

Zadání: Pracovní list k online výuce 22. 10. 2020 v 8:30 h

1. Opakování - označení soli

Siřičitan..... Síran Fosforečnan.....
 Uhličitan..... Dusičnan..... chlornan

Koncovka -á z názvu kyseliny nahrazena koncovkou -an

| | |
|-------------|-----------------------------------|
| I | - nan |
| II | - natan |
| III | - itan |
| IV | - ičitan |
| V | - ečnan, - ičnan |
| VI | - an (!!! ne – ovan !!!) |
| VII | - istan |
| VIII | - ičelan |

| Oxidační číslo | koncovka | Obecný vzorec |
|----------------|--------------------------------|-----------------------|
| I | -nan | $M^{II}(AO)^{-I}$ |
| II | -natan | $M^{II}(AO_2)^{-II}$ |
| III | -itan | $M^{II}(AO_2)^{-I}_3$ |
| IV | -ičitan | $M^{II}(AO_3)^{-II}$ |
| V | -ečnan -ičnan | $M^{II}(AO_3)^{-I}$ |
| VI | -an | $M^{II}(AO_4)^{-II}$ |
| VII | -istan | $M^{II}(AO_4)^{-I}$ |
| VIII | -ičelan | $M^{II}(AO_5)^{-II}$ |

2. Opakování – vytvoření vzorce

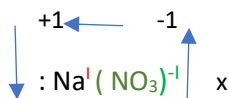
Síran vápenatý uhličitan sodný fosforečnan draselný

 Chlorečnan draselný

3. Nová látka – vytvoření názvu soli

Na NO₃

vzadu ve vzorci je NO₃, první slovo bude dusičnan



vepředu je Na, název bude od sodíku.....dusičnan sodík.....(hledám koncovku)

doplním oxid. čísla, dusičnan dám do závorky, píšu -I

jdu nahoru a násobím 1.(-1) = -1, kladných potřebuju +1, jdu dolů dělím 1:1 = 1
 oxidační číslo pro **sodík je I-** koncovka první, -ný

název je **dusičnan sodný**

4. Procvičení názvů solí kyselin:

Na₂ SO₃ Fe₂ (CO₃)₃ Cu SO₄ Al PO₄

DŮ:

SN SO₄ Pb (SO₄)₂ Hg (NO₃)₂ K₂ CO₃ Na IO₃

Potom vyfotit se jménem (samozřejmě svůj sešit) a zaslat na e-mail **do 26.10.:** dagmar.hegrova@zspilnikov.cz
 (můžete si vyzvednout i zadání ve škole, po telefonické domluvě 733 199 440)

Kdo nemůže poslat foto, může hodit podepsané vypracování na A4 do schránky školy.