

# DOMÁCÍ PŘÍPRAVA

TŘÍDA 8.A, 8.B, 8.C

## Chemie

**Všechny zdravím při další domácí přípravě!**

*I přestože jsem minule nechtěla, ať mi úkoly zasíláte, mnozí tak učinili.*

*Tak teď věřím, že když je zaslat budu chtít, že je pošlete a všichni!!!*

*Tím připomínám, že mnozí z vás se mi dlouho neozvali!!!*

*A jak víte, vaše aktivita se odrazí ve známce na konci školního roku!*

**Nové učivo:** učebnice str. 77- 78

**Zápis:**

## SOLI

- chemické látky tvořené kationtem kovu (nebo amonným kationtem  $\text{NH}_4^+$ ) a aniontem kyseliny.

*Pod pojmem sůl si nelze představit pouze kuchyňskou sůl!*

**Výskyt solí:** v přírodě většinou jako krystalické látky

**Vlastnosti solí:** z roztoků se dají oddělit krystalizací (zopakuj!), v krystalech drží ionty solí pomocí iontové vazby, které jsou pevné, proto také teploty tání a varu solí jsou vysoké, vodné roztoky solí vedou elektrický proud (pevné krystaly jsou nevodivé!)



Krystalická mřížka kuchyňské soli – NaCl



Krystaly kuchyňské soli

## ROZDĚLENÍ SOLÍ:

Tak jak rozdělujeme kyseliny na kyslíkaté a bezkyslíkaté, tak také rozdělujeme soli na:

1. SOLI BEZKYSLÍKATÝCH KYSELIN
2. SOLI KYSLÍKATÝCH KYSELIN

Zvláštní skupinu tvoří hydráty.

1. SOLI BEZKYSLÍKATÝCH KYSELIN: většinou dvouprvkové sloučeniny, neobsahuje ve sloučenině kyslík, patří sem:

## HALOGENIDY

- soli bezkyslíkatých kyselin, tzv. halogenvodíků – HCl (chlorovodíková), HBr (bromovodíková), HI (jodovodíková), HF (fluorovodíková)

OD HCl JE SOLÍ CHLORID

OD HBr BROMID

OD HI JODID

OD HF FLUORID

- dvouprvkové sloučeniny halogenu (*zopakuj, co jsou a kde leží halogeny!*) a dalšího prvku

### Názvosloví halogenidů:

název halogenidu tvoří podstatné jméno : chlorid, fluorid, bromid, jodid ANIONT

a přídavné jméno jiného prvku KATIONT + ZAKONČENÍ

### Nejznámější halogenid:

CHLORID SODNÝ – Na Cl                      Na<sup>+</sup>    Cl<sup>-</sup>

**Výskyt v přírodě:** jako sůl kamenná (nerost s názvem Halit), získává se nejvíce z mořské vody odpařováním v solných pánvích (v moři je ho rozpuštěno asi 2, 7%, z celkově rozpuštěných solí až 70%, v mořích je hodnota různá )

**Využití:** v potravinářství k ochucování pokrmů, k výrobě chloru a dalších chemických látek

*Zopakuj si zakončení přídavných jmen v tabulce na str. 62!*

SOUČET OXIDAČNÍCH ČÍSEL JE V MOLEKULE VŽDY ROVEN NULE!. Nad aniontem

je vždy -1, -1

Nad kationtem kovu je vždy kladný náboj!

### Př. Napiš vzorec chloridu železitého

Postup:

- napíšu ch. značku železa **Fe**
- nad železo napíšu **kladný náboj podle koncovky, je železitý, koncovka – itý = tj. 3**
- **Fe<sup>+3</sup>**
- pak napíšu značku chloridu Cl a náboj -1
- **Cl<sup>-1</sup>**

**Fe<sup>+3</sup> Cl<sup>-1</sup>** aby součet oxidačních čísel vycházel 0, musíme upravit **Fe<sup>+3</sup> Cl<sup>-1</sup><sub>3</sub>**

Pozn: -1 se nepíše, stačí pouze znaménko - **Cl<sup>-</sup>**

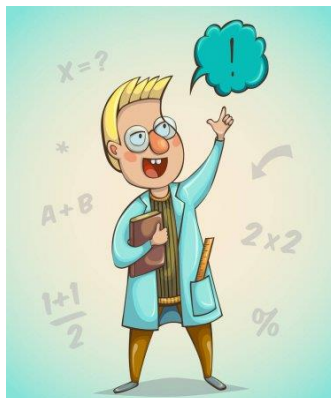
**Úkoly na zaslání do 15. 5. 2020 na adamkova@zsvyhlicka.cz**

Str. 63/ 1,2,3,4

Str. 84/ 4

**Příklad:**

Kolik gramů mořské soli se získá odpařením 10 litrů mořské vody, jejíž salinita (podíl soli) je 2,7% (příklad řeš pomocí hmotnostního zlomku nebo vlastní úvahou).



**Hodně zdaru!**

Sledujte Hangsout, tento týden proběhne další video- výuka!

Pište na email, nebo na [adamkova.zsvyhlicka@gmail.com](mailto:adamkova.zsvyhlicka@gmail.com),

kdo má zájem, ať si vás zařadím do skupin!

**Téma: Procvičování názvosloví a chemických výpočtů**