



قائمة الاسئلة

كيمياء تحليلية 2 - ()- المستوى الثاني -قسم كيمياء - عام+موازي - كلية التربية صنعاء - الفترة - درجة الامتحان (50)

أ.م.د عبدالله السوات

Quantitative Analysis (1)

- (1) - الكشف عن وجود كاتيونات أو اي مكونات في المادة المحللة
 - (2) - عبارة عن كمية تمثل تمام التمثيل نفس المكونات الكمية الكلية
 - (3) + التعرف على نسبة الكاتيونات أو اي مكونات في المادة المحللة
 - (4) - حاصل ضرب التراكيز المولية الايونية مرفوع كل منها الى أس عدد الايونات
- (2) الطريقة الأفضل لتقدير كمية الهيدروجين في عينة
- (1) - طريقة الترسيب الكيميائي
 - (2) - طريقة العزل
 - (3) - طريقة الترسيب الكهربائي
 - (4) + طريق التطاير

Gravimetric factor (3)

- (1) - الكشف عن وجود كاتيونات أو اي مكونات في المادة المحللة
 - (2) - حاصل ضرب التراكيز المولية الايونية مرفوع كل منها الى أس عدد الايونات
 - (3) - التعرف على نسبة الكاتيونات أو اي مكونات في المادة المحللة
 - (4) + الوزن الجزيئي للمادة المجهولة مقسوما على الوزن الجزيئي لصيغة الراسب
- (4) يتكون راسب اذا كان

- (1) - حاصل ضرب التراكيز الايونية يساوي حاصل الاذابة
- (2) - حاصل ضرب التراكيز الايونية أقل حاصل الاذابة
- (3) + حاصل ضرب التراكيز الايونية أكبر حاصل الاذابة
- (4) - ليس اي مما ذكر أعلاه

(5) الطريقة الأفضل لغسل راسب كرومات الفضة في حال تقدير الفضة

- (1) - الغسل بالماء المقطر
- (2) - الغسل بالإيثانول
- (3) - الغسل بمحلول يحتوي على الفضة
- (4) + الغسل بمحلول يحتوي على الكرومات

(6) من خصائص الراسب المتكون

- (1) + يكون له صيغة وزنية ثابتة
- (2) - يكون له صيغة وزنية غير ثابتة
- (3) - يكون له صيغة وزنية صغيرة
- (4) - كل ما ذكر أعلاه

(7) لزيادة نقاوة الراسب

- (1) - تكون بلوراته صغيرة
- (2) + تكون بلوراته كبيرة
- (3) - تكون بلوراته غروية
- (4) - لا يكون بلورات

(8) الطريقة الأفضل لتقدير نسبة الذهب في عينة هي

- (1) - طريقة الترسيب الكهربائي
- (2) - أن يتفاعل مع ثاني أكسيد الكربون
- (3) + طريقة العزل
- (4) - طريقة الانحلال والتطاير

(9) يفضل أن يكون العامل المرسب

- (1) - يرسب أكبر عدد ممكن
- (2) - أن يتفاعل مع الأكسجين
- (3) - أن يكون متميعا
- (4) + أن يكون نوعيا





- (10) تتميز أغلب المرسبات العضوية بأنها
- (1) - نقية جدا
 - (2) - تنوعية وتخصصية جدا
 - (3) - تكون رواسب ذات بلورات صغيرة
 - (4) + تكون رواسب قليلة الذوبان في الماء
- (11) من مساوئ المرسبات العضوية
- (1) + لا تكون نقية جدا
 - (2) - سهولة الذوبان
 - (3) - بلوراتها كبيرة
 - (4) - كل ما ذكر أعلاه
- (12) علما بأن وزن العينة 0.5g احسب وزن أيون الكلوريد في 0.204 g من راسب كلوريد الفضة (35.5 Cl ,143.3 Ag)
- (1) - 0,1239 g
 - (2) + 0.05 g
 - (3) - 0.5 g
 - (4) - 0.821 g
- (13) تكون النسبة المئوية للكلوريد في السؤال السابق
- (1) + 10%
 - (2) - 24%
 - (3) - 100%
 - (4) - 1%
- (14) احسب ذوبانية كرومات الفضة علما بأن ثابت حاصل الاذابة ($1.9 \times 10^{-12} K_{sp}$)
- (1) - 37.8×10^{-3}
 - (2) - 1.3×10^{-6}
 - (3) + 7.8×10^{-5}
 - (4) - 1.3×10^{-12}
- (15) القوة الأيونية لمحلول يودات البوتاسيوم (0.02M)
- (1) + 0.02
 - (2) - 0.2
 - (3) - 0.1
 - (4) - 0.01
- (16) المعامل الوزني لتقدير Fe في راسب Fe_2O_3 (اذا علمت ان Fe 56, O16)
- (1) - 0.538
 - (2) - 0.35
 - (3) + 0.7
 - (4) - 0.07
- (17) عند اذابة راسب يودات الباريوم في محلول KIO_3 فان ذوبانية الراسب
- (1) - تزداد
 - (2) - لا تتأثر
 - (3) + تقل
 - (4) - تساوي صفر
- (18) تأثير الايون المشترك على تكون الراسب
- (1) + يزيد من تكوين الراسب
 - (2) - يزيد من ذوبانية الراسب
 - (3) - لا يؤثر
 - (4) - لا شي مما ذكر
- (19) الذوبانية للاملاح تقل ب
- (1) - نقص شحنة الأملح
 - (2) - بزيادة نصف قطر الايون
 - (3) - بوجود الملح الغريب





- (4) + زيادة شحنة الأملاح
- (20) كبريتات الماغنسيوم تكون ذوبانيتها عالية في
- (1) - الاسيتون
- (2) - الماء والاسيتون
- (3) + الماء
- (4) - الماء والايثانول
- (21) ذوبانية رواسب الهيدروكسيدات تقل في
- (1) - الوسط المتعادل
- (2) - الوسط الحامضي
- (3) - PH=7
- (4) + الوسط القاعدي
- (22) سبب الترسيب الانى هو
- (1) - عدم انتقائية العامل المريب
- (2) - الاشتراك في العامل المرسب
- (3) + حاصل الاذابة للايون المطلوب تكون اعلى من الايونات الاخرى
- (4) - اتصال طور صلب اخر
- (23) من وسائل تقليل او ازالة ملوثات الراسب
- (1) - الترسيب في محاليل ساخنة
- (2) - الترسيب من محاليل مخففة
- (3) - اضافة العامل المرسب ببطئ
- (4) + كل ما ذكر أعلاه
- (24) تكون ذوبانية PbI₂ يوديد الرصاص $K_{sp}(PbI_2) = 1.4 \times 10^{-8}$ في محلول نترات الرصاص 0.1M
- (1) - 1.9×10^{-8}
- (2) + 1.9×10^{-4}
- (3) - 1.4×10^{-8}
- (4) - 1.4
- (25) احسب ذوبانية 3(OH)Fe في محلول PH=4 علما بأن ثابت حاصل الاذاب $K_{sp} = 4 \times 10^{-38}$
- (1) - 1.4×10^{-30}
- (2) - 4×10^{-30}
- (3) - 4×10^{-38}
- (4) + 4×10^{-8}

