

الجمهورية العربية الليبية الشعبية الاشتراكية العظمى

معهد النفط للتأهيل والتدريب

** لجنة الامتحانات **

إمتحان الفصل الدراسي الثاني للعام الدراسي 2004 - 2005 ف

السنة : الثالثة المادة : كيمياء الزمن : ساعة وعشرون دقيقة+عشرة دقائق قراءة اسئلة

الاسم / _____ التخصص / _____

أكمل العبارات الآتية :

- 1- وزن NaOH المذابة في 400ml من محلول قوته 40 g/L تساوي
- 2- يتساوي التركيز العياري والتركيز الجزيئي لمادة عندما
- 3- حمض H_2SO_4 كثافته $1.5g/cm^3$ وتركيزه المئوي بالوزن 95% تركيزه العياري يساوي
- 4- يتعادل 30 ml من محلول NaOH تركيزه 0.25N مع 35ml من حمض H_2SO_4 تركيزه العياري يساوي
- 5- ملح NaCl وزنه 10gm وتركيزه المئوي بالوزن في محلوله 60% فيكون وزن الماء يساوي
- 6- يتعادل 3gm من NaOH مع 100 ml من حمض HCl الذي تركيزه العياري يساوي
- 7- حجم محلول من Na_2CO_3 تركيزه 0.2mol/L يحتوي على 106gm من الملح يساوي..... وقوته
- 8- الوزن المكافئ الجرامي لملاح $KMnO_4$ يساوي
- 9- الوزن المكافئ الجرامي لملاح كرومات البوتاسيوم يساوي
- 10- الوزن المكافئ الجرامي لليود يساوي
- 11- التركيز العياري للمحلول الذي يحتوي اللتر منه على ضعف الوزن المكافئ الجرامي يساوي
- 12- عدد السنتمرات المكعبة من الماء المقطر اللازم اضافتها لمحلول عياري للحصول على محلول تركيزه 0.5N تساوي
- 13- أذيب 0.06gm من محلول NaCl غير النقي في الماء وبمعايرته بمحلول $AgNO_3$ 0.1N لزم 10ml لإتمام المعايرة . فتكون درجة نقاء NaCl تساوي
- 14- اضيف 50ml من محلول 0.1N Na_2CO_3 الى 50ml من محلول H_2SO_4 تركيزه

0.1M فيكون نوع المحلول الناتج وتركيزه العياري يساوي

15 - عدد الجزيئات من NaHCO_3 الموجودة في عينة تزن 2.42gm تساوي

الأوزان الذرية :-

Na = 23

H = 1

S = 32

Cl = 35.5

K = 39

Mn = 55

I = 127

Ag = 108

N = 14

تمنيتي للجميع بالنجاح والتوفيق

