

## 2017-2018 学年九年级第一学期期中

### 化学试题参考答案

#### 第 I 卷 （选择题 共 50 分）

（本题共 20 小题，每小题 2.5 分，共 50 分）

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

#### 第 II 卷 （非选择题 共 50 分）

+2

- 21.（共 10 分，每空 1 分） $2\text{H}$ ； $3\text{N}_2$ ； $\text{Na}^+$ ； $3\text{SO}_4^{2-}$ ； $\text{Ca}$ ； $6\text{CO}_2$ ； $\text{O}_3$ ； $\text{MgO}$ ； $\text{H}_2\text{O}$ ； $\text{Al}_2\text{O}_3$   
22.（共 10 分，化学方程式每空 2 分，其余每空 1 分）（1） $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{H}_2\text{O}$   
（2）红色粉末变成黑色； $2\text{Cu} + \text{O}_2 \xrightarrow{\Delta} 2\text{CuO}$   
（3） $3\text{Fe} + 2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{Fe}_3\text{O}_4$ ；化合（或氧化）  
（4） $2\text{NO} + 2\text{CO} \xrightarrow{\text{催化剂}} 2\text{CO}_2 + \text{N}_2$   
23.（共 5 分，每空 1 分）（1）7（2）最外层电子数（3）质子数（4）得；阴  
24.（共 5 分，每空 1 分）（1）化合物（2）三（或 3）（3）38：26：23（4）氢（或 H）；13：184  
25.（共 5 分）（1） $\text{H}_2\text{O}$ ； $\text{O}_2$ ； $\text{Mg}$ （每空 1 分）（2） $2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{通电}} 2\text{H}_2 \uparrow + \text{O}_2 \uparrow$ （2 分）  
26.（共 5 分，每空 1 分）（1）70.4（2）烧杯；玻璃棒（3）C、B、D、E、A（4）加速氯化钠固体溶解  
27.（共 5 分，每空 1 分）（1）检查装置的气密性（2） $2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{MnO}_2} 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \uparrow$ （3）关闭活塞，将导管的一端放入水中，用手握住锥形瓶外壁，若导管口有气泡冒出，则不漏气（4）将一根带火星的木条放在集气瓶口处，若带火星的木条复燃，则证明已经集满（5）A、E  
28.（5 分）（1）6.5（1 分）  
（2）解：设参加反应的硫酸的质量为  $x$   
$$\begin{array}{ccc} \text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{ZnSO}_4 + \text{H}_2 \uparrow & & \\ 98 & 2 & \\ x & 0.2\text{g} & \end{array} \quad (1 \text{ 分})$$
$$x = 9.8\text{g} \quad (1 \text{ 分})$$
$$9.8\text{g}/98\text{g} \times 100\% = 10\% \quad (2 \text{ 分})$$

答：硫酸溶液中溶质质量分数是 10%。