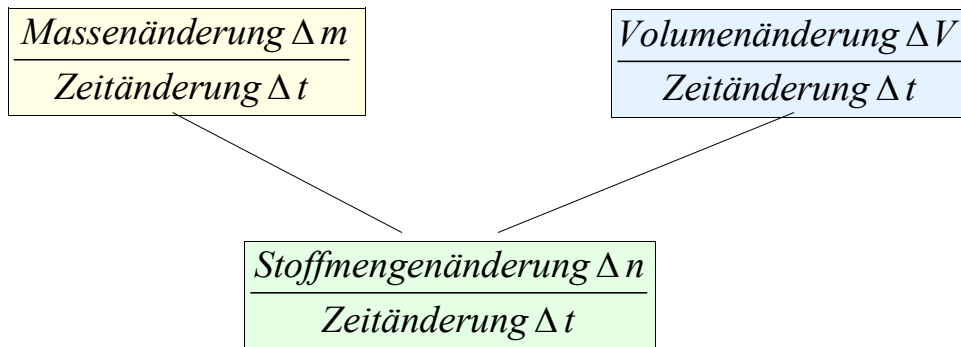


# Reaktionsgeschwindigkeit



**Definition:** Die Reaktionsgeschwindigkeit ist die **Änderung der Stoffmenge** eines Ausgangsstoffes = **Edukt** oder Endstoffes = **Produkt** in einem bestimmten **Zeitintervall**.

$$\bar{v} = \frac{\Delta n [\text{mol}]}{\Delta t [\text{s}]}$$

**Definition:** In **Lösungen** ist die Reaktionsgeschwindigkeit die **Änderung der Stoffmengenkonzentration** eines Edukts oder Produkts in einem bestimmten Zeitintervall.

$$\bar{v} = \frac{\Delta c [\text{mol}]}{\Delta t [L * s]}$$

**Bezugsgrößen:** bezogen auf die Konzentrations**abnahme** eines Edukts:

$$\Delta c < 0: - \bar{v} \text{ (negatives Vorzeichen)}$$

bezogen auf die Konzentrations**zunahme** eines Produkts:

$$\Delta c > 0: + \bar{v} \text{ (positives Vorzeichen)}$$

**Arbeitsauftrag:** Bringe die angegebenen Einflussfaktoren in einen sinnvollen, begründeten Zusammenhang!

Temperatur

Oberfläche

Druck

Reaktionsgeschwindigkeit

Konzentration

Zerteilungsgrad