Písanie rovníc neutralizácie

V príkladoch zakrúžkuješ nositeľa kyslých a nositeľa zásaditých vlastností. Pod rovnicu napíšeš ich počet, koľko ich je v kyseline a koľko v hydroxide. Chemickú rovnicu vyrovnáš (zákon zachovania hmotnosti). Napíšeš produkty a pomenuješ ich.

H2SO4 + *2* LiOH- → 2 H2O + Li2SO4 – síran lítny

H+ + OH- → H2O

H+ + OH- → H2O

HF + KOH → +

..... HBr + Ca(OH)2 → ...... +

H2SO4 + Ca(OH)2 →

HNO3 + NaOH →

......H2SO3 + ..... Al(OH)3 → ...... + .......

.............. + Cr(OH)7 → Cr2(SO4)7 + H2O

H2S + ............... → PbS + H2O