

练习十六 常用仪器及使用方法

一、选择题

1. C 2. C 3. B 4. B 5. D 6. D 7. A

二、填空题

- 1. 药匙 镊子 胶头滴管
- 2. 干净 洗涤干净 均匀 聚成水珠 成股 试管架上 通风的地方
- 3. 对着自己和他人 预热 1/3
- 4. (1) 铁架台(铁夹) 漏斗 烧杯
 - (2) ①没有用玻璃棒引流
 - ②液面高于滤纸边缘
 - ③漏斗末端没有紧贴烧杯内壁

练习十七 物质的分类与离子共存

一、选择题

- 1. B 2. C 3. D 4. D 5. D 6. A 7. B 8. D
- 二、填空题
- 1. 单一分类法 交叉分类法 树状分类法 溶液 胶体 浊液 丁达尔效应
- 2. 1 2 3 6 4 5
- 3. NaOH \longrightarrow Na $^+$ +OH $^-$

 $CuCl_2 = Cu^{2+} + 2Cl^{-}$

 $NaHSO_4 = Na^+ + H^+ + SO_4^{2-}$

 $K_2SO_4 = 2K^+ + SO_4^{2-}$

 $NH_4NO_3 = NH_4^+ + NO_3^-$

 $H_2CO_3 \longrightarrow H^+ + HCO_3^-$

 $NH_3 \cdot H_2O \longrightarrow NH_4^+ + OH^-$



4. (1) H₂SO₄溶液 (2) 氨水 (3) Na₂CO₃溶液

练习十八 元素周期表

一、选择题

- 1. D 2. D 3. A 4. D 5. C 6. D 7. C
- 二、填空题
- 1. 原子核外电子数 等于 等于 周期 族
- 2. (1) Al
- (2) +2
- (3) $Al_2O_3+6HCl = 2AlCl_3+3H_2O$

- 3. (1) 14.01 (2) 金属元素 Al³+ (3) NaCl

练习十九 化学反应

一、选择题

- 1. C 2. C 3. C 4. A 5. D 6. A 7. D 8. B
- 二、填空题
- 1. (1) 2H₂O₂ ===== 2H₂O+O₂↑
 - (2) $CaCO_3+2HC1 = CaCl_2+CO_2 \uparrow +H_2O$
 - (3) H_2O+CO_2 H_2CO_3 (答案符合题意即可)
 - (4) CO+CuO <u>加热</u> Cu+CO₂
- 2. 4 3 2 3 置换 还原 还原
- 3. 蓝 出现红色固体 蓝 浅绿 Fe+CuSO₄ === FeSO₄+Cu
- 4. (1) C_2H_5OH (2) H_2 (3) $Ca(OH)_2$ (4) HCl



练习二十 原电池和电解池

- 一、选择题
- 1. D 2. D 3. C 4. D 5. D 6. C 7. C
- 二、填空题
- 1. (1) 原电池
 - (2) $CH_3OH + 8OH^- 6e^- = CO_3^{2-} + 6H_2O$
 - (3) $4AgNO_3+2H_2O \xrightarrow{\underline{\text{e}}} 4Ag+O_2 \uparrow +4HNO_3$ 0.28 D BD





这一次、请你全力以赴

名师决胜文 0天魔鬼,集州营

教招魔鬼集训营开营时间: 3月1日

vip住宿教学场地





一生所向,在此一战

四大阶段=18天教综+12天学科









考前特训

咨询热线:400-0081-894



《这样,成就一生