وزارة التربية	اختبار الورقة التقويمية لمادة الكيمياء	العام الدراسي 2018 – 2019
ادارة	(الفترة الدراسية الثانية)	الصف : 12 ع \ .....
مدرسة		الاسم : .....
قسم الكيمياء و الفيزياء	2	

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

1 ﴾ أَملاحٌ تَتَكَونُ نَتيجةَ التَفاعُلِ بَيْنَ حِمضٍ قوي و قَاعِدةٍ قَوِيَةٍ :

☐ متعادلة ☐ قاعدية ☐ حمضية ☐ قلوية

2 ﴾ أحدُ الاملاح التالية محلوله المائي له أس هيدروكسيدي اكبر من 7 :

☐ NH_4Br ☐ CH_3COONH_4 ☐ KNO_3 ☐ KNO_2

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

1﴾ تَدَخُلُ الأَملَاحُ فِي تَكوِينِ الأَنَسجَةِ الَحيةِ كُلِها ( )

2﴾ قِيمةُ الأُسِ الهَيدروجيني pH لمِحلولِ أَسيتاتِ الصُوديوم CH_3COONa أَقل مِن 7 ( )

وزارة التربية	اختبار الورقة التقويمية لمادة الكيمياء	العام الدراسي 2018 – 2019
ادارة	(الفترة الدراسية الثانية)	الصف : 12 ع \ .....
مدرسة	2	الاسم : .....
قسم الكيمياء و الفيزياء		

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

1﴾ **المحلول الذى له أكبر قيمة** pH **من بين المحاليل التاليه المتساوية فى التركيز هو** :

☐ محلول من كبريتات النحاس II ☐ محلول من نيترات الالومنيوم

☐ محلول من فورمات البوتاسيوم ☐ محلول من نيترات البوتاسيوم

2 ﴾ **لا يحدث تميؤ عند إذابة أحد الاملاح التالية فى الماء و هو** :

☐ Na_2SO_4 ☐ NH_4NO_3

☐ Na_2CO_3 ☐ NaCN

ب) أكمل الفراغات في العبارات التالية بما يناسبها علميا :- (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 التأين(K_b) للأمونيا

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

وزارة التربية	اختبار الورقة التقويمية لمادة الكيمياء	العام الدراسي 2018 – 2019
ادارة	(الفترة الدراسية الثانية)	الصف : 12 ع \ .....
مدرسة		الاسم : .....
قسم الكيمياء و الفيزياء	2	

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

1﴾ عند إضافة لتر من حمض الفورميك الى لتر من محلول NaOH المساوي له فى التركيز تكون قيمة pH للمحلول الناتج :

☐ 7 ☐ أقل من 7 ☐ 8 ☐ أكبر من 7

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

☐ لا يتميأ كاتيون الصوديوم Na^+ لأنه يشتق من قاعدة قوية

☐ يزداد تركيز أنيون الهيدروكسيد في المحلول ويُصبح المحلول قلوياً

☐ يتميأ 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 علميا :- (2 × ½ = 1)

1﴾ الصيغةُ الكيميائية لملح كبريتات الحديد II الهيدروجينية هي .....

2 ﴾ ينتج ملح نيتريت الأمونيوم من تفاعل حمض النيتروز مع محلول ----------

وزارة التربية	اختبار الورقة التقويمية لمادة الكيمياء	العام الدراسي 2018 – 2019
ادارة	(الفترة الدراسية الثانية)	الصف : 12 ع \ .....
مدرسة	2	الاسم : .....
قسم الكيمياء و الفيزياء		

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

1﴾ يمكن الحصول على محلول قيمة pH له تساوى (7) وذلك عند خلط كميات متكافئة من المحاليل 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 ومحلوله يزرق ورقة تباع الشمس :

☐ كلوريد الأمونيوم ☐ نيترات الصوديوم ☐ كلوريد الألمنيوم ☐ كربونات البوتاسيوم

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

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

2﴾ عند ذوبان NaCl في الماء يكون تَركيزُ كَاتيونَاتِ [H_3O^+] ---------- تركيز أَنيونَاتِ [OH^-]

وزارة التربية	اختبار الورقة التقويمية لمادة الكيمياء	العام الدراسي 2018 – 2019
ادارة	(الفترة الدراسية الثانية)	الصف : 12 ع \ .....
مدرسة	2	الاسم : .....
قسم الكيمياء و الفيزياء		

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

1) إذا كانت $K_a > K_b$ **فإن المحلول الناتج :-**

☐ مُتعادل ☐ قاعدي

☐ يزرق ورقة تباع الشمس ☐ حمضي

2) المحلول المائي 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
NH_4Cl		كبريتات النحاس II	
Na_2SO_4		كلوريد الحديد III	

وزارة التربية	اختبار الورقة التقويمية لمادة الكيمياء	العام الدراسي 2018 – 2019
ادارة	(الفترة الدراسية الثانية)	الصف : 12 ع \ .....
مدرسة	2	الاسم : .....
قسم الكيمياء و الفيزياء		

1 ﴾ أحد الأملاح التالية يستخدم كمضاد للحموضة :-

☐ كبريتات الصوديوم ☐ كلوريد الأمونيوم

☐ نيترات البوتاسيوم ☐ بيكربونات الصوديوم

2 ﴾ أحد الأملاح التالية يُعتبرُ من الأملاح الهيدروجينية :-

☐ Na_2SO_4 ☐ $KHCO_3$

☐ NH_4Cl ☐ $Fe_2(SO_4)_3$

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

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

2 ﴾ تنتُجُ المَحاليلُ القاعدية عَن تَميُؤ ملحٍ نَاتِجٍ عَن تَفَاعُلِ حِمضٍ ضَعِيفٍ مَع قاعِدة ----------