**Neutralizácia**

* Chemická reakcia kyseliny s hydroxidom, pričom vzniká voda a soľ kyseliny
* Ak pri neutralizácií reaguje bezkyslikatá kyselina s hydroxidom vzniká voda a soľ kyseliny – halogenid- fluorid, chlorid, jodid bromid

Napr.

 H2SO4+ Ca(OH)2→2H2O + CaSO4

HCl + KOH→H2O + KCl

* tieto príklady si spolu vyriešime na online hodine presný termín a čas bude na edupage a na maily.

Pr. Dopíš produkty reakcie a reakcie vyrovnaj:-

H2SO4+ NaOH →\_\_\_\_\_\_\_\_\_ +\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

HI + Cu(OH)2 →\_\_\_\_\_\_\_\_\_ +\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

H2CO3+ Mg(OH)2 →\_\_\_\_\_\_\_\_\_ +\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

HF+ Al(OH)3 →\_\_\_\_\_\_\_\_\_ +\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

H2SO3+ Fe(OH)3 →\_\_\_\_\_\_\_\_\_ +\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

HCl + Co(OH)3 →\_\_\_\_\_\_\_\_\_ +\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_