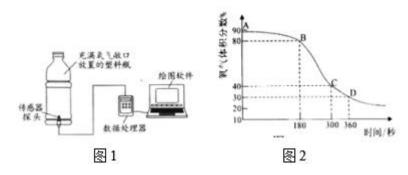
- 29. 建立宏观与微观的联系是化学特有的思维方式
- (1) 科学技术的进步,证明了物质是由分子、 和离子等微粒构成的。
- (2) 氧气可压缩储存于钢瓶中,这是因为。

某化学兴趣小组设计了探究分子性质的两个实验

实验一: 借助氧气传感器探究分子运动的特点

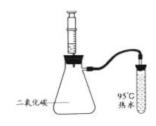
【操作与分析】



- (3) 按图 1 连接好实验装置,打开氧气传感器,测得前 3 分钟曲线为图 2 中 AB 段,请从分子的性质角度回答氧气体积分数下降的原因是。
- (4) 用双手给塑料瓶加热 2 分钟,测得曲线为 BC 段,对比曲线 AB 和 BC 可知:温度升高,分子。
- (5) 松开双手并将塑料瓶的瓶口朝下,测得曲线为 CD 段,对比 AB 段,请分析 CD 段氧气体积分数下降更快的原因是____。

实验二: 通过化学反应探究分子数目与压强的关系

【操作与记录】如图所示连接好实验装置,并确保其气密性良好。



操作 1: 将 5mL 水一次性注入到充满二氧化碳气体的吸滤瓶内,轻轻振荡,发现 95℃热水无明显变化。

操作 2: 若将操作 1 中注入的水改成相同体积的氢氧化钠溶液,进行相同实验,观察到 95℃热水立即沸腾。

【分析与结论】回答下列问题

- (6) 设计操作 1 的目的是。
- (7) 二氧化碳与氢氧化钠反应的化学方程式是。
- (8) 95℃热水立即沸腾的合理解释是。

五、综合题(本题包括 1 小题, ①~⑧每空 1 分, III(2)(3)各 2 分, 共 12 分)