

目录：初三化学 (全一册) > 第二单元 > 表格数据

透析表格数据解决溶液计算综合题(2) (讲义)

【例 1】某汽车配件厂新购进了一批黄铜 (铜锌合金)。为了测定这批黄铜中铜的质量分数，化验人员将样品放入烧杯，并加入稀硫酸发生反应。其实验的数据记录如下表。请分析实验数据，并计算：

实验次数	1	2	3
所取黄铜样品的质量 (g)	10.0	10.0	20.0
加入稀硫酸的质量 (g)	100.0	80.0	80.0
产生氢气的质量 (g)	0.2	0.2	0.2

- (1) 该黄铜样品中铜的质量分数；
- (2) 黄铜样品与稀硫酸恰好反应后所得溶液中溶质的质量分数。(计算结果精确到 0.1%)



用手机扫码 看完整视频解答

听课笔记

听课笔记

【练习 1-1】某汽车配件厂新购进了一批黄铜（铜锌合金）。为了测定这批黄铜中铜的质量分数，化验人员将样品放入烧杯，并加入稀硫酸发生反应。其实验的数据记录如下表。请分析实验数据，并计算：

实验次数	1	2	3
所取黄铜样品的质量 (g)	10.0	10.0	20.0
加入稀硫酸的质量 (g)	100.0	80.0	80.0
反应后烧杯内剩余物质的质量 (g)	109.8	89.8	99.8

- (1) 该黄铜样品中铜的质量分数；
- (2) 黄铜样品与稀硫酸恰好反应后所得溶液中溶质的质量分数。（计算结果精确到 0.1%）