

4. 保存水样选择（塑料瓶）盛装为宜
5. 属于均匀固体样品的是（b）试样。
- (A) 煤炭 (B) 金属 (C) 土壤 (D) 矿石
6. 为了不使滤纸或微孔玻璃开始就被沉淀堵塞,采用(倾泻法)过滤
7. 在分析化学实验室常用的去离子水中,加入1-2滴甲基橙指示剂,则应呈现(黄色)
8. 下列物质中,不能用做干燥剂的是(c)
- (A) 无水  $\text{CaCl}_2$  (B)  $\text{P}_2\text{O}_5$  (C) 水银 (D) 金属钠
9. 欲配制  $\text{PH}=10$  的溶液选用的物质组成是(c)
- (A)  $\text{NH}_3\text{-NaAC}$  (B)  $\text{HAc-NaAC}$  (C)  $\text{NH}_3\text{-NH}_4\text{Cl}$  (D)  $\text{HAc-NH}_3$
10. 重量分析用于分析(常量)组分的含量。
11. 用 EDTA 滴定  $\text{Bi}^{3+}$  时,要消除  $\text{Fe}^{3+}$  的干扰宜采用(加抗坏血酸)。
12. 用  $\text{KMnO}_4$  法测定双氧水中过氧化氢含量时,用( $\text{H}_2\text{SO}_4$ )来控制酸度。
13. 废水中铁的测定采用邻二氮菲分光光度法,本法中必须很准确(用刻度吸量管)加入的试剂是(b)。
- A 盐酸羟胺溶液 B 邻二氮菲溶液 C  $\text{HAc-NaAc}$  缓冲溶液 D  $\text{NaOH}$  溶液
14. 使用氟离子选择电极,采用标准加入法测定牙膏中氟含量时,须加入离子强度调节剂,其目的是使试液与标准溶液(离子强度)一致。
15. 有色溶液的摩尔吸光系数越大,测定时(灵敏度)越高。
16. 宜用棕色滴定管盛装的标准溶液是(a)
- (A)  $\text{KMnO}_4$  (B)  $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$  (C)  $\text{NaOH}$  (D)  $\text{NaCl}$
17. 测定醇类混合物中乙醇含量时,是用(氢火焰离子检测器)检测器。
18. 下面布氏漏斗与抽滤瓶的使用错误的是(d)
- (A) 布氏漏斗用后宜洗净 (B) 抽滤装置不宜加热
- (C) 抽滤前应用同一溶剂润湿滤纸 (D) 抽滤完宜先关掉抽气管
19. 在色谱分析中,要使两组分完全分离,分离度不低于(1.5)。
20. 在  $\text{Ca}^{2+}$ 、 $\text{Mg}^{2+}$  混合液,用 EDTA 法测定  $\text{Ca}^{2+}$ ,要消除  $\text{Mg}^{2+}$  的干扰,宜用(沉淀掩蔽法)
21. EDTA 与金属离子配位的主要特点有(b)
- (A) 因生成的配合物稳定性很高,故 EDTA 配位能力与溶液酸度无关
- (B) 生成的配合物大都易溶于水
- (C) 无论金属离子有无颜色,均生成无色配合物
- (D) 能与所有的金属离子形成稳定的配合物

23. 已知  $M_{ZnO} = 81.38 \text{ g/mol}$ ，用它来标定  $0.02 \text{ mol/L}$  的 EDTA 溶液，宜称取  $ZnO$  为 ( a )
- (A) 0.4g (B) 0.04g (C) 4 g (D) 1 g
24. 碘量法滴定的酸度条件为 (弱酸 )
25. 莫尔法测  $Cl^-$ ，终点时溶液的颜色为 (砖红 ) 色
27. 在滴定分析中，一般要求滴定误差是 ( $\leq 0.1\%$  )
28. 气体进行吸收作用的部件是 ( d )
- (A) 量气管 (B) 水准瓶 (C) 爆炸瓶 (D) 吸收瓶
29. 粘合剂的通用检验指标不包括 ( c )
- (A) 粘合剂粘度 (B) 密度 (C) 水分 (D) 不挥发物
30. 下面有关称量分析法的叙述错误的是 ( a )
- (A) 操作简单适用二常量组分和微量组分的测定
- (B) 称量分析法不需要基准物质作比较
- (C) 称量分析法一般准确度较高
- (D) 称量分析是定量分析方法之一
31. 有利于减少吸附和吸留的杂质，使晶形沉淀更纯净的选项是 ( b )
- (A) 沉淀时温度应稍高 (B) 沉淀完全后进行一定时间的陈化
- (C) 沉淀时加入适量电解质 (D) 沉淀时在较浓的溶液中进行
32. 对化妆安全性的评价，主要有 (d )
- (A) 毒性试验 (B) 刺激性试验 (C) 有效性试验 (D) A 和 B
33. 对洗发液的合格性检验包括多个方面，下列哪一项不属于感官检验项目 ( a )
- (A) 粘度 (B) 外观 (C) 色泽 (D) 香型
34. 下列物质中，不属于化妆品毒性限量物的是 ( d )
- (A) Pb (B) As (C) Hg (D) Cu
35. 分光光度法中，摩尔吸光系数与 (溶质的性质 ) 有关
36. 符合比耳定律的有色溶液稀释时，其最大吸收峰的波长 (不移动，但峰高值增大)。
37. 玻璃电极在使用前一定要在水中浸泡 24h 以上，其目的是 (活化电极 ) 39. 从野鸡肉的萃取液中分析痕量的含氯农药，应选择 (电子捕获检测器 )
40. 下列化妆品检验项目中，属于润肤乳液感官检验指标的是 ( a )
- (A) 色泽 (B) 耐热 (C) 膏体 (D) pH 值
41. 在液相色谱中，为了改变柱子的选择性，可以进行 (改变流动相或固定相种类 ) 的操作
42. 在  $25^\circ\text{C}$  时，标准溶液与待测溶液的 PH 值变化一个单位，电池电动势的变化为 ( $0.059 \text{ V}$  )。

43 化妆品对所含有的有毒物质有一定的限量，有毒物砷的限量是(10 μ g/g )

44. 蒸馏或回流易燃低沸点液体时操作错误的是( d )

(A)在烧瓶内加数粒沸石防止液体暴沸 (B)加热速度宜慢不宜快

(C)烧瓶内液体不宜超过 1/2 体积 (D)用明火直接加热烧瓶

45. 存有精密仪器的场所发生火灾宜选用(二氧化碳灭火器 )灭火

46. 合成洗衣粉表面活性剂能溶于乙醇，一般表面活性剂含量表达为( d )。

(A)  $100-W_2-W_3$  (B)  $100-W_1-W_2$  (C)  $100-W_1-W_3$  (D)  $100-W_1-W_2-W_3$

说明： $W_1$ 是水分及挥发物质质量分数 %

$W_2$ 是乙醇不溶物质质量分数 %

$W_3$ 是乙醇可溶物中氯化物的质量分数 %

47. 实验室常用的铬酸洗液组成是( $K_2Cr_2O_7$ +浓  $H_2SO_4$  )

48. 下列氧化物有剧毒的是( a ) .

(A)  $As_2O_3$  (B)  $Al_2O_3$  (C)  $SiO_2$  (D)  $ZnO$

49. 常用酸中毒及急救不妥的是(a )

(A) 口腔被酸灼伤可用  $NaOH$  溶液含漱

(B) 误食盐酸可用 2% 小苏打溶液洗胃

(C) 溅到皮肤上立即用大量水或 2%  $NaHCO_3$  溶液冲洗

(D)  $HF$  酸溅到皮肤上,立即用大量水冲洗,再用 5% 小苏打水洗,再涂甘油—氧化镁糊

50. 下列不属于我国化妆品标签上必须标注内容的是(d )

(A) 产地 (B) 内装物量 (C) 生产日期 (D) 英文产品名称

相同尝试的  $AgI$ 、 $AgCl$ , 其溶度积分别为  $9.3 \times 10^{-17}$ 、 $1.8 \times 10^{-10}$ , 则先沉淀的是  $AgI$ 。

1. 萃取是一种简单、快速，应用范围较小的分析方法。
2. 被蒸馏液杂质含量很少时，不应蒸干。
3. 溶液和固体都能作为气体的吸收剂。
4. 电解质溶液的电导率随温度的降低而降低。