2019-2020武汉市初三下学期期中化学模拟试卷

一、选择题（本小题共8个小题，每个小题3分，共24分）

1 C 2 D 3 A 4 D 5 B 6 D 7 B 8 C

二、非选择题（本题共5个小题，共26分）

9 （1）$\mathbf{CaO}$

（2）$\mathbf{He}$

（3）$\mathbf{CO_2}$

（4）$\mathbf{H}$

（5）$\mathbf{E}$

（6）$\mathbf{Ca(OH)_2}$

10 （1）蒸发结晶

（2）$\mathbf{33.3\%}$

（3）BFGH

（4）①②③④⑥

11 （1）检验$\mathbf{CO_2}$是否被氢氧化钠完全吸收

（2）没有尾气处理装置

（3）$\mathbf{Fe_2O_3+3CO\overset{高温}{=\!=\!=}2Fe+3CO_2}$

（4）$\frac{1100m-400n}{11m}\%$

（5）偏小

12 （1）$\mathbf{O_2}$

（2）作还原剂（或作燃料）

（3）分子组成不同

（4）$2H_2O_2 \xlongequal{MnO_2} 2H_2O + O_2\uparrow$

13 （1）H_2SO_4 和 $ZnSO_4$

（2）$10.0\ g - 3.5\ g = 6.5\ g$

设生成的硫酸锌的质量为 x，生成的氢气的质量为 y。

$Zn+$	$H_2SO_4 =$	$ZnSO_4+$	$H_2\uparrow$
65		161	2
$6.5\ g$		x	y

$$\frac{65}{161} = \frac{6.5\ g}{x}$$

$$\frac{65}{2} = \frac{6.5\ g}{y}$$

$$x = 16.1\ g$$

$$y = 0.2\ g$$

锌与稀硫酸恰好完全反应时所得溶液中溶质的质量分数为

$$\frac{16.1\ g}{6.5\ g + 50\ g - 0.2\ g} \times 100\% \approx 28.6\%$$

答：锌与稀硫酸 恰好完全反应时所得溶液中溶质的质量分数是 28.6%。