



قائمة الاسئلة

كيمياء تحليلية للبيولوجيين - () - المستوى الثالث - قسم أحياء - عام+موازي - كلية التربية صنعاء - الفترة - درجة الامتحان (50)

أ.م. د عبدالله السوات

- (1) protogenic solvent
- (1) - مذبيبات ليس لها ميل لاعطاء بروتون
  - (2) - مذبيبات لها ميل لاكتساب بروتون
  - (3) + مذبيبات لها ميل لاعطاء بروتون
  - (4) - مذبيبات لها ميل لاعطاء و اكتساب بروتون
- (2) Non Aqueous المعايير تستخدم
- (1) - معايرة حامض قوي مع قاعدة قوية
  - (2) - معايرة حامض قوي مع قاعدة ضعيفة
  - (3) + معايرة حامض ضعيف مع قاعدة ضعيفة
  - (4) - معايرة حامض ضعيف مع قاعدة قوية
- (3) Aprotic solvent
- (1) + مذبيبات ليس لها ميل لاعطاء أو اكتساب بروتون
  - (2) - مذبيبات لها ميل لاكتساب بروتون
  - (3) - مذبيبات لها ميل لمنح بروتون
  - (4) - مذبيبات لها ميل لاعطاء و اكتساب بروتون
- (4) protophilic solvent
- (1) - مذبيبات ليس لها ميل لاعطاء بروتون
  - (2) + مذبيبات لها ميل لاكتساب بروتون
  - (3) - مذبيبات لها ميل لمنح بروتون
  - (4) - مذبيبات ليس لها ميل لاعطاء و اكتساب بروتون
- (5) احسب pH لمحلول الامونيا (قاعدة ضعيفة) (NH<sub>3</sub>) 5M اذا علمت ان 4.745=PK<sub>b</sub>
- (1) - 4.745
  - (2) + 11.977
  - (3) - 6.884
  - (4) - 10.91
- (6) احسب pH لمحلول الهيپوكلوريد (HClO<sub>4</sub>) (حامض ضعيف) (0.01M) اذا علمت ان 7.456=PK<sub>a</sub>
- (1) - 3.723
  - (2) - 10.913
  - (3) - 11.9767
  - (4) + 3.372
- (7) يقاوم التغير في الرقم الهيدروجيني عند اضافة حامض او قاعدة قوي
- (1) - End point
  - (2) - Analyte
  - (3) - Equivalent point
  - (4) + Buffer solution
- (8) الحجب الكيميائي يستخدم لغرض
- (1) - صهر العينة
  - (2) - تجفيف العينة
  - (3) - تقدير المكونات
  - (4) + فصل المتداخلات
- (9) عند تحليل الكاتيونات في عينة من الماء يضاف حمض النيتريك بعد الترشيح مباشرة لكي
- (1) - يصبح pH متعادل
  - (2) - لمنع ترسب الانيونات
  - (3) + لمنع ترسب الكاتيونات
  - (4) - صهر الكاتيونات
- (10) التعرف على نسبة الكاتيونات أو اي مكونات في المادة المحللة يعرف





- Analyte - (1)  
Quantitative Analysis + (2)  
Qualitative Analysis - (3)  
sample - (4)
- (11) لتقدير كمية الكاتيونات في عينة من الماء تجمع العينة في  
(1) البولي ايثيلين -  
(2) البيريكس -  
(3) PTFE +  
(4) بلاستيك -
- (12) حرق العينة بتسخينها في أحماض مؤكسدة يسمى  
(1) تجفيف رطب +  
(2) تجفيف جاف -  
(3) صهر العينة -  
(4) ترسيب -
- (13) لتحضير 200 ppm  
(1) المذيب لتر والمذاب 200 ملي جرام +  
(2) المذيب 200 جرام و 1 جرام المذاب -  
(3) المذيب لتر واحد و 200 جرام المذاب -  
(4) المذيب 100 لتر و 100 جرام المذاب -
- (14) الدليل المستخدم معايرة حامض ضعيف مع قاعدة قوية  
(1) الميثيل البرتقالي -  
(2) عامل مختزل -  
(3) عامل مؤكسد -  
(4) الفينوفثالين +
- (15) الدليل المستخدم معايرة حامض قوي مع قاعدة قوية  
(1) الميثيل البرتقالي او الفينوفثالين +  
(2) الميثيل الازرق -  
(3) الميثيل البرتقالي -  
(4) الفينوفثالين -
- (16) محلول محضر من 15 جرام كربونات الصوديوم في 235 جرام ماء تكون %m/m  
(1) 6,38% -  
(2) 0.64% -  
(3) 1% -  
(4) 6% +
- (17) مولارية محلول محضر من اذابة 2 جرام Ca(OH)<sub>2</sub> في لتر محلول (O=16, H=1, Ca=40)  
(1) 0.27 -  
(2) 0.027 +  
(3) 0.054 -  
(4) 1.2 -
- (18) يعرف لوري القاعدة انها المادة  
(1) لها القدرة على منح زوج الكتروني -  
(2) لها القدرة على استقبال البروتونات +  
(3) لها القدرة على منح البروتونات -  
(4) لها القدرة على استقبال زوج الكتروني -
- (19) 0.050 M Ba(OH)<sub>2</sub> pH  
(1) -2 -  
(2) 13 +  
(3) 1 -  
(4) 2 -





- (20) يتفاعل الدليل في طريقة موهر مع
- (1)  الفضة +
  - (2)  الحديد -
  - (3)  الكلوريد -
  - (4)  الكرومات -
- (21) تستخدم طريقة موهر لتقدير أيونات
- (1)  الفضة -
  - (2)  الحديد -
  - (3)  الكلوريد +
  - (4)  الكرومات -
- (22) تستخدم طريقة فولهارد المباشرة لتقدير
- (1)  الفضة -
  - (2)  الحديد -
  - (3)  الثيوسيانات +
  - (4)  الكرومات -
- (23) الدليل المستخدم في طريقة فولهارد المباشرة لتقدير
- (1)  كرومات الفضة -
  - (2)  الحديد الثلاثي +
  - (3)  الحديد الثنائي -
- (24) المركب الكيميائي الموضوع تحت التحليل
- (1)  Analyte +
  - (2)  Quantitative Anaysis -
  - (3)  Qualitative Anaysis -
  - (4)  sample -
- (25) يكون pH محلول محضر من M 0.05 حامض الاسيتيك و 0.1M أسيتات الصوديوم ( $ka=0.0000185$ )
- (1)  4.76 -
  - (2)  5.03 +
  - (3)  1.8 -
  - (4)  8.1 -

