选择题

1-5. CABAD　　6-8. BBC

非选择题

28. 元素；$+3$；$9:8$

29. （1）8；O^{2-}

（2）CAB；$2H_2O\underline{\underline{通电}}2H_2\uparrow+O_2\uparrow$

30. （1）CO_2；CD

（2）作燃料；冶炼金属

（3）$H_2CO_3=CO_2\uparrow+H_2O$

或$CaCO_3+2HCl=CaCl_2+H_2O+CO_2\uparrow$

或$CaCO_3\underline{\underline{高温}}CaO+CO_2\uparrow$

31. 实验一：过氧化氢；温度达到可燃物的着火点

实验二：澄清石灰水；$aedf$

澄清石灰水变浑浊；关闭K_1，打开K_2

实验三：A、B、C、E；A 中紫色石蕊溶液变红，E 中干燥纸花不变色

32. （1）$2.2g$

（2）设样品中碳的质量为x，根据质量守恒定律可知生成CO_2的质量为$2.2g$

$C+2CuO\underline{\underline{高温}}2Cu+CO_2\uparrow$

12　　44

x　　$2.2g$

$\frac{12}{x}=\frac{44}{2.2g}$，$x=0.6g$

答：样品中碳的质量为$0.6g$。

加入爱智康2019初三交流群：424427062，获取更多武汉中考复习资料及最新中考政策