

Az oldatok kémhatása

Kémia 7.

- Az oldatok fontos tulajdonsága a kémhatás
- Ez alapján az oldat lehet savas, lúgos vagy semleges
- Az oldat kémhatását a pH-val jellemezzük:
 - 0 és 7 között az oldat savas
 - Ha pontosan 7: semleges
 - 7 felett: lúgos



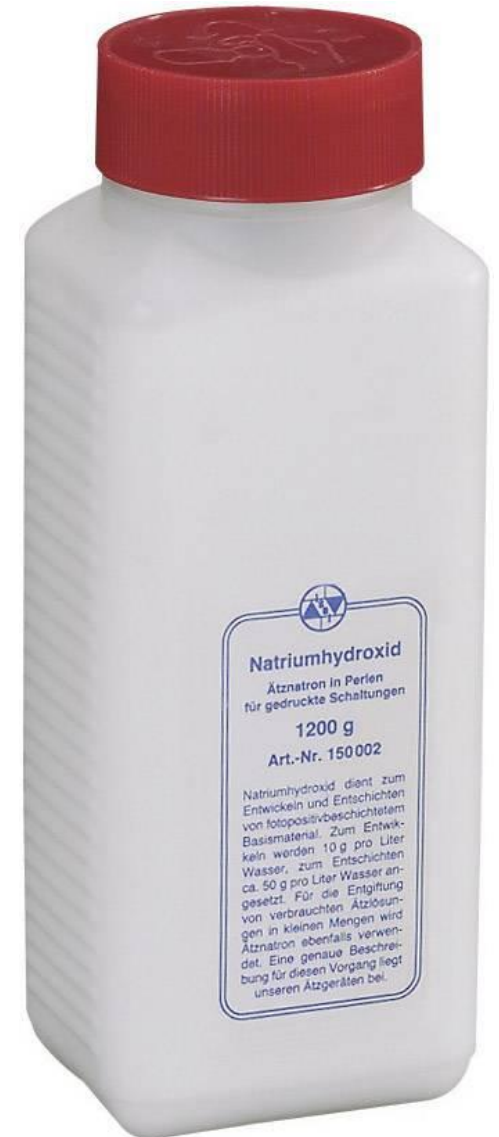
Savas kémhatású oldatok

- Savak: olyan anyagok, melyek vizes oldata savas kémhatású
- Ilyenek:
 - Sósav (hidrogén-klorid vizes oldata)
 - Citromlé
 - Ecetsav
 - Vízkőoldó: sósav, foszforsav és citromsav keveréke
- Ált. maró hatásúak, bőrre kerülve bőrpírt és csípő, viszkető érzést okoznak



Lúgos kémhatású oldatok

- Lúgok (bázisok): olyan anyagok, melyek vizes oldata lúgos kémhatású
- Ilyen:
 - Nátrium-hidroxid (marónátron)
 - Mosószóda (nátrium-karbonát)
 - Szódabikarbóna
- Maró hatásúak, bőrre kerülve síkossá teszi azt
- Szembe kerülve akár vakságot is okozhatnak



Az indikátorok

- Olyan anyagok, melyek színváltozással jelzik a kémhatást
- Ilyen:
- Lakmusz (savban piros, lúgban kék)
- Fenolftalein (lúgos közegben piros, savas és semleges közegben színtelen)
- Univerzálindikátor: bármely pH meghatározható vele
- Tea: ha citrommal ízesítjük (citromsav), világosabb színű lesz

