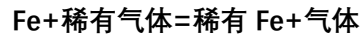
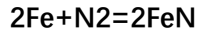
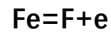


Wsl 化学理论概论

一. 引进

猥大嫌者 wsl 为我们亲自开辟了 wsl 化学理论，这是目前对于 wsl 宇宙化学反应刻画最为完美的理论，也是唯一的理论

为了更好的理解 wsl 化学理论，我们给出 wsl 三大基本方程式：



从中，我们可以窥见的 wsl 化学理论的基本原则

二. Wsl 三大定律

1) wsl 第一定律——字母守恒定律

顾名思义，化学反应前后，字母种类数目不变，大小写随意改变

例如：

2) wsl 第二定律——自由组合定律

即化学反应前后，字母自由排列组合

3) wsl 第三定律——零活化能定律

即化学反应无需任何能量，由此我们得出，所有物质均不存在稳定状态，例如 wsl 第一方程式 $\text{Fe}=\text{F}+\text{e}$ ，由于无需能量，Fe 单质中始终存在 Fe,F,e，所以 wsl 化学中描述混合物应用以下形式： $(\text{Fe})_n$ ，比如盐酸和硫酸混合物： $(\text{HCl},\text{H}_2\text{SO}_4)_n$

三. 对 wsl 三定律的掌握——经典方程式

