

# Báze

- Báze jsou látky, které ve vodném roztoku odštěpují hydroxidové ionty ( $\text{OH}^-$ ) za vzniku louhů. Při neutralizaci kyselinami tvoří soli. Vznikají obvykle reakcí oxidů kovů s vodou. Jejich chemické vzorce začínají atomem kovu, pak následuje jeden nebo více hydroxidových iontů podle oxidačního čísla kovu.
- Podle **Brönsteda** jsou báze všechny látky schopné vázat protony. K tomu je třeba, aby báze měla volný elektronový pár.

## Rozlišujeme

1. **neutrální báze** (bez náboje), např.:  $\text{NH}_3$ ,  $\text{H}_2\text{O}$
  2. **aniontové báze** (záporně nabitě), např.:  $\text{Cl}^-$ ,  $\text{HSO}_4^-$ ,  $\text{NO}_3^-$
  3. **kationtové báze** (kladně nabitě), např.:  $[\text{Fe}(\text{OH})_2 \cdot (\text{H}_2\text{O})_4]^+$ .
- Některé sloučeniny tvoří hydroxidové ionty teprve reakcí s vodou. Jsou to soli slabých kyselin, které na proton molekuly vody působí tak silně, že ho odtrhnou. Přitom vzniká hydroxidový ion, který je odpovědný za alkalickou reakci. Takové soli jsou např.: uhličitany a fosforečnany.
  - **Organické báze** obsahují v uhlovodíkovém skeletu např.: atomy dusíku, které mohou svým volným elektronovým párem vázat proton, a tak tvořit solím podobné sloučeniny; např.: aminy nebo heterocyklické sloučeniny.

## Odkazy

### Související články

- Hydroxid vápenatý

### Zdroj

- GÄRTNER, Harald. *Kompendium chemie : vzorce, pravidla a principy - úlohy a jejich řešení - periodická soustava prvků - výkladový slovník*. 1. vydání. [Praha] : Euromedia Group - Knižní klub, 2007. 542 s. ISBN 978-80-242-2012-3.