

什么是转移电子物质的量的比~怎么算转移的电子数-股识吧

一、我想问的是 题目里面要我求转移电子的物质的量该怎样求、还有转移电子具体可以举个例子么？

$Zn+2H^+=H_2+Zn^{2+}$ 一个Zn失去2个电子，1molZn失去1mol电子，电子数=1NA一个H⁺得到1个电子，2个就得到2个，2mol得到2mol失去电子总数=得到电子总数=转移电子总数

二、怎么算转移的电子数

转移电子数=还原剂失电子数=氧化剂得电子数
 $2Al+6HCl====2AlCl_3+3H_2$ 比如这个反应，转移电子数=铝失电子数=H⁺得电子数
铝失电子数：一个铝原子失去三个电子变成铝离子，两个铝原子失去六个电子变成两个铝离子，铝失电子数=6H⁺得电子数：两个氢离子得到2个电子变成一个氢气分子，六个氢离子得到6个电子变成3个氢气分子，H⁺得电子数=6

三、实验室用mno2和浓盐酸制氯气的反应为转移电子物质的量是多少

一摩

四、等体积的CO和CH4在相同条件下分别完全燃烧，转移的电子数之比是

A．该反应中HCl中部分Cl元素化合价不变，部分化合价由-1价变为0价，所以部分稀盐酸作还原剂，故A错误；

B．每生成0.1mol

ClO₂转移电子的物质的量=0.1mol × (5-1) =0.1mol，故B错误；

C . 该反应中氧化剂是氯酸钠、还原产物是 ClO_2 ，氧化剂的氧化性大于还原产物的氧化性，所以氧化性 $\text{NaClO}_3 > \text{ClO}_2$ ，故C 错误；
D . 被氧化的是部分 HCl ，被还原的是氯酸钠，其物质的量之比为 $2 : 2 = 1 : 1$ ，故D 正确；
故选D .

五、将铝投入到一定量的 NaOH 溶液中，充分反应后，有 2mol 的电子发生转移，则参加反应的铝的物质的量为

1mol 铝变成铝离子是 0 价到 +3 价应当失去 3mol 电子，现在是转移 2mol 电子，所以铝的物质的量是 $\frac{2}{3}\text{mol}$

六、等体积的 CO 和 CH_4 在相同条件下分别完全燃烧，转移的电子数之比是

CO 燃烧，产物是 CO_2 ，C 的化合价升高 2 (+2 \rightarrow +4)，所以失去 $2e^-$ ； CH_4 燃烧，产物是 CO_2 、 H_2O ，H 的化合价不变，C 的化合价升高 8 (-4 \rightarrow +4)，所以失去 $8e^-$ 。体积相同，则物质的量相同，所以转移电子数之比 = 1 : 4

参考文档

[下载：什么是转移电子物质的量的比.pdf](#)

[《华为离职保留股票多久》](#)

[《股票填权后一般多久买》](#)

[《债券持有多久变股票》](#)

[《一个股票在手里最多能呆多久》](#)

[《股票多久能买完》](#)

[下载：什么是转移电子物质的量的比.doc](#)

[更多关于《什么是转移电子物质的量的比》的文档...](#)

声明：

本文来自网络，不代表

【股识吧】立场，转载请注明出处：

<https://www.gupiaozhishiba.com/article/70909336.html>