

2022山西人教版初中化学中考真题

1.

请根据下图所示的实验过程和提供的数据计算:

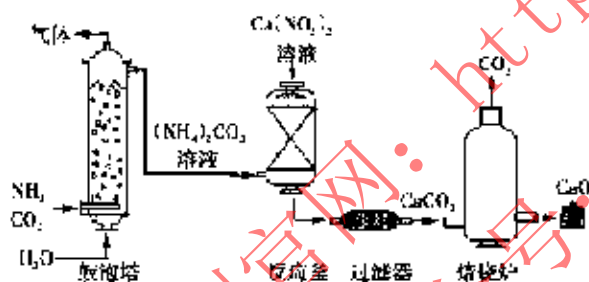


(1)所得到的不饱和溶液中溶质的质量为_____。

(2)合金中铜的质量分数。

2.

为了实验更精准,实验室中常用纯度很高的氧化钙做干燥剂。工业上制造高纯度CaO的主要流程示意图如下:



(1) CaCO_3 中碳元素的化合价是_____。

(2)反应釜中发生的反应属于复分解反应,反应能发生的原因是_____,生成物中可做化肥的是_____。

(3)焙烧炉中, CaCO_3 在 1000°C 可分解得到高纯度的CaO。稍冷后,取出CaO应立即放入干燥器中(或密封)保存,其原因是_____。

(4)生产过程中,可以循环利用的物质是_____。

3.

在一节复习课上,老师将 CO_2 气体通入盛有NaOH溶液的试管中,老师和同学们都没有看到明显的实验现象。

提出问题: CO_2 和NaOH是否发生了化学反应呢?

针对老师提出的问题,“雄鹰小组”的同学们在组长王志带领下进行了如下

探究: