

253 版参考答案

《实训备考》

1. C 2. C 3. C 4. A 5. B 6. B 7. A 8. A
9. B 10. D 11. A 12. D 13. C 14. D 15. D
16. (1) < 二氧化碳 $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{SO}_2 \rightleftharpoons \text{CaSO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$
(2) 白雾 挥发 (3) 除去金属表面的氧化物
17. (1) 固体逐渐溶解, 溶液由无色变成黄色 $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 6\text{HCl} \rightleftharpoons 2\text{FeCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$ (2) H^+
18. 【作出猜想】 CaCl_2 和 HCl
【实验与结论】 ② 不能 酚酞在酸性溶液中也是无色的
③ 碳酸钙 有气泡产生
【拓展与应用】 ① 碳酸钙
② 腐蚀下水道
19. (1) 2.2 (2) 10.6%
20. (1) Na^+ 、 H^+ 、 SO_4^{2-}
(2) 0.8
(3) 9.8%
(4) 5.5%

263 版参考答案

《实训备考》

1. A 2. B 3. A 4. B 5. B 6. A 7. B 8. A
9. C 10. B 11. A 12. C 13. D 14. B 15. B
16. 红 大于7 中 等于7 无 小于7 中和 $\text{HCl} + \text{NaOH} \rightleftharpoons \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$
17. (1) 牙膏和肥皂水
(2) 白醋 白醋呈酸性, 可与碱性物质发生中和反应
18. 【猜想与假设】 $2\text{NaOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightleftharpoons \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$
【设计与实验】 (1) 小敏 酚酞溶液没有变红, 溶液中没有氢氧化钠
(2) $\text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightleftharpoons \text{BaSO}_4 \downarrow + 2\text{HCl}$
(3) 锌
【评价与反思】 (1) 反应物的用量 (2) 生成物中有沉淀或有气体或有水生成
19. (1) 放热 (2) 蓝 (3) NaCl 、 HCl (4) 减小
(5) 反应结束不放热, 同时向四周散热
20. (1) 16% (2) 9.5%