قائمة الاسئلة

الكيمياء التحليلية - ()- المستوى الثالث -قسم الأراضي والمياه والبيئة - عام - كلية الزراعة والاغذية والبيئة - الفترة - درجة الامتحان (50)

ا.م.د/احمد علي الطوقي

1) التحليل الذي يهتم بتشخيص او الكشف عن المواد او المركبات او العناصر الداخلة في تركيب المادة او خليط من المواد ولا يهتم بكمية هذه المواد هو
1) - التحليل الكمي
2) + التحليل الوصفي
3) - التحليل الحجمي

2) عدد مولات المذاب في لتر من المحلول تعبر عن تركيز المحلول ب
1) - العيارية
2) + المولارية
3) - المولالية

3) المحلول الذي يتم الحصول عليه عن طريق عملية المعايرة هو
1) - المحلول القياسي الاولي
2) + المحلول القياسي الثانوي
3) - المحلول القياسي النقي

4) النقطة التي يحدث عندها التغير في صفات المحلول وإيقاف عملية التسحيح هي
1) + نقطة نهاية التفاعل
2) - نقطة التكافؤ
3) - الاجابات صحيحة

5) المعايرة التي يتحد فيها الكاشف مع المادة المعايرة ليتكون راسب شحيح الذوبان هي من نوع
1) - معايرات التعادل
2) + معايرات الترسيب
3) - معايرات الاكسطة والاختزال

6) الوزن المكافئ لحامض الكبريتيك هو (اذا علمت ان 16=O, 1=H,32=S)
1) - 96غم /مول
2) + 49غم/مول
3) - 98غم /مول

7) الدليل الذي يتكون من مادة واحدة يتغير لونها في مجال محدد من الرقم الهيدروجيني هو
1) + الدليل البسيط
2) - الدليل المستور
3) - الدليل العام

8) الدليل الذي يعطي لون احمر في وسط حامضي
1) + الميثيل الأصفر
2) - الفينول الأحمر
3) - كريسول احمر

9) الوزن الجزئي لنترات الكالسيوم هو (اذا علمت 16=O, 14=N, 40=Ca)
1) + 164غم /مول
2) - 70غم / مول
3) - 82غم/مول

10) العامل الوزني للنتروجين في مركب نترات الكالسيوم
1) + 0.17
2) - 0.12
3) - 0.46

11) نسبة النتروجين في مركب نترات الكالسيوم
1) + 17%
2) - 12%
3) - 46%

12) الوزن الجزيئي لمركب هيدروكسيد الصوديوم هو (اذا علمت Na=23, O=16, H=1)
1) 40 +
2) 80 -
3) 20 -

13) العامل الوزني للصوديوم في مركب هيدروكيد الصوديوم هو
1) 0.28 -
2) 0.58 +
3) 0.116 -

14) كم ملي من حامض الفوسفوريك الذي تركيزه 85% لتحضير محلول محفف منه تزكيزه 10% وحجمه لتر
1) 117.6 مل +
2) 50مل -
3) 100مل -

15) التركيب الكيميائي لمركب كاربونات المغنسيوم
1) Mg2 CO3 -
2) Mg2 CO2 -
3) Mg CO3 +

16) التركيب الكيميائي لمركب نترات الصوديوم
1) Na2 NO -
2) NaNO4 -
3) Na NO3 +

17) التركيز المولاري لـ g4 من NaOH مذاب في 500mL من الماء المقطر هو
1) 2.0 مولار +
2) 2مولار -
3) 3مولار -

18) من الشروط الواجب توافرها في المحاليل القياسية
1) يجب ان تكون ذات نقاوة عالية وان لا تتفاعل او تمتص مكونات الهواء او الرطوبة ولا تكون سامه -
2) يجب ان تكون ذات نقاوة عالية وان لا تتفاعل او تمتص مكونات الهواء (CO2,O2) والضوءولا تكون سامه -
3) يجب ان تكون ذات نقاوة عالية وان لا تتفاعل او تمتص مكونات الهواء (CO2,O2) والضوءولا تكون سامه ورخيصة الثمن +

19) التركيب الكيميائي لمركب كبريتات المغنسيوم
1) MgSO4 +
2) MgSO3 -
3) Mg2 SO4 -

20) عدد مولات كاربونات الصوديوم الموجوده في 212جم من هذا المركب هي
1) 1مول -
2) 2مول +
3) 5.0 مول -

21) التركيب الكيميائي لمركب نترات الامونيوم هو
1) NH3NO4 -
2) NH4NO2 -
3) NH4NO3 +

22) نسبة النتروجين في مركب نترات الامونيوم هي اذا علمت (N=14, O=16, H=1)
1) 17.50% -
2) 30% -
3) 35% +

23) لتحضير محلول كاربونات الصوديوم عياريته 2 عياري وحجمه 1لتر كان وزن كاربونات الصوديوم المستخدم هو اذا علمت (Na=23 , C=12 ,O=16)
1) 166غم -
2) 83غم -
3) 106 غم +

24) استخدم محلول مركز تركيزه 50% من حامض الهيدروكلوريك لتحضير محلول محفف تركيزه 5% وحجمه 500مل كان حجم المحلول المزكز المستخدم هو
1) - 20مل
2) - 5مل
3) + 50مل

25) الوزن الجزيئي لمركب كاربونات الماغنسيوم تساوي (اذا علمت انMg=24 ,C=12 ,O=16)
1) - 120جرام /مول
2) + 84 جرام /مول
3) - 85 جرام /مول

26) الوزن الجزيئي لمركب Zn2P2o7 هو اذا علمت (Zn=60 ,P=30 , O=16)
1) + 292جم /مول
2) - 306جم،مزل
3) - 612جم،مول

27) العامل الوزني لمركب Zn2P2o7 هو
1) - 0.22
2) + 0.41
3) - 0.34

28) النسبة المئوية للزنك في مركب Zn2P2o7 I هي
1) + 41%
2) - 22%
3) - 34%

29) الوزن الجزيئي لمركب أكسيد الحديد Fe2O3 هو (اذا علمت ان Fe=52 ,O=16)
1) + 152جم/مول
2) - 320جم /مول
3) - 80جم/مول

30) العامل الوزني لمركب Fe2O3 هو
1) - 0.4
2) + 0.68
3) - 0.5

31) النسبة المئوية لحديد في مركب Fe2O3
1) - 40%
2) + 68%
3) - 50%

32) الوزن الجزيئي لكبريتات البوتاسيوم هو (اذا علمت ان K=39 ,S=32,O=16)
1) + 174غم/مول
2) - 135غم/مول
3) - 270عم/مول

33) نسبة البوتاسيوم في مركب كبريتات البوتاسيوم
1) + 44.80%
2) - 22.40%
3) - 88.20%