

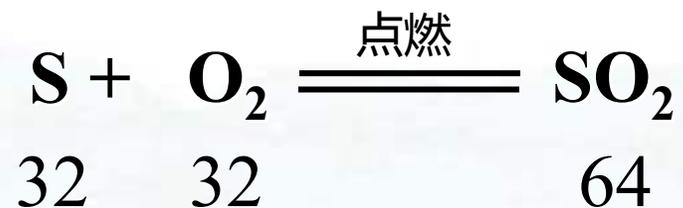
课题2 化学方程式

第2课时 化学方程式的书写



导入新课

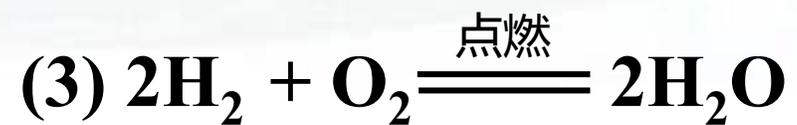
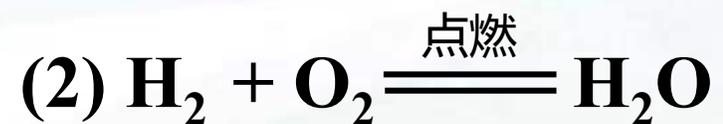
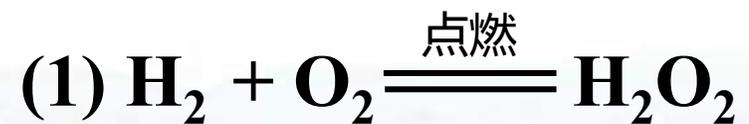
我们用什么方法表示这个反应？



1. 硫和氧气在点燃的条件下反应生成二氧化硫。
2. 每32份质量的硫与32份质量的氧气恰好完全反应生成64份质量的二氧化硫。
3. 该反应中微粒的个数比为1 : 1 : 1。



判断下列方程式的正误，并说明原因。



01 化学方程式的书写



1.化学方程式的书写原则

①必须以客观事实为基础



不能凭空臆造客观上不存在的物质和化学反应

②必须遵守质量守恒定律



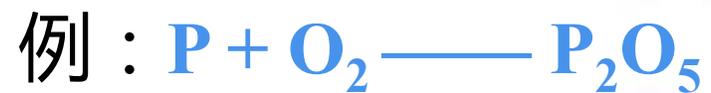
等号两边各个原子的种类与数目必须相等



2.化学方程式的书写步骤

写

根据实验事实在短线左边写出反应物，右边写出生成物的化学式，不止一种物质的用“+”号连接。



2. 化学方程式的书写步骤

配平化学方程式的目的是使“——”两边的原子种类与数目相等，使之遵守质量守恒定律。配平化学方程式后，要检查。

配



2.化学方程式的书写步骤

注

注明反应条件，如加热（常用“ Δ ”表示）、点燃、高温、催化剂等，生成物状态，气体用“ \uparrow ”符号，沉淀物质用“ \downarrow ”符号表示。



2. 化学方程式的书写步骤

最后将短线改成 “ ==== ” 。

等





C原子总数：1 1

O原子总数： 2 2

原子总个数： 3 3



H原子总数：2 2

O原子总数： 2 1

原子总个数： 4 3



以上内容仅为本文档的试下载部分，为可阅读页数的一半内容。如要下载或阅读全文，请访问：
<https://d.book118.com/775124331132011313>