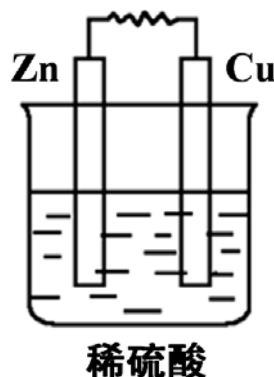


原电池专题（一）

一、原电池的形成回顾

- 1、形成要素：闭合回路和自发的氧化还原反应。
- 2、作用：化学能→电能
加快化学反应速率
- 3、带电微粒移动方向：负氧正还
电子：负极→正极
阳离子：正极→负极
阴离子：负极→正极



二、关于原电池的一些讨论

1、双电层模型

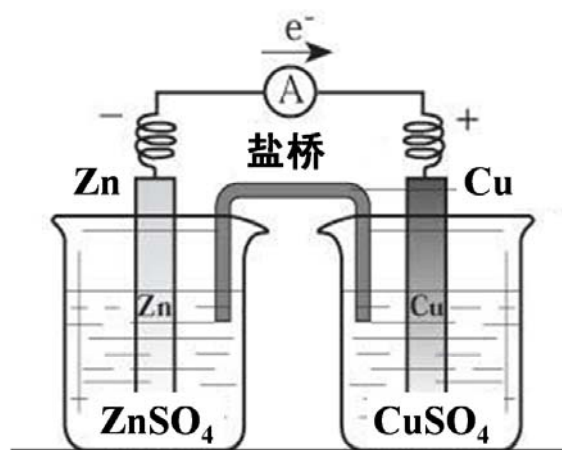
(1)原电池为什么可以加速反应？

事实：纯Zn条伸入稀盐酸，无明显现象

滴入3-4滴 CuSO_4 溶液，快速冒气泡

(2)为什么要用盐桥？能否对调电解质溶液？

(2)为什么要用盐桥？能否对调电解质溶液？



(3)生活经验：干电池的使用