

化学量比什么意思--问一个关于化学的术语-股识吧

一、各物质间质量比(计量数*相对分子质量之比)是什么意思

是化学吧 计量数就是化学式那个物质的系数 相对分子质量之比就是相对原子质量

二、化学量比为2时是什么意思

氢氧化钠.而生石灰的制备见下面说明：氢氧化钠与生石灰1，同时也可以用来吸收酸性气体，这种干燥剂将不能在较高温度下使用.

$\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 = \text{CaCO}_3(\text{沉淀}) + 2\text{NaOH}$ ，如二氧化碳。

用生石灰CaO与水反应制备：就是消石灰，氧化钙的作用是“冲淡”

三、化学方程式物质比与质量比的关系

物质的质量：相对分子质量=物质的量，而参加化学反应的物质是按一定物质的量的比例反应的 所以在一个化学反应中，若两种物质的反应量相等，则

物质的质量：相对分子质量=另一物质质量：相对分子质量 如本例的氢气和水

注：你写的方程配错了，应是： $2\text{H}_2 + \text{O}_2 = 2\text{H}_2\text{O}$

四、化学老师常说的：质量比等于式量比。。

式量是化学式中各原子的原子量的总和，是一种笼统说法。

原子的相对原子质量、分子的相对分子质量都可以称作式量。

所谓质量比等于式量比，即物质参加反应的质量与其式量对应成比例举个例子：

$2\text{H}_2 + \text{O}_2 = 2\text{H}_2\text{O}$ 式量 32 36 质量 3.2g 3.6g

$32 : 3.2\text{g} = 36 : 3.6\text{g}$ 式中四个数知三可求一同样可与式量对应成比例的还有物质的量等等。

希望我的回答能有所帮助

五、化学，分析化学，这个NH₃质量分数乘上它们的摩尔质量比是什么意思？

你看人家问的是 用氯化铵表示质量分数 ，也就是说即便没看题，你也能知道怎么做。

氨气的质量分数已得知，那么要用氯化铵表示的话就要乘以相应的比例

六、化学方程式物质比与质量比的关系

七、问一个关于化学的术语

一元碱是氢氧根的数目是1.例如NaOH，KOH 式量比就是相对分子质量的比值

????

[?????????????.pdf](#)

[????????????????](#)

[????????????????](#)

[????????????????](#)

[????????????????.doc](#)

[??????????????????????...](#)

??

<https://www.gupiaozhishiba.com/article/70816697.html>