

العام الدراسي 2019 – 2020

اختبار الورقة التقويمية لمادة الكيمياء

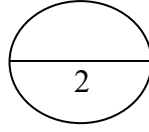
وزارة التربية

الصف : 12 ع \

(الفترة الدراسية الثانية)

ادارة

الاسم :



مدرسة

قسم الكيمياء والفيزياء

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

1 أ هلال تتكون نتيجة التفاعل بين حوض قوي و قاعدة قوية :

قلوية

حمضية

قاعدية

متعادلة

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

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 تدخل الأملاح في تكوين الأنسجة الحية كلها

()

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

العام الدراسي 2019 – 2020

اختبار الورقة التقويمية لمادة الكيمياء

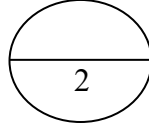
وزارة التربية

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) 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 :

NH_4NO_3

Na_2SO_4

$NaCN$

Na_2CO_3

ب) أكمل الفراغات في العبارات التالية بما يناسبها علمياً :- (2 × ½ = 1)

1) يرجع التأثير القلوي لمحلول كربونات البوتاسيوم (K_2CO_3) إلى تفاعل أيونات ----- مع الماء

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

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

العام الدراسي 2019 – 2020

اختبار الورقة التقويمية لمادة الكيمياء

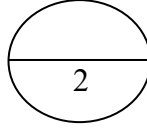
وزارة التربية

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 :

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

يزداد تركيز أنيون الهيدروكسيد في المحلول ويُصبح المحلول قلويًا

يتمياً أنيون الاسيتات بشكل محدود لينتج حمض الأسيتيك وأنيون 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

العام الدراسي 2019 – 2020

اختبار الورقة التقويمية لمادة الكيمياء

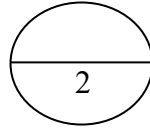
وزارة التربية

الصف : 12 ع \

(الفترة الدراسية الثانية)

ادارة

الاسم :



مدرسة

قسم الكيمياء والفيزياء

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 تساوي (7) وذلك عند خلط كميات متكافئة من الهاليل التالية :

حمض الأسيتيك وهيدروكسيد الصوديوم

حمض الهيدروكلوريك ومحلول الامونيا

حمض الأسيتيك ومحلول الامونيا

حمض الهيدروكلوريك وهيدروكسيد الصوديوم

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

كربونات البوتاسيوم

كلوريد الألمنيوم

نترات الصوديوم

كلوريد الأمونيوم

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 $[H_3O^+]$ ----- تركيز أنيونات $[OH^-]$

العام الدراسي 2019 – 2020

اختبار الورقة التقويمية لمادة الكيمياء

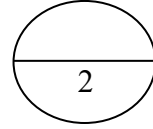
وزارة التربية

الصف: 12 ع \

(الفترة الدراسية الثانية)

ادارة

الاسم:



مدرسة

قسم الكيمياء والفيزياء

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 :

$[K^+] = 0.1$

$[F^-] = 0.1$

$[F^-] < 0.1$

$[K^+] < 0.1$

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

الصيغة	الاسم	الاسم	الصيغة
	كبريتات النحاس II		NH_4Cl
	كلوريد الحديد III		Na_2SO_4

العام الدراسي 2019 – 2020

اختبار الورقة التقويمية لمادة الكيمياء

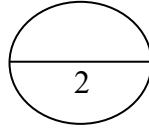
وزارة التربية

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

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