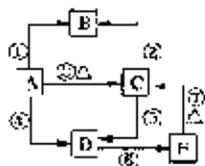


## 2022山东高一下学期鲁科版高中化学月考试卷

1. \_\_\_\_\_

已知硅及其化合物之间存在如图转化关系。其中A是制造芯片和光电池的主要原料；B是含硅化合物中的一种气体；某些C可作干燥剂或催化剂的载体；D是一种黏合剂，能将磨砂玻璃黏合在一起，E是一种比 $\text{H}_2\text{CO}_3$ 酸性还弱的酸。



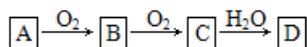
试回答下列问题：

(1) 写出A、C、E的化学式：A \_\_\_\_\_、C \_\_\_\_\_、E \_\_\_\_\_。

(2) ①~⑦反应中，属于氧化还原反应的是 \_\_\_\_\_，属于置换反应的是 \_\_\_\_\_，属于离子反应的是 \_\_\_\_\_。

2. \_\_\_\_\_

非金属单质A经过如图所示的过程转化为含氧酸D。已知D为强酸，请回答下列问题：



(1) A在常温下为固体，B是能使品红溶液褪色的有刺激性气味的无色气体。

①D的化学式是 \_\_\_\_\_。

②在工业生产中气体B大量排放后，被雨水吸收形成了污染环境的 \_\_\_\_\_。

(2) A在常温下为气体，C是红棕色的气体。

①A的化学式是 \_\_\_\_\_；C的化学式是 \_\_\_\_\_。

②在常温下D的浓溶液可与铜反应并生成气体C，请写出该反应的化学方程式： \_\_\_\_\_，该反应 \_\_\_\_\_(填“属于”或“不属于”)氧化还原反应。

3. \_\_\_\_\_

向某容积固定的密闭容器中加入0.3molA、0.1molC和一定量(未知)的B三种气体，一定条件下发生反应，各物质浓度随时间变化如图所示。已知在反应过程中混合气体的平均相对分子质量没有变化。请回答下列问题。