

理解化学反应比例



姓名：_____ 日期：_____

根据材料完成各项任务，按要求作答。

平衡的模型反应

$2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}$ 。系数表示摩尔比：假设反应按模型进行，2摩尔氢气与1摩尔氧气反应生成2摩尔水。

1. 是什么东西 $\text{H}_2:\text{O}_2$ 摩尔比？

2. 有多少摩尔 O_2 所需6摩尔 H_2 ？

3. 氧气充足 有多少摩尔 H_2O 窗体来自4摩尔 H_2 ？

4. 有4摩尔 H_2 和1摩尔 O_2 哪些反应因素限制了模型反应？

5. 有多少摩尔 H_2O 那混合物会形成吗？

6. 为什么改变系数不同于改变下标？
