

Chemie 9. třída

Pátek 23. 10. 2020

Zdravím žáky 9. třídy v čase podzimní pandemie.

Už trochu umíme názvosloví solí, tak můžeme pokročit dále.

Čeká nás **neutralizace**, což je reakce kyseliny a hydroxidu. Na první pohled to vypadá trochu složitě, ale je to v podstatě jednoduchá reakce, při které vždy vzniká **voda** a **sůl**.

Voda vzniká z **vodíků kyseliny** a **OH skupin hydroxidu**, a zbylé části kyseliny (anion) a hydroxidu (kation) vytvoří spolu **sůl** (v pořadí kation a anion). A sůl už vytvořit umíte. **Důležité je, že prvky si zachovávají své oxidační číslo po celou dobu reakce.**

Pak se rovnice jednoduše vyčíslí pomocí **stechiometrických koeficientů**, aby nalevo i napravo byl stejný počet atomů a je hotovo.

Také posílám pracovní list na neutralizaci, abyste si ji mohli zatím přes podzimní prázdniny zkoušet. Pokud nepůjdeme v listopadu do školy (jako že ne), tak se vás to pokusím naučit v další online hodině chemie ☺.

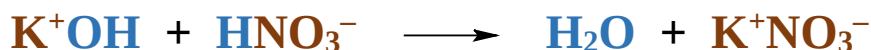
-----Zápis do sešitu-----

Neutralizace

Je **reakce kyseliny s hydroxidem** (hydroxidu s kyselinou), při které vzniká **voda** a **sůl příslušné kyseliny**:



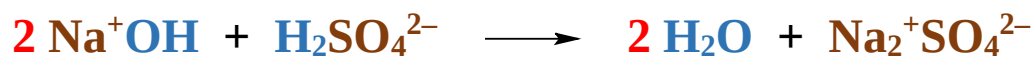
voda vzniká z vodíku kyseliny
a OH skupiny hydroxidu



sůl je tvořena z kationu
hydroxidu a anionu kyseliny

Všechny prvky si při reakci zachovávají svoje oxidační číslo (náboj), tzn. **na začátku i na konci reakce mají stejné oxidační číslo (náboj).**

Při neutralizaci nedochází ke změně oxidačního čísla.



Při vyčíslování rovnice musí být nalevo i napravo stejný počet atomů.

Rovnici vyčísľujeme pomocí **stechiometrických koeficientů**, které se píší **před vzorec sloučeniny**.