

## 化验员基础知识题库汇编

### 一、填空题

1、仪器洗涤是否符合要求对化验工作的（准确度）、（精密度）均有影响。玻璃仪器洗净的标准是（仪器倒置时，水流出后不挂水珠）。

2、比色皿是光度分析最常用的仪器，要注意保护好（透光面），拿取时手指应捏住（毛玻璃面），不要接触透光面。光度测定前可用柔软的（棉织物或纸）吸去光窗面的液珠，将擦镜纸折叠为（四层）轻轻擦拭至透亮。

3、玻璃仪器的干燥有（晾干）、（烘干）、（吹干）。玻璃仪器烘干的温度（105~120）℃，时长（1h）左右。

4、精度要求高的电子天平理想的放置条件室温（20±2℃），相对湿度（45-60℃）。电子天平在安装后，称量之前必不可少的一个环节是（校准）

5、称量误差分为（系统误差）、（偶然误差）、（过失误差）。系统误差存在于以下三个方面：（方法误差）、（仪器和试剂误差）、（主观误差）。

6、物质的一般分析步骤，通常包括（采样）、（称样）、（试样分解）、（分析方法的选择）、（干扰杂质的分离）、（分析测定）、（结果计算）等几个环节。

7、采样误差常常大于（分析误差），样品采集后应及时化验，保存时间（愈短）分析时间愈可靠。

8、制备试样一般可分为（破碎）、（过筛）、（混匀）、（缩分）四个步骤。

9、常用的试样分解方法大致可分为溶解、（熔融）两种，溶解根据使用溶剂不同可分为（酸溶法）、（碱溶法）。

10、微波是一种高频率的电磁波，具有（反射）、（穿透）、（吸收）三种特性。

11、重量分析的基本操作包括（溶解）、（沉淀）、（过滤）、（洗涤）、（干燥）和（灼烧）等步骤。

12、滤纸分为（定性滤纸）和（定量滤纸），重量分析中常用（定量滤纸）进行过滤。

13、在滴定分析中，要用到三种能准确测量溶液体积的仪器，即（滴定管）、（移液管）、（容量瓶）。

14、滴定时应使滴定管尖嘴部分插入锥形瓶口（或烧杯口）下的（1~2）cm 处，滴定速度不能太快，以每秒（3~4）滴为宜，切不可成液柱流下。

15、由于水溶液的（附着力）和（内聚力）的作用，滴定管液面呈（弯月）形。在滴定管读

数时，应用（拇指）和（食指）拿住滴定管的上端（无刻度处），使管身保持（垂直）后读数。

16、移液管在三角瓶内流完后管尖端接触瓶内壁约（15）s后，再将移液管移出三角瓶。

17、容量瓶定容加蒸馏水稀释到（3/4）体积时，将容量瓶平摇几次，做初步混匀。容量瓶摇匀的方法是将容量瓶倒转并震荡，再倒过来，使气泡上升至顶，如此反复（10~15）次即可混匀。

18、源水中的杂质一般可分为（电解质）、（有机物）、（颗粒物）、（微生物）、（溶解气体），化验室用三级水 pH 指标（5.0~7.5），电导率不大于（0.50mS/m）。

19、在常温下，在 100g 溶剂中能溶解（10g）以上的物质称为易溶物质，溶解度（1~10g）的称为可溶物质，在（1g）以下的称为难溶物质。

20、我国化学试剂规格按纯度和使用要求分为（高纯）、（光谱纯）、（分光纯）、（基准）、（优级纯）、（分析纯）、（化学纯）七种。基准试剂的主成分含量一般在（99.95%~100.05%），高纯和光谱纯的纯度是（99.99%）。

21、为保证试剂不受沾污，应当用清洁的（牛角勺）从试剂中取出试剂，绝对不可以用（手）直接抓取，如果试剂结块，可用洁净的（玻璃棒）将其捣碎后称量。

22、液体试剂可用干净的（量筒）倒取，不要用吸管伸入原瓶中吸取药品，取出的药品不可倒回去。

23、（已知准确）浓度的溶液叫做标准溶液，标准溶液浓度的准确度直接影响（分析结果）准确度。

24、滴定分析用标准溶液在常温（15~25℃）下，保存时间一般不得超过（2）个月。碘量法反应时，溶液的温度一般在（15~20℃）之间进行。

25、标准溶液配制有（直接配制法）和标定法，标定法分为（直接标定）和（间接标定）。

26、分析实验室所用溶液应用（纯水）配制，容器应用纯水洗（三）次以上。

27、每瓶试剂溶液必须有（名称）、（规格）、（浓度）、（配制日期）。

28、配制（硫酸）、（磷酸）、（硝酸）、（盐酸）等酸性溶液时，都应把（酸）倒入（水）中。

29、准确度是指（测量值）和（真实值）之间符合的程度，准确度的高低以（误差）的大小来衡量。精密度是指在相同条件下，（n 次重复测定结果）彼此相符合的程度，精密度的大小用（偏差）表示。

30、“0”在有效数字中有两种意义，一种是（作为数字的定位），另一种是（有效数字）。

31、分析化学主要包括（定性分析）和（定量分析）两个部分，根据测定对象的不同分析方法分为（无机分析）和（有机分析），根据试样用量不同分析方法分为（常量分析）、（半微量分

析)、(微量分析)和(超微量分析),化学分析根据测定原理和使用的仪器不同,分析方法分为(化学分析)、(仪器分析),按生产要求不同,分析方法分为(例行分析)和(仲裁分析)

32、滴定分析法一般分为(酸碱滴定)、(配位滴定)、(氧化还原滴定)、(沉淀滴定)四类。

33、缓冲溶液是一种能对溶液的(酸度)起稳定作用的溶液。

34、酚酞乙醇溶液的变色范围 pH(8.0~9.6),溴甲酚绿乙醇溶液的变色范围 pH(3.8~5.4),甲基红乙醇溶液的变色范围 pH (4.4~6.2),甲基橙水溶液的变色范围 pH (3.1~4.4)。

35、变色硅胶干燥时为(蓝)色,受潮后变为(粉红色),变色硅胶可以在(120)℃烘干后反复使用,直至破碎不能用为止。

36、酸式滴定管适用于装(中)性和(酸)性溶液,不适宜装(碱)性溶液,因为(玻璃活塞易被碱腐蚀)。

37、我国现行化学试剂的等级通常用 GR、AR 和 CP 表示,它们分别代表(优级纯)、(分析纯)和(化学纯)纯度的试剂。

38、硝酸属于(见光易分解)试剂,应储存于(暗处)或在棕色试剂瓶中保存。

39、移取盐酸样品时,由于盐酸具有(易挥发)性和(刺激性气味),所以必须在(通风橱)内进行操作。

40、如果在取样及做样过程中,不小心被酸碱灼伤,应立即(用大量清水冲洗/15 分钟以上);如果被酸灼伤,可再用(2%碳酸氢钠)清洗,然后再用(清水)冲洗,如果被碱灼伤,可再用(2%硼酸)清洗,然后再用(清水)冲洗。

41、危险化学品分为(易燃易爆)化学品、(有毒)化学品、(腐蚀性)化学品三类。

42、用水稀释硫酸时,必须在(耐热耐酸)的容器中进行,必须将(浓硫酸)慢慢倒入(水)中,并不断(搅拌),以防酸液溅出。

43、溶解强碱性药剂时,必须在(耐碱耐热)的容器中进行,并不断进行(搅拌)至完全溶解,并要注意(冷却)。

44、化学试剂应有(专人)保管,要(分类)存放化学试剂仓库,固体试剂应盛放在(具塞的广口瓶)内,液体试剂应盛放在(具塞的细口瓶)内,碱性溶液应盛放在(带橡皮塞)的细口瓶内,因为用玻璃瓶塞容易造成瓶塞与瓶口的粘连。

45、化工从业人员在作业过程中,应当严格遵守本单位的安全生产规章制度和操作规程,服从管理,正确佩戴和使用(劳动防护用品)。

46、我国《安全生产法》是(2014 年 12 月 1 日)开始实施的。我国安全生产的方针是(安全第一)、(预防为主)、(综合治理)。我国消防工作的方针是(预防为主)、(防消



- A、吨 B、公斤 C、千克 D、压强
4. 实验室安全守则中规定，严格任何（ B ）入口或接触伤口，不能用（ ）代替餐具。
- A、食品，烧杯 B、药品，玻璃仪器 C、药品，烧杯 D、食品，玻璃仪器
5. 下面做法错误的是（ C ）。
- A、不用手直接取拿任何试剂 B、手上污染过试剂，用肥皂和清水洗涤
- C、边吃泡泡糖边观察实验的进行 D、稀释浓硫酸时，将浓硫酸缓慢加入水中
6. 下面说法不正确的是（ B ）。
- A、高温电炉不用时应切断电源、关好炉门
- B、高温电炉不用只要切断电源即可
- C、温度控制器接线柱与热电偶要按正、负极连接
- D、为了操作安全高温电炉前可铺一块厚胶皮
7. 你认为下列实验操作中，正确的是（ C ）
- A、称量时，砝码放在天平的左盘 B、为节约药品，把用剩的药品放回原瓶
- C、酒精灯的火焰用灯帽盖灭 D、把鼻孔凑到集气瓶口去闻气体的味道
8. 下列操作中正确的有（ A ）。
- A、视线与弯液面的下部实线相切进行滴定管读数
- B、天平的重心调节螺丝要经常调整
- C、在 105-110℃ 的温度下测定石膏水份
- D、将水倒入硫酸中对浓硫酸进行稀释
9. 稀释浓硫酸时，是将浓硫酸注入水中，而不是将水注入浓硫酸中，其原因是（ D ）。
- A. 浓硫酸的量小，水的量大 B. 浓硫酸容易溶在水中
- C. 浓硫酸是油状的粘稠液体 D. 因放出大量热，使水沸腾，使硫酸液滴飞溅
10. 对于浓硫酸的稀释操作，现提出如下注意事项：①边稀释，边搅动溶液；②将水沿器壁加入到浓硫酸中；③稀释操作要缓慢进行；④可在量筒中，也可在烧杯中稀释，其中不正确的（ B ）
- A、①和③ B、②和④ C、①、②和④ D、①、②和③
11. 使用浓盐酸、浓硝酸，必须在（ D ）中进行。
- A、大容器 B、玻璃器皿 C、塑料容器 D、通风橱
12. 用过的极易挥发的有机溶剂，应（ C ）
- A、倒入密封的下水道 B、用水稀释后保存
- C、倒入回收瓶中 D、放在通风橱内保存

13. 员工使用硫酸、液碱等腐蚀性物品时应戴（ C ）。
- A、布手套      B、胶手套、布手套均可      C、胶手套      D、以上都不行
14. 由化学物品引起的火灾，能用水灭火的物质是（ D ）。
- A、金属钠      B、五氧化二磷      C、过氧化物      D、三氧化二铝
15. 若火灾现场空间狭窄且通风不良不宜选用（ A ）灭火器灭火。
- A、四氯化碳      B、泡沫      C、干粉      D、1211
16. 下列物质不能再烘干的是（ A ）。
- A、硼砂      B、碳酸钠      C、重铬酸钾      D、邻苯二甲酸氢钾
9. 氧气和乙炔气瓶的工作间距不应少于（ C ）。
- A、1 米      B、3 米      C、5 米      D、10 米
16. 检查气路或钢瓶漏气用（ A ）
- A、肥皂水      B、蒸馏水      C、嗅觉      D、明火
17. 在实验室中，皮肤溅上浓碱时，用大量水冲洗后，应再用（ B ）溶液处理。
- A、5%的小苏打溶液      B、5%的硼酸溶液
- C、2%的硝酸溶液      D、1：5000 的高锰酸钾溶液
18. 通常用（ B ）来进行溶液中物质的萃取。
- A、离子交换柱      B、分液漏斗      C、滴定管      D、柱中色谱
19. 在容量瓶上无需有标记的是（ C ）
- A、标线      B、温度      C、浓度      D、容量
20. 无分度吸管是指（ A ）。
- A、移液管      B、吸量管      C、容量瓶      D、滴定管
21. 下列选项中可用于加热的玻璃仪器是（ C ）。
- A、量筒      B、试剂瓶      C、锥形瓶      D、滴定管
22. 能准确量取一定液体体积的仪器是（ C ）。
- A、试剂瓶      B、刻度烧杯      C、移液管      D、量筒
23. 玻璃电极在使用前一定要在水中浸泡 24h 以上，其目的是（ B ）。
- A、清洗电极      B、活化电极      C、校正电极      D、除去玷污的杂质
24. 分析纯化学试剂标签颜色为（ C ）
- A、绿色      B、棕色      C、红色      D、蓝色
25. 直接法配制标准溶液必须使用（ A ）。

- A、基准试剂      B、化学纯试剂      C、分析纯试剂      D、优级纯试剂.
26. 国家标准规定化学试剂的密度是指在 ( C ) 时单位体积物质的质量。  
A、30°C      B、25°C      C、20°C      D、15°C
27. 用于配制标准溶液的试剂的水最低要求为 ( C )  
A、一级水      B、二级水      C、三级水      D、四级水。
28. 下列溶液中需要避光保存的是 ( B )  
A、氢氧化钾      B、碘化钾      C、氯化钾      D、碘酸钾。
30. 下列物质中，能用氢氧化钠标准溶液直接滴定的是 ( D )  
A、苯酚      B、氯化氨      C、醋酸钠      D、草酸
31. 下列氧化物有剧毒的是 ( B )  
A、 $Al_2O_3$       B、 $As_2O_3$       C、 $SiO_2$       D、ZnO
32. 能发生复分解反应的两种物质是 ( A )  
A、NaCl 与  $AgNO_3$       B、 $FeSO_4$  与 Cu  
C、NaCl 与  $KNO_3$       D、NaCl 与 HCl
33. 配制 HCl 标准溶液宜取的试剂规格是 ( A )。  
A、HCl (AR)      B、HCl (GR)      C、HCl (LR)      D、HCl (CP)
34. 分析用水的质量要求中，不用进行检验的指标是 ( B )。  
A、阳离子      B、密度      C、电导率      D、pH 值
35. 通常可通过测定蒸馏水的 ( C ) 来检测其纯度。  
A、吸光度      B、颜色      C、电导率      D、酸度
36. 不能用无色试剂瓶来贮存配好的标准溶液的是 ( D )。  
A、 $H_2SO_4$       B、NaOH      C、 $Na_2CO_3$       D、 $AgNO_3$
37. 下列药品需要用专柜由专人负责贮存的是 ( B )。  
A、KOH      B、KCN      C、 $KMnO_4$       D、浓  $H_2SO_4$
38. EDTA 的化学名称是 ( A )。  
A、乙二胺四乙酸      B、乙二胺四乙酸二钠  
C、二水合乙二胺四乙酸二钠      D、乙二胺四乙酸铁钠
39. 化验室常用的化学试剂一般分为三级，其中优级纯瓶签颜色是 ( C ) 色。  
A、红色      B、蓝色      C、绿色      D、黄色
40. 我国化工部标准中规定，基准试剂颜色标记为 ( D )。

A、红色 B、中蓝色 C、玫红色 D、深绿色

41. 在分析实验室的去离子水中加入 1-2 滴酚酞指示剂, 则水的颜色为 ( C )。

A、蓝色 B、红色 C、无色 D、黄色

42. 常用的混合试剂逆王水的配制方法是 ( C )。

A、3 份 HCl+1 份 HNO<sub>3</sub> B、3 份 H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> +1 份 HNO<sub>3</sub> C、3 份 HNO<sub>3</sub> +1 份 HCl

43. 标定 I<sub>2</sub> 标准溶液的基准物是 ( A )。

A、As<sub>2</sub>O<sub>3</sub> B、K<sub>2</sub>Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub> C、Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> D、H<sub>2</sub>C<sub>2</sub>O<sub>4</sub>

44. 分析化学中常用的法定计量单位符号 Mr, 其代表意义为 ( C )。

A、质量 B、摩尔质量 C、相对分子质量 D、相对原子量

45. 用无水碳酸钠标定盐酸溶液时, 应该选用 ( C ) 物质的碳酸钠。

A、分析纯 B、化学纯 C、基准 D、实验

46. 标定 HCl 溶液, 使用的基准物是 ( A )。

A、Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> B、邻苯二甲酸氢钾 C、Na<sub>2</sub>C<sub>2</sub>O<sub>4</sub> D、NaCl

47. 配制好的盐酸溶液贮存于 ( C ) 中。

A、棕色橡皮塞试剂瓶 B、白色橡皮塞试剂瓶

C、白色磨口塞试剂瓶 C、试剂瓶

48. 制备的标准溶液浓度与规定浓度相对误差不得大于 ( C )。

A、1% B、2% C、5% D、10%

49. 配制一定体积、一定物质的量浓度的溶液, 实验结果产生偏低影响的是 ( C )

A. 容量瓶中原有少量蒸馏水 B. 溶解所用的烧杯未洗涤

C. 定容时仰视观察液面 D. 定容时俯视观察液面

50. 配制一定物质的量浓度的溶液时, 由于操作不慎, 使液面略超过了容量瓶的刻度(标线), 这时应采取的措施是 ( D )。

A、倾出标线以上的液体 B、吸出标线以上的溶液

C、影响不大, 不再处理 D、重新配制

51. 将 12mol/L 的盐酸 ( ρ = 1.19g/cm<sup>3</sup> ) 50mL 稀释成 6mol/L 的盐酸 ( ρ = 1.10g/cm<sup>3</sup> ), 需加水的体积为 ( B )。

A、50mL B、50.5mL C、55mL D、60mL

52. 将 4gNaOH 溶解在 10mL 水中, 稀至 1L 后取出 10mL, 其物质的量浓度是 ( B )

A. 1mol/L B. 0.1mol/L C. 0.01mol/L D. 10mol/L

53. 欲配制 1000mL 0.1mol/L HCl 溶液, 应取 12mol/L 的盐酸 ( $\rho = 1.19\text{g/cm}^3$ ) 体积为 ( B )

A、0.84mL    B、8.4mL    C、1.2mL    D、12mL

55. 微量分析用的离子标准溶液当浓度低于 ( A ) 时应现用现配。

A、0.1mg/mL    B、1.0mg/mL    C、0.01mg/mL    D、1.0mg/L

56. 缓冲溶液是一种能对溶液的 ( A ) 起稳定作用的溶液。

A、酸度    B、碱度    C、性质    D、变化

57. 氢氧化钠测定时用的指示剂 ( B )

A、甲基橙    B、酚酞    C、溴甲酚绿    D、铬酸钾

58. 间接碘量法中加入淀粉指示剂的适宜时间是 ( B )。

A、滴定开始时    B、滴定至近终点时  
C、溶液呈无色时    D、滴定至  $I_2$  的红棕色褪尽

59. 淀粉是一种 ( C ) 指示剂。

A、自身    B、氧化还原型    C、专属    D、金属

60. 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 ( C )。

A、紫色    B、红色    C、黄色    D、无色

61. 碘量法滴定的酸度条件为 ( A )。

A、弱酸    B、强酸    C、弱碱    D、强碱

62. 间接碘量法测定水中  $Cu^{2+}$  含量, 介质的 pH 值应控制在 ( B )。

A、强酸性    B、弱酸性    C、弱碱性    D、强碱性。

63. 有关滴定管的使用错误的是 ( D )。

A、使用前应洗干净, 并检漏    B、滴定前应保证尖嘴部分无气泡  
C、要求较高时, 要进行体积校正    D、为保证标准溶液浓度不变, 使用前可加热烘干

64. 酸式滴定管管尖出口被润滑油酯堵塞, 快速有效的处理方法是 ( A )。

A、热水中浸泡并用力下抖    B、用细铁丝通并用水洗  
C、装满水利用水柱的压力压出    D、用洗耳球对吸

65. 电位滴定与容量滴定的根本区别在于 ( B )。

A、滴定仪器不同    B、指示终点的方法不同  
C、滴定手续不同    D、标准溶液不同

66. 在碘量法中为了减少碘的挥发, 常采用的措施是 ( D )。

A、使用容量瓶    B、适当加热增加碘的溶解度, 减少挥发

- C、溶液酸度控制在 PH 大于 8      D、加入过量的碘化钾和使用碘量瓶
67. 配位滴定法是利用形成 ( C ) 的反应为基础的滴定分析方法。
- A、酸性物质      B、络合物      C、配合物      D、基准物
68. 一束 ( B ) 通过有色溶液时, 溶液的吸光度与溶液浓度和液层厚度的乘积成正比。
- A、平行可见光      B、平行单色光      C、白光      D、紫外
69. 分光光度法的吸光度与 ( B ) 无关。
- A、入射光的波长      B、液层的高度      C、液层的厚度      D、溶液的浓度
70. 分光光度法中, 吸光系数与 ( C ) 有关。
- A、光的强度      B、溶液的浓度      C、入射光的波长      D、液层的厚度
71. 分光光度法中, 摩尔吸光系数 ( D ) 有关。
- A、液层的厚度      B、光的强度      C、溶液的浓度      D、溶质的性质
72. 在分光光度法中, 应用光的吸收定律进行定量分析, 应采用的入射光为 ( A )。
- A、单色光      B、可见光      C、紫外光      D、复合光
73. 邻菲罗啉分光光度计法测定样品中铁含量时, 加入抗坏血酸的目的是 ( C )。
- A、调节酸度      B、掩蔽杂质离子      C、将  $Fe^{3+}$  还原为  $Fe^{2+}$       D、将  $Fe^{2+}$  还原为  $Fe^{3+}$
74. 可用下述那种方法减少滴定过程中的偶然误差 ( D )。
- A、进行对照试验      B、进行空白试验      C、进行仪器校准      D、进行分析结果校正
75. 在滴定分析法测定中出现的下列情况, 哪种导致系统误差 ( B )。
- A、滴定时有液溅出      B、砝码未经校正      C、滴定管读数读错      D、试样未经混匀
76. 在不加样品的情况下, 用测定样品同样的方法、步骤, 对空白样品进行定量分析, 称之为 ( B )
- A、对照试验      B、空白试验      C、平行试验      D、预试验
77. 测量结果与被测量真值之间的一致程度, 称为 ( C )
- A、重复性      B、再现性      C、准确性      D、精密性
78. 在电导分析中使用纯度较高的蒸馏水是为消除 ( D ) 对测定的影响。
- A、电极极化      B、电容      C、温度      D、杂质
79. 操作中, 温度的变化属于 ( D )。
- A、系统误差      B、方法误差      C、操作误差      D、偶然误差
80. 称量时, 天平零点稍有变动, 所引起的误差属 ( C )。
- A、系统误差      B、相对误差      C、随机误差      D、过失误差

81. 试剂误差属于 ( B )。
- A、偶然误差    B、系统误差    C、方法误差    D、仪器误差
82. 滴定分析中, 若怀疑试剂在放置中失效可通过何种方法检验 ( B )。
- A、仪器校正    B、对照分析    C、空白试验    D、无合适方法
83. 在下列方法中可以减少分析中偶然误差的是 ( A )。
- A、增加平行试验测定的次数    B、进行对照实验  
C、进行空白试验    D、进行仪器的校正
84. 精密度的好坏由 ( C ) 决定。
- A、绝对偏差    B、偶然误差    C、相对偏差    D、系统误差
85. 在滴定分析测定中, 属偶然误差的是 ( D )。
- A、试样未经充分混匀    B、滴定时有液滴溅出  
C、砝码生锈    D、滴定管最后一位估计不准确
86. 比较两组测定结果的精密度 ( B )。
- 甲组: 0.19%, 0.19%, 0.20%, 0.21%, 0.21%  
乙组: 0.18%, 0.20%, 0.20%, 0.21%, 0.22%
- A、甲、乙两组相同    B、甲组比乙组高    C、乙组比甲组高    D、无法判别
87. 不能提高分析结果准确度的方法有 ( C )。
- A、对照试验    B、空白试验    C、一次测定    D、测量仪器校正
88. 在同样条件下, 用标样代替试样进行的平行测定叫做 ( B )。
- A、空白试验    B、对照试验    C、回收试验    D、校正试验
89. 有效数字, 就是实际能 ( B ) 就叫有效数字。
- A、预约的数字    B、测得的数字    C、记录的数字
90. 分析工作中实际能够测量到的数字称为 ( D )。
- A、精密数字    B、准确数字    C、可靠数字    D、有效数字
91. pH=5.26 中的有效数字是 ( B ) 位。
- A、0    B、2    C、3    D、4
92. 下列四个数据中修约为四位有效数字后为 0.5624 的是 ( A )。
- A、0.56235    B、0.562349    C、0.056245    D、0.562451
93. 用 15mL 的移液管移出的溶液体积应记为 ( C )
- A、15mL    B、15.0mL    C、15.00mL    D、15.000mL



105. 扑灭油类火灾时，不可用的试剂是（ C ）。

A、泡沫      B、干粉      C、水      D、二氧化碳

106. 关于扑救特殊化学品火灾时，下面的说法正确的是（ D ）

A、液化气体火灾是，先扑灭火焰然后采取堵漏措施

B、扑救爆炸物品火灾时用沙土盖压

C、对于遇湿易燃物品的火灾时，使用泡沫灭火器扑灭

D、扑救毒品、腐蚀品火灾时尽量使用低压水流或雾状的水

### 三、判断题

1. 在实验室常用的去离子水中加入 1~2 滴酚酞，则呈现红色。（×）

2. 使用吸管时，决不能用未经洗净的同一吸管插入不同试剂瓶中吸取试剂。（√）

3. 纯水制备的方法只有蒸馏法和离子交换法。（×）

4. 滴定管、容量瓶、移液在使用之前都需要用试剂溶液进行润洗。（×）

5. 移液管移取溶液经过转移后，残留于移液管管尖处的溶液应该用洗耳球吹入容器中。（×）

6. 国标规定，一般滴定分析用标准溶液在常温（15~25℃）下使用两个月后，必须重新标定浓度。（√）

7. 分析测定结果的偶然误差可通过适当增加平行测定次数来减免。（√）

8. 将 7.63350 修约为四位有效数字的结果是 7.634。（√）

9. 溶解基准物质时用移液管移取 20~30ml 水加入。（×）

10. 电子天平一定比普通电光天平的精度高。（×）

11. 测量的准确度要求较高时，容量瓶在使用前应进行体积校正。（√）

12. 气管的体积应与碱式滴定管一样予以校正。（√）

13. 易燃液体废液不得倒入下水道。（√）

14. 使用天平时，称量前一定要调零点，使用完毕后不用调零点。（×）

15. 使用容量瓶摇匀溶液的方法右手顶住瓶底边缘，将容量瓶倒转并振荡，在倒转过来，仍使气泡上升到顶，如此反复 2-3 次，即可混匀。（×）

16. 分析测试的任务就是报告样品的测定结果。（×）

17. 纯净水的 pH=7，则可以说 pH 为 7 的溶液就是纯净的水。（×）

18. 拿比色皿时只能拿毛玻璃面，不能拿透光面，擦拭时必须用擦镜纸擦透光面，不能用滤纸擦。（√）

19. 系统误差和偶然误差都可以避免，而过失误差却不可避免。（√）

以上内容仅为本文档的试下载部分，为可阅读页数的一半内容。如要下载或阅读全文，请访问：<https://d.book118.com/538007115112006033>