

化学物质基本概念 · 二 · 「物质的计量」

1. 物质的量 及其相关概念

1.1 物质的量 n

1. 符号: n
2. 单位: mol (摩尔)
3. 使用范围: 适用于微观粒子或微观粒子的特定组合
4. 阿伏伽德罗常数: 指一摩尔任何粒子的粒子数, 符号为 N_A , $N_A \approx 6.02 \times 10^{23} \text{mol}^{-1}$
5. 公式: $n = \frac{N}{N_A}$

3 mol CO_2 有 $9N_A$ 个原子

1.2 摩尔质量 M

1. 定义: 单位物质的量的物质所具有的质量
2. 符号: M
3. 单位: g/mol ($\text{g} \cdot \text{mol}^{-1}$)
4. 数值: 摩尔质量以 g/mol 为单位时, 在数值上等于该粒子的相对原子质量或相对分子质量

H_2O 的相对分子质量为 18 (单位为「1」), H_2O 的摩尔质量为 18 g/mol

5. 物质的量、质量、摩尔质量的关系: $n = \frac{m}{M}$

1.3 气体摩尔体积 V_m

1. 定义: 单位物质的量的气体所占的体积
2. 符号: V_m
3. 单位: L/mol ($\text{L} \cdot \text{mol}^{-1}$)
4. 公式: $V_m = \frac{V}{n}$
5. 气体摩尔体积与气体所处的 **温度** 与 **压强** 有关

在标准状况下 (0°C , 101kPa) 气体的摩尔体积约为 22.4 L/mol

0. 在标准状况下 (0 °C、101kPa) 气体的摩尔体积约为 $22.4L/mol$

1. 在标况下, 1 mol 任何气体的体积都为 $22.4L$

2. 使用时, 物质的聚集状态一定为 **气体** (可以是混合气), 但条件必须为 **标准状况**

1.4 物质的量浓度 c

1. 定义: 一定温度、压强下, 单位溶液中所含溶质的量的多少

2. 符号: c

3. 单位: mol/L ($mol \cdot L^{-1}$)

4. 公式: $c = \frac{n}{V}$

$$c = \frac{1000\rho w}{M}$$

ρ : 密度 w : 质量分数

物质的量 及其相关概念 常见错误

1. [×] 摩尔是化学上常用的一个物理量: 摩尔是单位

2. [×] 1 mol 水含有 2 mol 氢 和 1 mol 氧: 没有明确粒子的种类

3. [×] 1 mol 任何物质都含有 6.02×10^{23} 个分子: 物质不一定都由分子构成

4. [×] 2 mol H_2O 是 1 mol H_2O 摩尔质量的 2 倍: 摩尔质量与物质的量无关