

金属材料

下列不属于铁合金的是 () (选填字母) A. $\text{Fe}(\text{OH})_3$ B. 生铁 C. 不锈钢

(1) 化学兴趣小组的同学欲除去某 FeCl_2 溶液中混有的 CuCl_2 杂质, 实验操作步骤如下:

①在混合溶液中加入过量的_____粉 (只有一个正确选项, 选填字母), 搅拌, 使其充分反应:

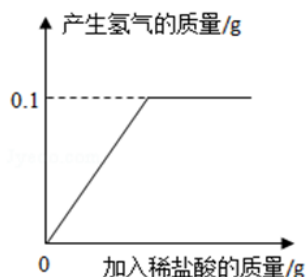
A. 铁 B. 铜 C. 银

②过滤, 得到 FeCl_2 溶液和金属混合物。

(2) 该小组同学欲继续探究上述②得到的金属混合物中 Cu 的质量分数, 将该金属混合物洗涤、干燥, 称得其质量为 28.0g 。向此金属混合物中逐滴滴加稀盐酸, 产生氢气的质量与加入稀盐酸溶液的质量关系如图所示, 完成下列问题:

①计算该金属混合物中 Cu 的质量分数。(请根据化学方程式写出完整的计算步骤)

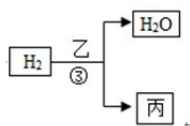
②该实验中, 有同学认为还可以通过测定其他数据来计算 Cu 的质量分数, 实验时他需要测定的实验数据应是_____。



置换计算

金属

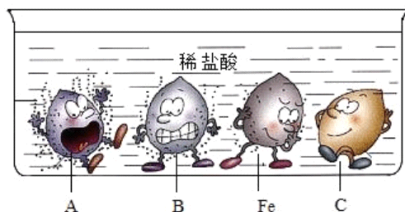
金属的化学性质



反应③在一定温度下进行, 若乙为 Fe_2O_3 , 则丙为 Fe ; 若丙为 Cu , 则乙为 () (填化学式)。

金属资源的保护和利用

1、排列顺序: K Ca Na Mg Al Zn Fe Sn Pb (H) Cu Hg Ag Pt Au



- A. C可能是铜
- B. 将 Fe 放在B的盐溶液中可以置换出B
- C. 四种金属的活动性顺序是: $\text{A} > \text{B} > \text{Fe} > \text{C}$
- D. 钢和生铁都是铁合金

常见金属活动性顺序

2、下列说法错误的是

请完成下列表格, 证明 Fe 的金属活动性比 Cu 的强。

实验方案	实验现象
将铁片浸入_____ (填化学式) 溶液中	铁片表明析出_____ 固体

3、铁置换铜