اختبار كيمياء ٣ ،،، اسم الطالب :.....الشعبة ( )

السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي :

١- إذا كان PH > 7 لمحلول معين فإنه .....(حامضي - قاعدي – متعادل)

٢- يسمى المحلول معلوم التركيز المستخدم لمعايرة محلول مجهول التركيز ...(قياسي – مركز – منظم)

٣- يصنف الماء النقي بأنه مادة ... (متعادلة – قاعدية – حامضية)

٤- أي المواد التالية تمثل ملحاً قاعدياً ؟ (فلوريد البوتاسيوم - كلوريد الأمونيوم – نترات الصوديوم)

٥- إذا كانت قيمة PH لمحلول تساوي 1.5 فإنه يعتبر ... (حمض ضعيف – حمض قوي – قاعدة قوية)

٦-إذا كان $[OH^-] = 10^{-9}$ فإن PH يساوي ...(9 - 5 - 4)

٧- المادة المستقبلة لزوج من الإلكترونات تعتبر ...(حمض لويس – حمض برونستد لوري – قاعدة لويس)

٨- المادة التي تسلك سلوك الأحماض والقواعد تصنف بأنها مادة ...(متعادلة – قاعدة – مترددة)

٩- أي مما يأتي قاعدة حسب نظرية أرهينيوس ؟ (NaOH - NH_3 - HCl)

١٠- الحمض المقترن للقاعدة HSO_4^- حسب نظرية برونستد لوري ...(SO_4^{--} - SO_4^- - H_2SO_4)

١١- محلول يحافظ على قيمة PH عند مدى معين .... (قاعدي - حامضي - منظم)

١٢- مادة يتغير لونها بتغير $[H^+]$ ... (حمض - قاعدة – كاشف)

١٣- من خواص المواد الحامضية ...(طعمها مر – ملمسها صابوني – محاليلها موصلة للكهرباء)

السؤال الثاني :

كم ml من NaOH تركيزه 0.5M يلزم لمعادلة 25ml من محلول مائي من حمض H_3PO_4 تركيزه 0.1M

مدرس المادة : أحمد الزيادي