

العام الدراسي 2018 – 2019

اختبار الورقة التقويمية لمادة الكيمياء

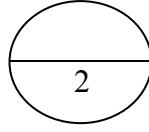
وزارة التربية

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 :

$KNO_2$

$KNO_3$

$CH_3COONH_4$

$NH_4Br$

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

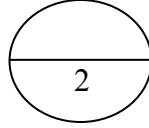
وزارة التربية

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 × 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<sub>4</sub>NO<sub>3</sub>

Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>

NaCN

Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>

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

1) يرجع التأثير القلوي لمحلول كربونات البوتاسيوم ( K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> ) إلى تفاعل أيونات ----- مع الماء

2) إذا كان المحلول المائي لملح سيانيد الأمونيوم قلوي التأثير فإن ذلك يدل على أن قيمة ثابت التأيين ( K<sub>b</sub> ) للأمونيا

----- قيمة ثابت التأيين ( K<sub>a</sub> ) لحمض الهيدروسيانيك

العام الدراسي 2018 – 2019

اختبار الورقة التقويمية لمادة الكيمياء

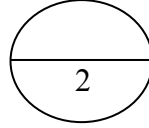
وزارة التربية

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 :

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 .....

العام الدراسي 2018 – 2019

اختبار الورقة التقويمية لمادة الكيمياء

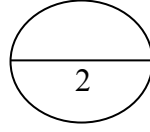
وزارة التربية

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

حمض الأسيتيك و هيدروكسيد الصوديوم

حمض الهيدروكلوريك و محلول الامونيا

حمض الأسيتيك و محلول الامونيا

حمض الهيدروكلوريك و هيدروكسيد الصوديوم

2) أحد الأملاح التالية يذوب في الماء ورحلوله 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<sub>3</sub>O<sup>+</sup> ] ----- تركيز أنيونات [ OH<sup>-</sup> ]

العام الدراسي 2018 – 2019

اختبار الورقة التقويمية لمادة الكيمياء

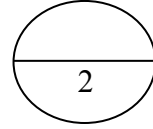
وزارة التربية

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 :

$(0.1) = [K^+]$

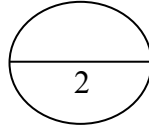
$(0.1) = [F^-]$

$(0.1) < [F^-]$

$(0.1) < [K^+]$

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

الصيغة	الاسم	الاسم	الصيغة
	كبريتات النحاس II		NH <sub>4</sub> Cl
	كلوريد الحديد III		Na <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>



1 أهد الأملج الئالفة فستخد كوضاد للدهوضفة :-

كلورفد الأمونفوم

كبرفئاء الصوؤفوم

بفكربوناء الصوؤفوم

نفئراء البوئاسفوم

2 أهد الأملج الئالفة فعبئرف من الأملج الهفؤروؤفنففة :-

$\text{KHCO}_3$

$\text{Na}_2\text{SO}_4$

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

$\text{NH}_4\text{Cl}$

ب) أكمل الفراغات فف العبارةئ الئالفة بما فناسبها علمفا :- (  $1 = \frac{1}{2} \times 2$  )

1 فئئج ملج كبرفئفء الكالسفوم من ففاعل هفؤروكسفء الكالسفوم مع حمض -----

2 فئئئج المآالفل القاعءفة عن تمفؤ ملج ناءج عن ففاعل حمض ضعفف مع قاعءة -----