

Chemie 21. a 22. 10. 2020

Samostatně budete procvičovat názvosloví – máme zopakováno všechno. Ve čtvrtek na online hodině se budeme věnovat chemickým reakcím – je třeba, abyste si nachystali pracovní list, který jsem vám rozdala ještě ve škole v úterý.

Do středy do 16.00 vypracujte a odešlete na novotnaj@skolazh.cz následující úkoly:

1. Odvodte vzorce následujících sloučenin:

kyselina chromová

oxid měďný

hydroxid nikelnatý

dusičnan železitý

sulfid olovnatý

fluorid osmičelý

síran titaničitý

kyselina jodovodíková

fosforečnan hořečnatý

* dihydrát síranu vápenatého

* hydrogenuhličitan vápenatý

2. Odvodte názvy následujících sloučenin:

HMnO_4

$\text{Cd}(\text{OH})_2$

HF

BBr_3

K_2SO_3

ZnS

$\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$

Pište **oxidační čísla a náboje**, ať vidím, jak jste na vzorce a názvy přišli.

Online hodina bude ve čtvrtek od 8.00, nejpozději v úterý byste měli dostat pozvánku.

Nezapomeňte úkoly odevzdat včas, pokud byste měli nějaké dotazy, napište mi mail a domluvíme se.

Pro jistotu přikládám i pracovní list 😊.

Jitka Novotná

Chemické reakce (21. a 22. 10. 2020)

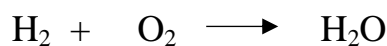
-chemická reakce je

- - látky, které vstupují do reakce

- - látky, které při reakci vznikají

- platí zákon

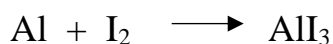
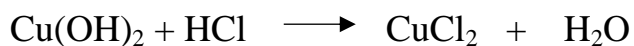
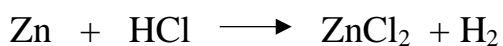
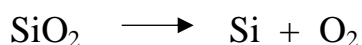
- pro zápis používáme



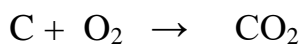
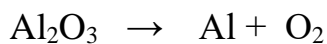
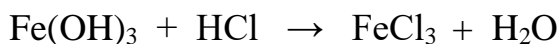
Druhy reakcí: - slučování – z více vzniká jeden

- rozklad – z reaktantu vzniká produktů

- neutralizace – reakces za vzniku vody a soli



1. Uprav rovnice:



2. Rozhodni, zda je některá z reakcí slučování (s), rozklad (r) nebo neutralizace (n).

3. Pojmenuj všechny látky v rovnicích.