند إضافة لتر من حمض الفورميك الى لتر من محلول NaOH المساوي له في التركيز تكون قيمة pH

للمحلول الناتج :

أكبر من 7

8

أقل من 7

7

2 عند ذوبان ملح أسيتات الصوديوم في الماء فإن العبارة غير الصحيحة :

WWW.KweduFiles.Com

لا يتمياً كاتيون الصوديوم Na^+ لأنه يشتق من قاعدة قوية

يزداد تركيز أنيون الهيدروكسيد في المحلول ويصبح المحلول قلوياً

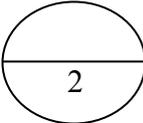
يتمياً أنيون الاسيتات بشكل محدود لينتج حمض الأسيتيك و أنيون الهيدروكسيد

تركيز أنيون الاسيتات بالمحلول يساوي تركيز كاتيون الصوديوم

ب) أكمل الفراغات في العبارات التالية بما يناسبها علمياً :- ($1 = \frac{1}{2} \times 2$)

1 الصيغة الكيميائية لمُح كبريتات الحديد II الهيدروجينية هي

2 ينتج ملح نيتريت الأمونيوم من تفاعل حمض النيتروز مع محلول

وزارة التربية ادارة مدرسة قسم الكيمياء و الفيزياء	اختبار الورقة التقويمية لمادة الكيمياء (الفترة الدراسية الثانية) <div style="text-align: center;">  </div>	العام الدراسي 2018 – 2019 الصف : 12 ع \ الاسم :
--	---	---

أ) اختر أنسب إجابة لكل من العبارات التالية وضع أمامها علامة (✓) : ($1 = \frac{1}{2} \times 2$)

1) يمكن الحصول على محلول قيمة pH له تساوى (7) وذلك عند خلط كهرات متكافئة من الهاليل التالية :

حمض الهيدروكلوريك ومحلول الامونيا حمض الأسيتيك و هيدروكسيد الصوديوم

حمض الهيدروكلوريك و هيدروكسيد الصوديوم حمض الأسيتيك و محلول الامونيا

2) أحد الأملاح التالية يذوب في الماء ويحوله يزرق ورقة تباع الشمس :

كلوريد الأمونيوم نترات الصوديوم كلوريد الألمنيوم كربونات البوتاسيوم

ب) أكمل الفراغات في العبارات التالية بما يناسبها علمياً :- ($1 = \frac{1}{2} \times 2$)

1) قيمة pH لمحلول كلوريد الأمونيوم ----- من قيمة pH لمحلول أسيتات الصوديوم والمساوي له في التركيز

2) عند ذوبان NaCl في الماء يكون تركيز كاتيونات [H₃O⁺] ----- تركيز أنيونات [OH⁻]

العام الدراسي 2018 – 2019

اختبار الورقة التقويمية لمادة الكيمياء

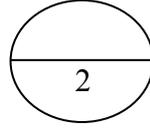
وزارة التربية

الصف: 12 ع \

(الفترة الدراسية الثانية)

ادارة

الاسم:



مدرسة

قسم الكيمياء و الفيزياء

أ) اختر أنسب إجابة لكل من العبارات التالية وضع أمامها علامة (✓) :- (2 × ½ = 1)

1 إذا كانت $K_b < K_a$ فإن المحلول الناتج :-

قاعدي

مُتعادل

حمضي

يزرق ورقة تباع الشمس

2 المحلول الهائي لفلوريد البوتاسيوم KF وتركيزه 0.1 M تكون فيه: WWW.KweduFiles.Com

$(0.1) = [K^+]$

$(0.1) = [F^-]$

$(0.1) < [F^-]$

$(0.1) < [K^+]$

ب) اكتب الصيغة او الاسم كما هو مطلوب في الجدول التالي: (4 × ¼ = 1)

الصيغة	الاسم	الاسم	الصيغة
	كبريتات النحاس II		NH ₄ Cl
	كلوريد الحديد III		Na ₂ SO ₄

العام الدراسي 2018 – 2019

اختبار الورقة التقويمية لمادة الكيمياء

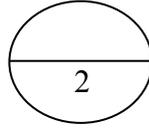
وزارة التربية

الصف : 12 ع \

(الفترة الدراسية الثانية)

ادارة

الاسم :



مدرسة

قسم الكيمياء و الفيزياء

1 أ أحد الأملاح التالية يستخدم كعَضاد للدهوضة :-

كلوريد الأمونيوم

كبريتات الصوديوم

بيكربونات الصوديوم

نترات البوتاسيوم

2 أ أحد الأملاح التالية يُعتبر من الأملاح الهيدروجينية :-

KHCO_3

Na_2SO_4

$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$

NH_4Cl

WWW.KweduFiles.Com

ب) أكمل الفراغات في العبارات التالية بما يناسبها علمياً :- ($1 = \frac{1}{2} \times 2$)

1 ينتج ملح كبريتيد الكالسيوم من تفاعل هيدروكسيد الكالسيوم مع حمض -----

2 تنتج المحاليل القاعدية عن تميؤ ملح ناتج عن تفاعل حمض ضعيف مع قاعدة -----