

Zapiš do sešitu a nastuduj !

Hydroxidy str.68

- Jsou „opakem kyselin“ – na pH stupnici
- Jsou to žíraviny, mají leptavé účinky
- Mají tzv. **hydroskopické účinky** = nasávají do sebe vodu-ze vzduchu, z kožních buněk
=poleptání

- Jsou to tříprvkové sloučeniny, které obsahují hydroxidovou skupinu $(\text{OH})^{-1}$, navázanou většinou na kationty kovů.

Oxidační číslo

- Hydroxidová skupina má oxidační číslo -1
- Druhý prvek má **kladné** oxidační číslo
- Součet oxidačních čísel ve sloučenině se musí rovnat nule.

Tvorba vzorce z názvu

- Názvy jsou tvořeny z podstatného jména a přídavného jména.
- Podstatné jméno – hydroxid
- Přídavné jméno – název druhého prvku s příponou, která odpovídá příslušnému oxidačnímu číslu.

Postup tvorby vzorce oxidu z názvu

Název hydroxidu

1. Napíšeme značky prvků
v opačném pořadí

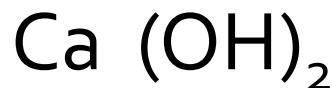
Hydroxid vápenatý



2. Určíme oxidační čísla



3. Křížové pravidlo-
hodnota oxidačního čísla se zapíše
do kříže za značku prvku
arabskou číslicí.



(čti cé-á-ó-há dvakrát)

Procvičování

hydroxid sodný



Úkol- napiš vzorce k názvům hydroxidů, zkontroluj na netu
zapiš do sešitu a pošli na tomanjirii@seznam.cz

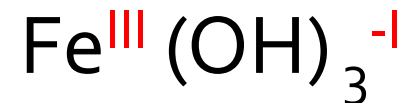
- hydroxid hlinitý
- hydroxid hořečnatý
- hydroxid draselný

Postup tvorby názvu ze vzorce

Vzorec hydroxidu



1. Určíme oxidační čísla

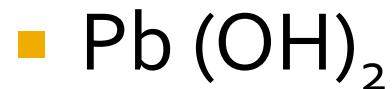
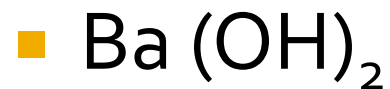


2. Název vytvoříme pomocí slova

"hydroxid" a názvu prvku + koncovky odpovídající oxidačnímu číslu barnatý.

hydroxid + železo + -itý = hydroxid železitý

Úkol- napiš vzorce k názvům hydroxidů, zkontroluj na netu
zapiš do sešitu a pošli na tomanjirii@seznam.cz



Oba úkoly zašli v jednom souboru, mají neomezený termín vypracování, stejně tak jako předchozí úkoly (do doby než skončí nouzový stav). Bude hodnoceno „splnil-nesplnil“ nebo „napůl“

Připomínám, že máš možnost využít aplikace (texty, tabulky, prezentace) v Office365, který najdeš na stránkách školy!