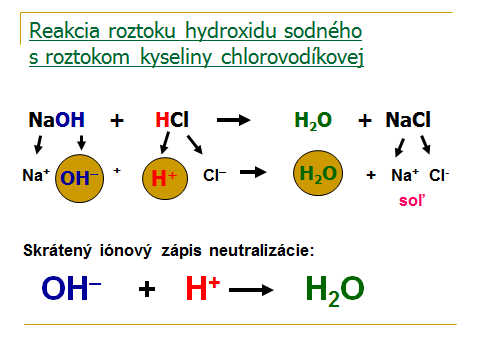
Prepísať poznámky do zošita (28.4.)

NEUTRALIZÁCIA

* reakcia roztoku hydroxidu s roztokom kyseliny
* **kyselina** + **hydroxid** **VODA** + **soľ**
* pri neutralizácii sa rušia **protikladné** vlastnosti : **kyslé** vlastnosti kyseliny a **zásadité** vlastnosti hydroxidu
* Pri ***neutralizácii*** sa vždy uvoľňuje **teplo**
* Neutralizáciou vzniká z **kyslého** a **zásaditého** roztoku – **roztok neutrálny**
* **Podstatou** neutralizácie je reakcia **katiónov** **H+** s **aniónmi** **OH-** za vzniku **molekúl vody.**

**H+ + OH –  H2O**



**Použitie neutralizácie:**

* Vo výskumných a priemyselných laboratóriách na presné určenie **množstva kyselín a** **hydroxidov** v rozličných látkach:

– v mlieku a mliečnych výrobkoch

– v minerálnych vodách

– v pôde, v pive

* Na odstraňovanie kyselín alebo hydroxidov z odpadových vôd
* Na neutralizáciu kyslej pôdnej reakcie