

جامعة مصراتة

خريف 2015/2014

الامتحان النهائي لمقرر الكيمياء التحليلية ورقمه هـ مو 214

تاريخ الامتحان: 2015/03/18

أسم الطالب:

كلية الهندسة

القسم: علم مواد

الزمن : ساعتان

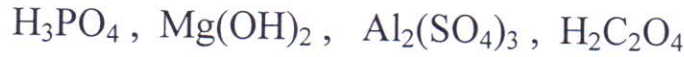
أستاذ المقرر: حسن ابورويلة

رقم الطالب:

س1: أ - عرف كلا من:

التحليل الكيفي ، الوزن المكافئ ، الأكسدة ، الجزء من مليون ، التركيز المولارى

س1: ب- احسب الوزن المكافئ الجرامى لكلا مما ياتى:



س2: احسب النسبة المئوية للكلوريد فى عينة زنتها 0.4179 جرام احتاجت لمعايرتها إلى 30.65 مل من محلول نترات الفضة بتركيز 0.1012 عياري بطريقة المعايرة المباشرة ؟

س3: ماهى الشروط الواجب توافرها فى تفاعلات المعايرة ؟

س4 : لديك حامض الهيدروكلوريك ذو كثافة 1.19 جراما/ملى يحتوى على 37% حامض هيدروكلوريك بالوزن . احسب عدد مللى مولات الحامض الموجودة فى لتر من المحلول ؟

س5 : تمت أذابة 4.57 جرام من كلوريد الباريوم $\text{BaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ فى الماء وخفف الى 250 مللى . احسب التركيز المولارى لكلوريد الباريوم ولايونات الكلوريد فى المحلول ؟

.Al =27 , S=32 , Mg=24 , H=1 , P=31 , O=16 , C=12 , Cl=35.5 , Ba=137

استاذ المادة

شهر الامتلة مع تمنياتي للجميع بالتوفيق والنجاح