

## 2017-2018 学年河南省郑州外国语中学九年级（上）期中

### 化学试卷参考答案

#### 一、选择题（每题 1 分，共 14 分）

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

#### 二、填空题（每空 1 分，共 16 分）

15.  $N_2$ ;  $2H_2O$ ;  $2Fe^{2+}$ ;  $4NO_3^-$ ;  $Al_2O_3$ ; He

16. (1) 稳定性; (2) B; (3)  $2C+O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2CO$ ;  $C+2CuO \xrightarrow{\text{高温}} 2Cu+CO_2\uparrow$

17. (1) 1: 2; (2) 3, 可能; (3) 化合反应; C;  $CO_2+C \xrightarrow{\text{高温}} 2CO$

#### 三、简答题（10 分）

18. (1) 19.00; 20; (2) 8; (3) BC; (4) B

19. (1)  $4P+5O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2P_2O_5$

(2)  $2H_2O \xrightarrow{\text{通电}} 2H_2\uparrow+O_2\uparrow$

(3)  $3Fe+2O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} Fe_3O_4$

(4)  $2KMnO_4 \xrightarrow{\Delta} K_2MnO_4+MnO_2+O_2\uparrow$

20. AC

#### 四、计算题（10 分）

21. (1) 随时添加稀盐酸;

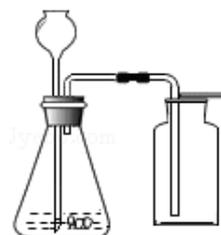
(2) 如右图;

(3)  $CO_2+Ca(OH)_2=CaCO_3\downarrow+H_2O$ ;

(4) 二氧化碳能溶于水且能与水反应;

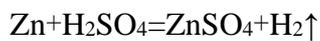
(5)  $2H_2O_2 \xrightarrow{MnO_2} 2H_2O+O_2\uparrow$ ;

(6) ①b; ②先将瓶内装满水, 然后将气体从 a 导管通入



22. 解：根据质量守恒定律可得，生成的氢气的质量为  $10\text{g}+100\text{g}-109.8\text{g}=0.2\text{g}$

设样品中金属锌的质量分数为  $x$



$$65 \qquad \qquad \qquad 2$$

$$10\text{g}x \qquad \qquad \qquad 0.2\text{g}$$

$$\frac{65}{2} = \frac{10\text{g}x}{0.2\text{g}}$$

$$x=65\%$$

答：（1）生成氢气的质量为 0.2g；（2）粗锌样品中金属锌的质量分数为 65%。