

物质的量的比如何转化成质量比例-在KCl和CaCl₂的混合溶液中K离子Ca离子的物质的量之比为2比1，KCl和CaCl₂的物质的量之比为？质量之比为？-股识吧

一、电解水试验中，知道产生的氢气氧气的质量比是1：8，怎样求出它们物质的量之比

设氢气有1g.氧气有8g.氢气的摩尔质量2g/mol.16g/mol.所以氢气，氧气的物质的量分别为0.5mol.0.5mol.所以相比是1：1

二、化学关于物质的量 摩尔质量 体积之间的转化

摩尔质量即1摩尔物质的质量，在数值上等于其相对分子质量，例如：O₂的摩尔质量为32g/mol。

n代表物质的量，M代表摩尔质量，m代表质量。

所以 $n=m/M$ 。

举个例子来说就是：有氧气32g，氧气的相对原子质量是16，所以氧气的摩尔质量就32g/mol(ps：摩尔质量说白了就是用相对原子质量乘以原子数，然后在后面加上单位)，这样的话n就等于m除以M，就是32g除以32g/mol，所以n就等于1mol。

参考资料*：[//wenku.baidu.com/view/57fae33731126edb6f1a10f2.html](http://wenku.baidu.com/view/57fae33731126edb6f1a10f2.html)同学，要加油啊，我也说来人有不懂就要问老师，其实化学一点也不难，只是不懂方法罢了，祝你学习进步

三、物质的量相等的CO和CO₂，求他们的质量之比。

展开全部质量比 物质的量的比 概念不一样 物质的量的单位是MOL，质量=物质的量 *分子量所以： $(12 + 16) / (12 + 16 * 2) = 7/11$

四、物质的量的比怎么解出来，还有氧原子个数比呢？

无解//

五、在KCl和CaCl₂的混合溶液中K离子Ca离子的物质的量之比为2比1，KCl和CaCl₂的物质的量之比为？质量之比为？

因为溶液中只有KCl和CaCl₂，K全由KCl提供，Ca全由CaCl₂提供，所以KCl和CaCl₂的物质的量之比就是K与Ca物质的量之比，为2比1质量之比为 $(39+35.5) \times 2 : (40+35.5 \times 2) \times 1$ 由第一问可知，KCl和CaCl₂之比为2比1，KCl中有一个Cl，CaCl₂中有两个Cl，所以KCl中的Cl与CaCl₂中的Cl之比为 $(2:1) \times (1:2) = 1:1$ 即取出的1mol氯离子有0.5molKCl与0.5mol的CaCl₂质量为 $(39+35.5) \times 0.5 + (40+35.5 \times 2) \times 0.5$ 希望对你有帮助

参考文档

[下载：物质的量的比如何转化成质量比例.pdf](#)

[《新股票一般多久可以买》](#)

[《股票违规停牌一般多久》](#)

[《股票st到摘帽需要多久》](#)

[《股票要多久才能学会》](#)

[下载：物质的量的比如何转化成质量比例.doc](#)

[更多关于《物质的量的比如何转化成质量比例》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/read/44883989.html>