

## 7. o. Kémia: Közömbösítés

### Óravázlat

**Közömbösítés:** kémiai reakció, amelynek során a sav és a bázis reakciójával só és víz keletkezik. A savakat lúgokkal, a lúgokat pedig savakkal közömbösíthetjük.

A közömbösítés során a savból származó hidrogénionok a bázisból származó hidroxidionokkal vízzé egyesülnek:  $H^+ + OH^- = H_2O$ .

A közömbösítés másik végterméke a só. A fémionokból és savmaradék-anionokból keletkező ionvegyületeket sóknak nevezzük.

Példa:  $HCl + NaOH = NaCl + H_2O$