

CHEMICKÁ REAKCE

Chemická reakce

- děj, při kterém z výchozích látek (reaktanty) vznikají látky jiné (produkty)
- zanikají původní chem. vazby a vznikají nové

hoření

- chemický děj, při kterém vzniká světlo, teplo a látky jiných vlastností než má hořící látka

exotermická reakce

- reakce, při které se uvolňuje teplo

endotermická reakce

- reakce, při které se teplo spotřebovává

Faktory ovlivňující rychlost chem. reakcí

- druh látek
- koncentrace látek
- teplota výchozích látek
- velikost povrchu pevných látek
- katalyzátory

katalyzátory – látky, které ovlivňují rychlost chem. reakce, ale po jejím ukončení zůstávají nezměněny

Zákon zachování hmotnosti

- v uzavřené soustavě se při chemické reakci hmotnost výchozích látek rovná hmotnosti produktů
- počet atomů se v průběhu chem. reakce nemění