

OXIDY

- dvouprvkové sloučeniny **kyslíku** s jiným prvkem

OXID UHLIČITÝ - CO_2

- bezbarvý, větší hustotu než vzduch
- součást vzduchu → vydechováním
- spalováním fosilních paliv

- **použití:** příprava sycených nápojů



hasicí přístroje (**SNĚHOVÝ**)



OXID UHELNATÝ - CO



- **bezbarvý plyn bez chuti a zápachu, lehčí než vzduch**
- **JEDOVATÝ!**
- vzniká nedokonalým spalováním paliv, při kouření!

OXID SIŘIČITÝ - SO_2

- štiplavý plyn
- vzniká spalováním hnědého uhlí, sopečnou činností
- způsobuje **KYSELÝ DĚŠŤ** → překyselení vody, půdy
- **použití:** dezinfekce (síření sudů)

OXID VÁPENATÝ - CaO (pálené vápno)

použití: **stavebnictví**

OXID KŘEMIČITÝ - SiO_2 (křemen)

- v přírodě několik forem: **křišťál, ametyst, růženín**
- součást **písků**
- použití: výroba **skla**
stavebnictví (do **malty, betonu**)

Procvičuj (doplň sem, list odevzdáš):

- 1) Kdo sestavil v roce 1869 periodickou soustavu prvků?
- 2) Jak se nazývá v PSP řádek + počet?
- 3) Jak se rozdělují skupiny v PSP?
- 4) Kolik máme kapalných prvků? Uved' alespoň 1.

Přiřad' značku ke správnému prvku:

FLUOR

NIKL

BROM

SÍRA

RTUŤ

ZINEK

HOŘČÍK

UHLÍK

OLOVO

JOD

Hg
C S
Pb Mg
Zn
I Ni
Br F

Doplň oxidační číslo nebo koncovku:

- natý -

I -

- ičelý -

VII -

- ičitý -

III -

- ičný, ečný -

VI -