

2017—2018 学年上期期末考试

高中一年级 化学 参考答案

选择题 (16 小题, 每小题 3 分, 共 48 分)

1.B 2.D 3.A 4.C 5.A 6.C 7.C 8.B 9.A 10.B 11.C 12.D 13.C 14.C 15.D
16.C

非选择题 (共 5 小题, 共 52 分)

17. (8 分)

(1) $\text{Na}_2\text{CO}_3 = 2\text{Na}^+ + \text{CO}_3^{2-}$ (2 分)

(2) 浓硝酸可使铝表面形成致密的氧化膜而钝化, 保护内部金属不再与酸反应 (写铝与浓硝酸不反应, 不给分) (2 分)

(3) $\text{Ca}^{2+} + \text{CO}_3^{2-} = \text{CaCO}_3 \downarrow$ (2 分)

(4) 1:2:2 (2 分)

18. (9 分)

(1) FeCl_2 (1 分); $2\text{Fe} + 3\text{Cl}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{FeCl}_3$ (2 分)

(2) NH_3 (1 分) $2\text{NO} + \text{O}_2 = 2\text{NO}_2$ 或 $\text{N}_2 + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{放电}} 2\text{NO}$ (2 分)

(3) Na_2CO_3 (合理即可) (1 分)

$\text{HCO}_3^- + \text{OH}^- = \text{CO}_3^{2-} + \text{H}_2\text{O}$ (合理即可) (2 分)

19. (11 分)

(1) 15.8 (2 分)

(2) C (2 分)

(3) 烧杯 (1 分)

(4) A (2 分)

(5) ① KMnO_4 (2 分) ② 5.0×10^{-3} (2 分)

20. (10 分)

(1) $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 、 SiO_2 (2 分)

(2) $\text{Fe}^{3+} + 3\text{OH}^- = \text{Fe}(\text{OH})_3 \downarrow$ (2 分) $\text{Al}^{3+} + 4\text{OH}^- = [\text{Al}(\text{OH})_4]^-$ (2 分)

(3) 碳酸氢钠 (合理即可) (2 分)

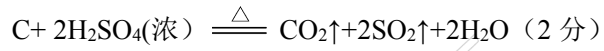
(4) $\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{OH}^- = [\text{Al}(\text{OH})_4]^-$ (2 分)

21. (14 分)

(1) Fe^{3+} 或三价铁离子 (1 分)

(2) 二氧化硫 (1 分) 448mL 或 0.448L (2 分)

(3) 随着反应的进行, 硫酸浓度逐渐减小, 铁与稀硫酸反应生成氢气。(2 分)



(4) ① DE (2 分) ②除去 Y 中的 SO_2 气体 (2 分)

③B 中品红溶液不退色, C 中澄清石灰水变浑浊。(2 分)

郑州牛家长

微信号: zznijiazhang

长按二维码关注



 升学信息  家长社群  名师讲座

 我们不是搬运工 原创才是我们的特色



小牛聊升学

每个牛孩身后都有一个牛家长



长按二维码 > 识别图中二维码 > 添加好友

备注【孩子年级+学校】邀你加入微信升学群

有一个牛家长