

CHEMIE

15.2. – 19.2.

Dobrý den,

v polovině února se zaměříme na procvičování chemických reakcí a základních chemických výpočtů, které jsme probrali v předchozích týdnech. Nově tento týden jen krátký úvod do názvosloví anorganických sloučenin.

Tak s chutí do toho!

Pokud by sis s něčím nevěděl(a) rady, neváhej mne kontaktovat.

S pozdravem paní učitelka Šancová

(Kontakt: dsancova@zstynecnl.cz nebo přes MStears)

- 1) **Online hodina** – pondělí – procvičování látkové množství a molární hmotnost, nová látka názvosloví dvouprvkových sloučenin
- 2) **Video**: vkládám videa k probraným látkám na zopakování.

[Vyčíslování chemických rovnic 1](#)

[Vyčíslování chemických rovnic 2](#)

[Látkové množství](#)

[Molární hmotnost](#)

Podívej se na videa k nové látce:

[názvosloví dvouprvkových sloučenin 1](#) a [názvosloví dvouprvkových sloučenin 2](#)

- 3) **Zápis** –

NÁZVOSLOVÍ DVOUPRVKOVÝCH SLOUČENIN

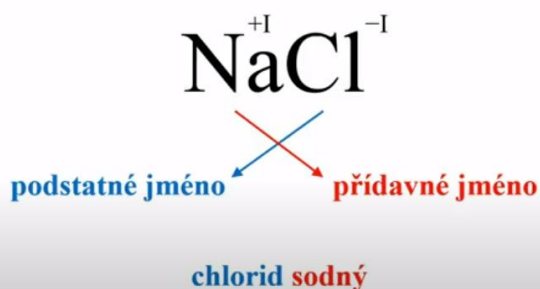
a) **opiš** si závěr z videa: Úvod do chemického názvosloví 1.

b) **Tuto tabulku bude každý na pondělní hodině umět! Opiš si ji do sešitu!**

ox. číslo kladně nabitého atomu se zjistí z koncovky

Oxidační číslo	Koncovka
I	-ný
II	-natý
III	-itý
IV	-ičitý
V	-ičný, -ečný
VI	-ový
VII	-istý
VIII	-ičelý

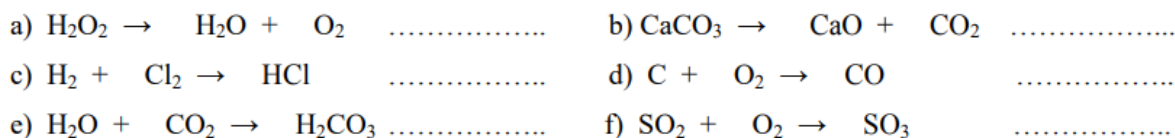
Název těchto sloučenin je tvořen podstatným a přídavným jménem. Podstatné jméno má vždy koncovku –id (oxid, chlorid), koncovka přídavného jména je dána kladným oxidačním číslem:



4) Procvičuj probrané učivo. Vyplněné **cvičení pošli** do čtvrtěční půlnoci.

a)

Urči **typ** chemické reakce a **doplň** stechiometrické koeficienty:



b) Zapiš pomocí chemických vzorců a značek. Rovnice vyčíslí.

Sodík + síra vzniká sulfid sodný (Na_2S)

Železo + chlor vzniká chlorid železitý (FeCl_3)

c) Vypočítej molární hmotnost:

O_3

CaCO_3

$\text{Al}(\text{OH})_3$

d) Jaké je látkové množství 4g ozonu?

Jaká je hmotnost 5 molů kyseliny dusičné HNO_3 ?

Určete prvek, jehož látkové množství je 0,25 mol a hmotnost je 8,0 g.

POZOR

Od příštího týdne hodina chemie prodloužena o 5 minut.

8.A 7:55 – 8:30

8.B 10:00 – 10:35

V rámci online hodiny bude test na chemické reakce, molární hmotnost a látkové množství.