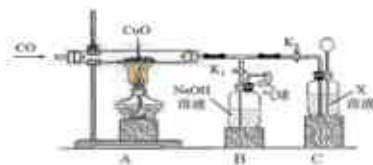


2022九年级下学期人教版初中化学中考模拟

1.

小组同学按照下图所示装置进行实验。实验前，K1、K2均关闭；实验开始后，打开 K2，当装置 C 中溶液变浑浊时，立即关闭 K2，打开 K1，观察到装置 B 中溶液始终无明显变化。



探究I 验证 CO 和 CO₂ 的化学性质

实验 1:

(1) “装置 C 中溶液变浑浊”的原因是 _____ (用化学方程式表示); 取少量反应后装置 B 中的溶液于试管中，加入足量稀盐酸，观察到 _____。

据此，小组同学得出“CO₂能与碱溶液反应”的结论。

(2) 装置 B、C 都能有效防止一氧化碳污染空气，其中装置 B 中可观察到气球涨大，装置 C 中与之相关的现象是 _____。

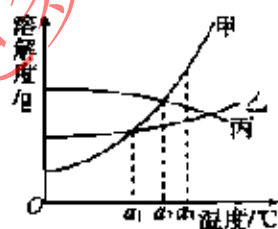
探究 II 探究装置 B 中反应物是否有剩余

实验 2: 小红取实验 2 结束后装置 B 中的溶液少许，先向其中加入足量的 BaCl₂ 溶液，然后滴入酚酞溶液，根据观察到的现象得出“装置 B 中的氢氧化钠有剩余”的结论。

加入足量 BaCl₂ 溶液的作用是 _____。

2.

甲、乙、丙三种固体物质的溶解度曲线如图所示，请回答下列问题。



(1) a₃°C 时，三种物质的溶解度由大到小的顺序是 _____。

(2) a₂°C 时，_____ 和 _____ 的溶解度大小相等。

(3) 在 20°C 时，将 25g 甲固体加入 50g 水中，充分搅拌后，仍有 9.2g 甲固体未溶解，则 20°C 时甲的溶解度为 _____；若将 20°C 时甲的不饱和溶液变成该温度下的饱和溶液，可采用的方法是 _____ (任写一种即可)。