

3) Molvolumen

- Was ist das Molvolumen von Sauerstoff? (von Stickstoff?)
- Welche physikalischen Größen haben Einfluss auf das Molvolumen?
- Beschreibe das ideale Gasgesetz anhand einer Formel.

4) Kinetik und Thermodynamik

- Was versteht man unter kinetisch- und thermodynamisch kontrollierte Reaktionführung?

5) Strukturformeln

- Zeichne die Strukturformeln von NO (Stickstoffmonoxid), NO⁺ (Nitrosylion), NO₂ (Stickstoffdioxid), N₂ (Stickstoff), O₂ (Sauerstoff) und CO (Kohlenstoffmonoxid).
- Erstelle das MO-Schema für N₂, O₂, NO, NO⁺ und CO.
- Zeichne die Strukturformeln von H₂SO₄ (Schwefelsäure) und H₃PO₄ (Phosphorsäure).