

成都七中 2016—2017 学年度上期高 19 届半期考试

化学试卷答案

第 I 卷 选择题(共 42 分)

1A 2C 3B 4C 5C 6D 7B 8C 9D 10C 11A 12B 13C
14B 15B 16C 17B 18B 19B 20D 21B

第 II 卷 非选择题(共 58 分)

22. (1)⑤②④③①或④⑤②③①或⑤④②③①(2 分) (2)取少量上层清液于试管,加入 Na_2SO_4 溶液,若生成白色沉淀,则 BaCl_2 溶液已过量(2 分)

(3)漏斗、玻璃棒(各 1 分)

(4) $2\text{H}^+ + \text{CO}_3^{2-} = \text{CO}_2\uparrow + \text{H}_2\text{O}$ (2 分)、 $\text{H}^+ + \text{OH}^- = \text{H}_2\text{O}$ (2 分)

(5)蒸发(2 分) (6)D(2 分)

23. (1)6.3(3 分) (2)250mL 的容量瓶、胶头滴管(各 2 分) (3)baedc(2 分)

(4)偏小 偏大 不变(各 1 分) (5) $\frac{1000 ab}{22400 + 36.5 a}$ (3 分)

24. (1)+3(2 分) (2) NaNO_2 、 I_2 (各 1 分)

(3) CCl_4 与水互不相溶、 I_2 在 CCl_4 中的溶解度远大于在水中的溶解度(各 1 分)

(4)1:2(2 分)

(5)分别取少量固体于试管,加一定量的水溶解,再加入 AgNO_3 溶液和稀硝酸,生成白色沉淀的试管是 NaCl ,另一支试管是 NaNO_2 。(2 分)

(6)0.1(2 分) 6.9(2 分)

25. 步骤一: CO_3^{2-} (1 分) Mg^{2+} 和 CO_3^{2-} 生成微溶的 MgCO_3 沉淀(1 分)

步骤二: Fe^{3+} (1 分) Fe^{3+} 的溶液呈黄色(1 分)

步骤三: 电荷守恒(2 分)

(1)洗涤(2 分) (2)3(2 分) (3) $\text{HCO}_3^- + \text{H}^+ = \text{CO}_2\uparrow + \text{H}_2\text{O}$ (2 分) (4)0.2(3 分)