

اختبار الورقة التقويمية صف ثاني عشر

السؤال الأول : اختر الاجابة الصحيحة لكل مما يلي :

1- أحد الأملاح التالية لا يعتبر من الأملاح المتعادلة ، وهو ملح :

KI

KBr

KClO₃

NaClO

2- عند إذابة ملح سيانيد البوتاسيوم KCN في الماء ، تحدث له عملية تميؤ نتيجة :

تفاعل انيونات السيانيد مع الماء

تفاعل كاتيونات البوتاسيوم وانيونات السيانيد مع الماء

تفاعل كاتيونات البوتاسيوم مع الماء

عدم تفاعل كاتيونات البوتاسيوم وانيونات السيانيد مع الماء

السؤال الثاني : أكمل العبارات التالية بما يناسبها علميا :

1- الصيغة الكيميائية الصحيحة لمُح فوسفيت الحديد III ثنائي الهيدروجين هي

2- ينتج ملح كلوريت الحديد II Fe(ClO₂)₂ من تفاعل هيدروكسيد الحديد II مع حمض

السؤال الأول : اختر الاجابة الصحيحة لكل مما يلي :

1- المحلول الذي له أكبر قيمة أس هيدروجيني (pH) من بين المحاليل المتساوية التركيز التالية هو :

NH₄NO₃

NaCl

NH₄Cl

Na₂S

2- في المحلول المائي لمُح CH₃COOK والذي تركيزه 0.1M يكون :

[CH₃COO⁻]=0.1M

[K⁺]=0.1M

[CH₃COO⁻] > 0.1M

[K⁺] < 0.1M

السؤال الثاني : أكمل العبارات التالية بما يناسبها علميا :

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

2- الصيغة الكيميائية الصحيحة لمُح فوسفات النحاس II أحادي الهيدروجين هي