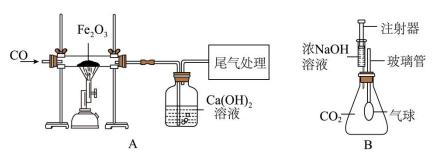
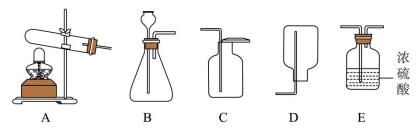
25. 碳是形成化合物种类最多的元素,含碳物质是化学研究的重要内容。



- (1) 如图是碳原子的结构示意图,图中x的数值为。
- (2) 碳元素可组成多种单质,下列有关说法不正确的是 (填字母)。
- a. 金刚石的硬度很大
- b. 每个 C60 分子是由 60 个碳原子构成的
- c. 石墨的导电性良好
- d. 金刚石、石墨和 C60 里碳原子排列方式相同
- (3) CO 和 CO_2 均属于碳的氧化物。下列图示中,A 是 CO 还原 Fe_2O_3 的部分实验装置,B 是探究 CO_2 性质的趣味实验装置。



- ①写出装置 A 中 CO 还原 Fe₂O₃ 的化学方程式;从环保角度考虑,写出一种尾气处理的方法。
- ②装置 B 中,注入浓 NaOH 溶液后,可观察到气球逐渐胀大,请分析原因。
- (4) 实验室制取 CO₂ 等常见气体的相关装置如下图所示。



- ①实验室用大理石和稀盐酸反应制取干燥的 CO₂,所需装置从左到右的正确连接顺序为_____接_____接 (填字母)。
- ②用①中装置,选择过氧化氢溶液和二氧化锰制取 O₂,写出反应的化学方程式____。
- (5) 现用大理石和稀盐酸反应制取 4.4g 二氧化碳,理论上需质量分数为 10%的盐酸的质量是多少?