

## Chemie 19. – 23. 10. 2020

Samostatně budete procvičovat názvosloví – máme zopakováno všechno. Ve středu na online hodině se budeme věnovat chemickým reakcím – je třeba, abyste si druhou stranu s názvem Chemické reakce buď vytiskli, nebo nachystali zápis do sešitu, znění úkolů opisovat nemusíte, budeme na nich společně pracovat v hodině.

Do středy do 10.00 vypracujte a odešlete na [novotnaj@skolazh.cz](mailto:novotnaj@skolazh.cz) následující úkoly:

1. Odvoďte 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. Odvoďte názvy následujících sloučenin:

$\text{HMnO}_4$

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

$\text{HF}$

$\text{BBr}_3$

$\text{K}_2\text{SO}_3$

$\text{ZnS}$

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

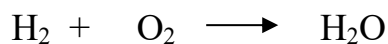
Pište **oxidační čísla a náboje**, ať vidím, jak jste na vzorce a názvy přišli.

Online hodina bude ve středu od 10.55, nejpozději v úterý byste měli dostat pozvánku.

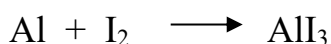
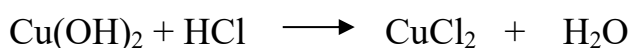
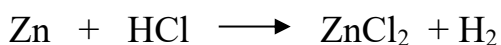
Jitka Novotná

## Chemické reakce (21. 10. 2020)

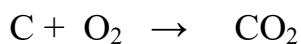
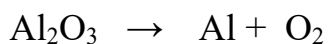
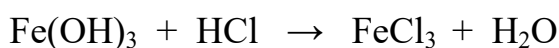
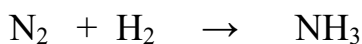
- chemická reakce je .....
- ..... - látky, které vstupují do reakce
- ..... - látky, které při reakci vznikají
- platí zákon .....
- pro zápis používáme .....



- Druhy reakcí:
- slučování – z více ..... vzniká jeden .....
  - rozklad – z ..... reaktantu vzniká ..... produktů
  - neutralizace – reakce .....s ..... 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.