

Basiskonzepte in der Chemie:

**Stoff-Teilchenkonzept:**

Vorgänge können auf der Stoffebene beobachtet werden und mithilfe von Modellen auf der Teilchenebene erklärt werden.

**Energiekonzept:**

Bei allen chemischen Reaktionen spielen Energieumwandlungen eine Rolle.

**Struktur-Eigenschafts-Konzept:**

Die Eigenschaften der Stoffe (z.B. Siedetemperaturen, Wasserlöslichkeit, ...) können aus ihrem chemischen Aufbau erklärt werden.

**Donator-Akzeptor-Konzept:**

Bei vielen chemischen Reaktionen werden auf der Teilchenebene Protonen oder Elektronen von einem Reaktionspartner (Donator) auf den anderen (Akzeptor) übertragen.

**Gleichgewichtskonzept:**

Manche chemische Reaktionen sind umkehrbar und laufen nicht vollständig ab, d.h. am Ende liegen Edukte und Produkte in einem bestimmten Verhältnis nebeneinander vor.