اليوم: التاريخ:

امتحان الشهر الثاني للعام الدراسي 2022/2021 الفصل الدراسى الأول لمادة الكيمياء

الاسم :..... الصف: التاسع

الزمن: حصة صفية

السؤال الأول: أكمل المعادلات الآتية:

 $HI_{(aq)} \rightarrow$ $Na(s) + H2SO4 (aq) \rightarrow$

 $Ba(OH)_2(aq) \rightarrow$

السؤال الثاني: أكمل الفراغ في الجمل التالية بما يناسبه علميا

1-....هي مواد تنتج أيونات +H عند ذوبانها في الماء. 2- يعد غازمن الأكاسيد الحمضية. 3- من خصائص الحموضو

4- مثال على قاعدة لا تحتوي أيون OH-..... 5- مثال على حموض قوية

السؤال الثالث: فسر العبارة التالية تفسيرا علميا

التوصيلُ الكهربائي لمحلول هيدروكسيد البوتاسيوم فلل KOH أكبر منه لمحلول الأمونيا NH3المساوي له في التركيز.

> السؤال الرابع: إذا كانت قيمة pH لعدد من المحاليل ذات التركيز المتساوي هي (1,10,7,4,2,13,6,9)

> > 1- صنف هذه المحاليل إلى محاليل (حمضية، قاعدية، متعادلة)

محاليل حمضية:

محاليل قاعدية

محاليل متعادلة:

- 2- إذا كان أحد المحاليل السابقة هو محلول الحمض HCl فأي قيم pH يحتمل أن تناسبه؟
- 3- ما اللون الذي يظهره كاشف البروموثايمول والأزرق عند وضعه في محلول قيمة pH له ؟

السؤال الخامس: ضع اشارة صح امام العبارة الصحيحة واشارة خطأ امام العبارة الخاطئة 1- سمي حمض الفسفوريك قديما بزيت الزاج () 2- يتغير لون ورقة عباد الشمس الحمراء الى اللون الازرق في المحلول القاعدي () 3- تعد أكاسيد اللافلزات حموضا () 4- يحضر حمض الكبريتيك بطريقة التقطير ()

