

Chemie 8. třída – Chemie v čase epidemie (21)

Po dvacáté prvé zdravím žáky 8. třídy s pokračováním učiva chemie.

Skončili jsme dvouprvkové sloučeniny – **oxidy**, **sulfidy** a **halogenidy**, a než začneme tříprvkové sloučeniny, dáme si malé opakování.

Posílám pracovní listy na oxidy, které také najdete v pracovním sešitě online učebnice **Chemie 9** na stranách **53, 54, 55 a 57**.

DVOUPRVKOVÉ SLOUČENINY

9. Doplňte tabulku a vzájemně si ji kontrolujte.

název	mzčka prvka, který má záporné oxidační číslo	hodnota přívratného oxidačního čísla	mzčka prvka, který má kladné oxidační číslo v halogenidu	zákonitost přívratného jónova	hodnota kladného oxidačního čísla	správně psaný vzorec oxidu s vyváženými oxidačními čísly	vzor
jodid draselný	I	-I	K	+y	I	KI	KI
	F		Os		VIII	PtCl ₄	
	I		Al	-3y			SF ₆
bromid stříbrný	Br	-I	Mg		II	AgBr	

10. Na internetu nebo v literatuře vyhledejte další halogenidy, které jsou běžně využívány v praxi, nebo jsou pro člověka důležitě.

11. Doplňte názvy uvedených halogenidů a spojte je s příslušným vzorcem.

```

graph LR
    A[Nátri] --- B[draselný]
    C[IF3] --- D[jodid]
    E[SIF4] --- F[chlorid]
    G[KCl] --- H[jodistý]
    I[Agl] --- J[bromid]
    K[CaCl2] --- L[fosforečný]
    M[jodistý] --- N[jodid]
    O[jodistý] --- P[jodistý]
    Q[jodistý] --- R[jodistý]
    
```

12. Spojte čarou odpovídající vzorce a názvy uvedených halogenidů.

jodid sodný	NaBr	PCl ₅	chlorid uhličité
bromid draselný	AgI	MnCl ₂	chlorid hlinitý
bromid sodný	Nal	CCl ₄	chlorid rutilový
jodid stříbrný	AgF	HgCl ₂	chlorid manganitý
fosforic stříbrný	KBr	AlCl ₃	chlorid fosforečný

13. Seřazení vzorců halogenidů (postup – viz příloha pracovního sešitu).

14. Dominio (postup – viz příloha pracovního sešitu).

OXYDY

1. Správně názy oxidů ukrývají označení pro značící látky vypouštěné do ovadu.

vzor	názv
SO ₂	oxid soický
S	E
N ₂ O ₅	oxid dusičitý
E	U
ClO	oxid chloročí
L	S
P ₂ O ₅	oxid fosfočí
R	A
MnO ₂	oxid manganočí
E	T

Tajonka:

2. Doplňte vzorce a všechny ukazateli čísel:

- a) oxid močíny
- b) oxid jodičí
- c) oxid sílicí
- d) oxid manganičí
- e) oxid tuřiní
- f) oxid chromí

3. Doplňte názy oxidů a podčiřte v nich zakončení přidáváních jmén:

- a) CO
- b) Al₂O₃
- c) CrO₃
- d) BaO
- e) Br₂O₃
- f) K₂O

4. Mod železní Rudy řadíme hemati Fe₂O₃, magnetit Fe₃O₄. Vypočítej, kolik železa ve zřek z jedné tuny Fe₂O₃ a kolik z jedné tuny Fe₃O₄. Výsledky porovnejte a rozhodněte, která ruda obsahuje více procent železa.

Přikládám odkaz, kdyby to někdo nemohl najít:

[https://www.mediacreator.cz/mc/index.php?opentitle=Chemie8_PS/Chemie8_PS.m
c&maintitle=Chemie8/Chemie8.mc&pageord=26](https://www.mediacreator.cz/mc/index.php?opentitle=Chemie8_PS/Chemie8_PS.m
c&maintitle=Chemie8/Chemie8.mc&pageord=26)

Můžete si je vytisknout a vyplnit sami (s pomocí sešitu a učebnice) a pak zkontrolovat, nebo kdo by měl problém s tiskem, může je vyplňovat přímo v pracovním sešitě. **Cvičení jsou interaktivní a obsahují řešení.** Tak si to vyplňování užíjte.

Do teamsů vám pošlu malou desetiminutovku na oxidy, sulfidy a halogenidy. Budou spolu dohromady.

A příště začneme kyseliny 😊.