

A sók képletei, elnevezésük



Az előző órán megismerkedtünk a sók keletkezésével.
Emlékeztetőül elmondhatjuk, hogy minden só áll fémből és
savmaradékból.

A sók képletei, elnevezésük

- ▶ Még mielőtt elkezdenénk tárgyalni a sók elnevezését, gyakoroljuk a képlet alapján a vegyületek típusait.
- ▶ **Melyik vegyületcsoportba tartoznak a felsorolt képletek?**
- ▶ SO_3 , NaOH , CO_2 , N_2O_5 , $\text{Ca}(\text{OH})_2$, CuO , Fe_2O_3 , H_2SO_4 , CuSO_4 , Cu_2O , $\text{Al}(\text{OH})_3$, H_2CO_3 , CO , Al_2O_3 , H_2S .

A sók képletei, elnevezésük

A sók elnevezéséről el kell mondani, hogy van a hétköznapi név (pl. konyhasó) és van a kémiai elnevezés (pl. a nátrium klorid). Meg kell mindkettőt jegyezni. A hétköznapi elnevezés az ismert, a kémiai elnevezés alapján következtethetünk a kémiai képletre.

A képletben első helyen áll a fém vegyjele, utána következik a savmaradék.

A sók képletei, elnevezésük

- ▶ **A sók elnevezésekor előbb kimondjuk a fém, majd a savmaradék nevét.**
- ▶ Például:
- ▶ AlPO_4 - alumínium foszfát
- ▶ K_2CO_3 - kálium karbonát
- ▶ LiNO_3 - lítium nitrát
- ▶ Na_2SO_4 - nátrium szulfát
- ▶ KCl - kálium klorid
- ▶ Azokban az esetekben, ahol a fémnek többféle vegyértéke is létezik, a szabályos elnevezésben ezt jelölni is kell (általában zárójelbe tett római számokkal). A réz és ezüst esetén is előfordulhat ilyen, így az elnevezésben a helyes leírás a pl. a réz(II)klorid vagy az ezüst(I)szulfát lenne.
- ▶ CuCl_2 réz(II)klorid
- ▶ CuCl réz(I)klorid
- ▶ Ag_2SO_4 ezüst(I)szulfát
- ▶ AgSO_4 ezüst(II)szulfát

A sók képletei, elnevezésük

- ▶ Felvetődik a kérdés mi a helyzet a savanyú, a bázisos sók esetében?
- ▶ Savanyú soknál, kimondjuk a fém nevét, majd a hidrogén szót és végül a savmaradék nevét. Pl.:
- ▶ NaHCO_3 nátrium-hidrogénkarbonát (szódabikarbóna)
- ▶ KHSO_4 kálium-hidrogénszulfát
- ▶ KH_2PO_4 kálium dihidrogénfoszfát
- ▶ K_2HPO_4 dikálium hidrogénfoszfát

A sók képletei, elnevezésük

- ▶ A bázisos sók esetében előbb kimondjuk a fém nevét, majd hozzáadjuk a hidroxid szócskát végül a savmaradék nevét. Pl.:
- ▶ Ca(OH)Cl - kalcium-hidroxiklorid
- ▶ Cr(OH)SO_4 - króm-hidroxiszulfát
- ▶ Al(OH)CO_3 - alumínium- hidroxikarbonát