

理解化学反应比例



核对答案时请确认题目编号一致。

根据材料完成各项任务，按要求作答。

1. 什么是东西 $H_2:O_2$ 摩尔比？

答案：2:1

2. 有多少摩尔 O_2 所需6摩 度 H_2 ？

答案：3摩尔

3. 氧气充足 有多少摩尔 H_2O 窗体来自4摩 度 H_2 ？

答案：4摩尔

4. 有4摩 度 H_2 和1摩 度 O_2 哪些反应因素限制了模型反应？

答案： O_2

5. 有多少摩尔 H_2O 那混合物会形成吗？

答案：2摩尔

6. 为什么改变系数不同于改变下标？

评分要点：

- 保持化学特性有别于数量。

一种参考回答：系数变化量;下标改变物质的组成。

开放题提供评分要点和参考回答。有充分依据的其他回答也可接受。