

化学反应速率和限度专题(中)

二、化学反应限度

1. 基本概念

- (1)可逆反应：在相同条件下，同时发生正向和逆向的反应。
- (2)化学反应限度：可逆反应出现 $v(\text{B})_{\text{正}}=v(\text{B})_{\text{逆}}$ 的状态

2. 达到化学平衡的标志：

$v(\text{B})_{\text{正}}=v(\text{B})_{\text{逆}}$ 或各组分浓度不变

(1) $v(\text{B})_{\text{正}}=v(\text{B})_{\text{逆}}$ 及其变式

(2)各组分浓度不变及其变式

①物质的量/物质的量的分数不变

②各组分质量/质量分数不变

③压强/体积不变

④密度不变

⑤平均相对分子量不变

3. v - t 图像和 c - t 图像对比