Bedeutung der chemischen Reaktion



Begriff chemische Reaktion – Merkmale

Def.: Chemische Reaktionen sind Prozesse, bei denen Ausgangsstoffe zu neuen Stoffen, den Reaktionsprodukten umgesetzt werden.

Kennzeichen / Merkmale:

- (1) Stoffumwandlung - Stoffeigenschaften gehen verloren, andere entstehen neu
- (2) Energieumwandlung $-(E_{chem.} \leftrightarrow E_{therm.} \leftrightarrow E_{kin.} \leftrightarrow E_{elektr.} \mid erkennbar als Wärme und Licht))$
- (3) Bindungsveränderung – Bindungsarten (und Teilchenarten) ändern sich / Teilchen lagern sich um (Teilchenumordnung)

Grundbegriffe zu chemische Reaktion

Aktivierung:

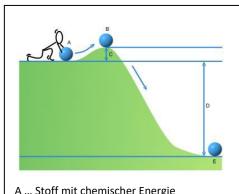
Aktivierungsenergie:

wirksame

Zusammenstöße:

Reaktionswärme:

exotherme Reaktionen:



- A ... Stoff mit chemischer Energie
- B ... reaktionsbereiter "aktivierter Stoff"
- ${\sf C} \dots {\sf Aktivierung senergie}$
- D ... bei der Reaktion freigesetzte Energie
- E ... energiearme Endstoffe