

## 初三第八次阶段性测试化学参考答案

一、选择题（本大题共15小题，每小题只有一个选项符合题意，每小题3分，共45分）

1~15 DBDDA BCAAB ADCCB

五、（本大题共4个小题，化学方程式每个3分，其他每空2分，共20分）

40. (1) 2S ; (2) P

41. (1) Fe; (2) ②

42. (1) pH 试纸; (2)  $\text{Al}(\text{OH})_3 + 3\text{HCl} = \text{AlCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$

43. (1) B;

(2)  $\text{Zn} + 2\text{HCl} = \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2 \uparrow$ ; 用玻璃棒蘸取待测液，在酒精灯上灼烧至干，若有白色固体产生，则为 NaCl 溶液，若没有白色固体产生，则为稀盐酸。

六、（本大题共2个小题，化学方程式每个3分，其他每空2分，共11分）

44. (1)  $\text{O}_2$ ; 过滤。 (2) BC

45. (1) HCl ; (2)  $\text{Na}_2\text{CO}_3 + 2\text{HCl} = 2\text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$  (其它合理答案均可)

七、（本大题共2个小题，每空2分，共18分）

46. (1) 试管; (2) 高锰酸钾; (3) c → d → b → a; 浓硫酸

47. (1)  $\text{Ca}(\text{OH})_2$  溶液;

(2) 氯化钠; 碳酸钠和氢氧化钠;

加入足量的  $\text{CaCl}_2$  溶液，振荡 有白色沉淀产生，溶液仍呈红色。

八、（本大题只有1个小题，共6分；可能用到的相对原子质量：H:1 C:12 O:16 Cl: 35.5 Ca:40）

48. (1) 2.2g 2分

(2) 解：设样品中氢氧化钙的质量分数为  $x$

$\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$  1分

100 44

$12.4\text{g} \cdot (1-x)$  2.2g 1分

$$\frac{100}{12.4\text{g} \cdot (1-x)} = \frac{44}{2.2\text{g}} \quad 1分$$

$x = 59.7\%$  1分

答：样品中氢氧化钙的质量分数为 59.7%