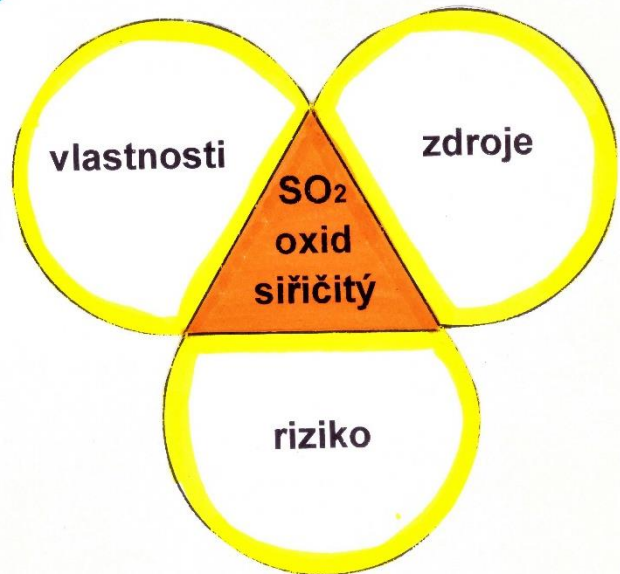
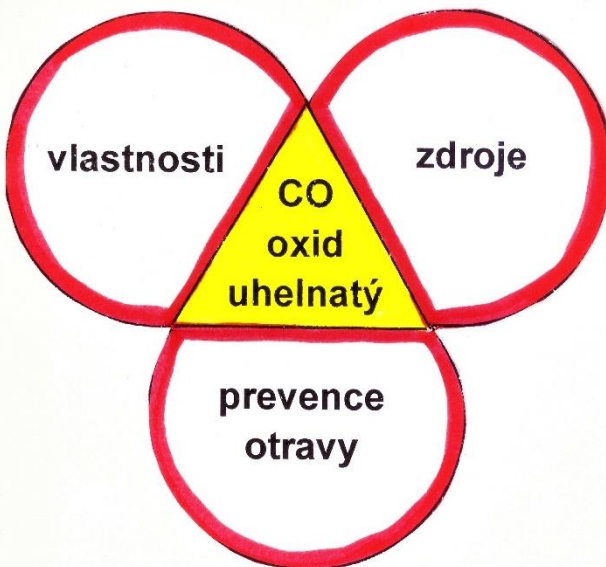
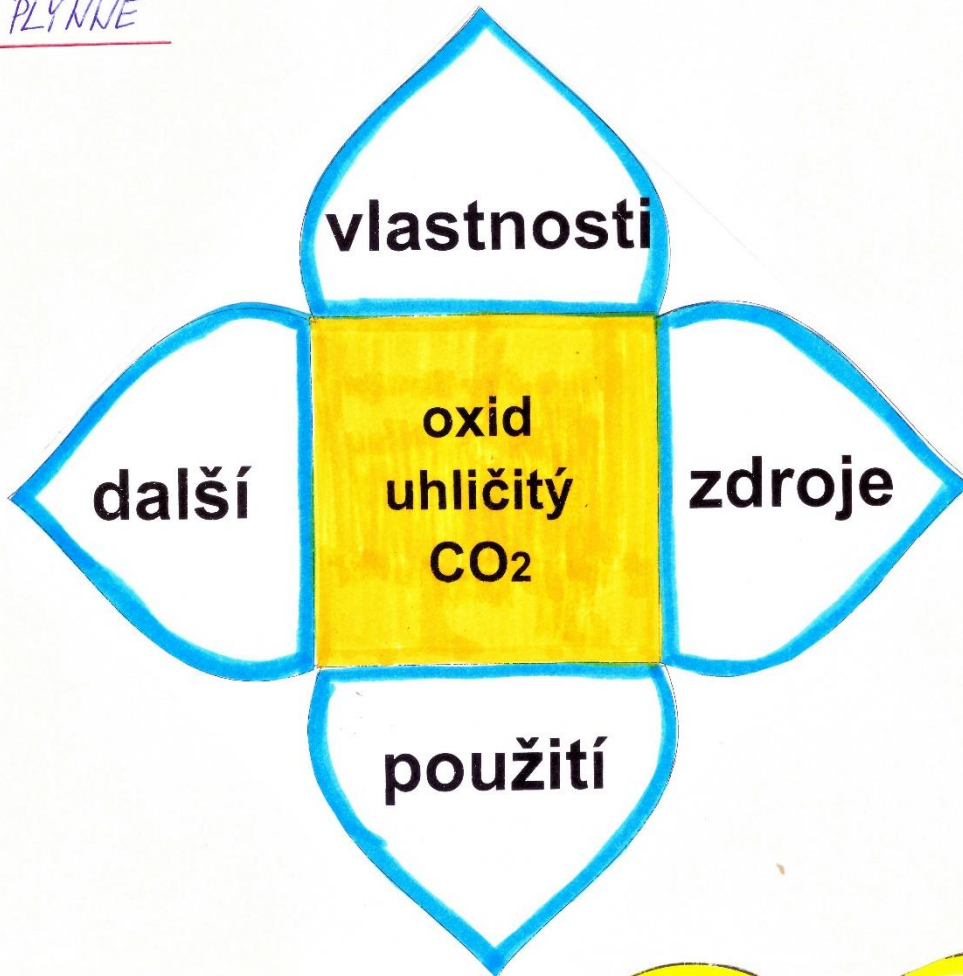


OXIDY

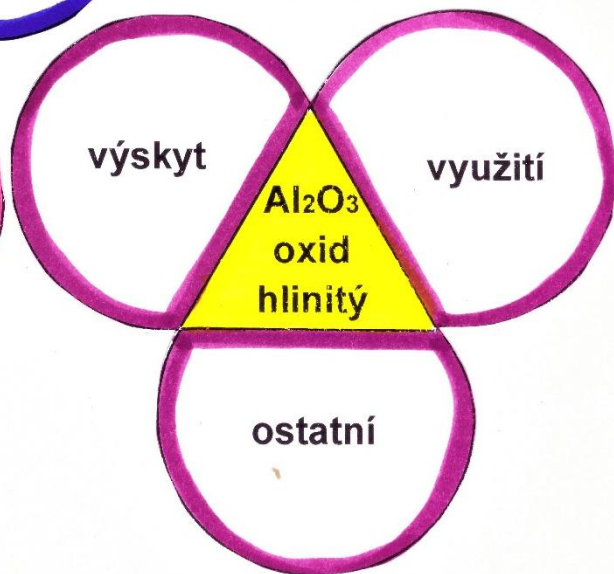
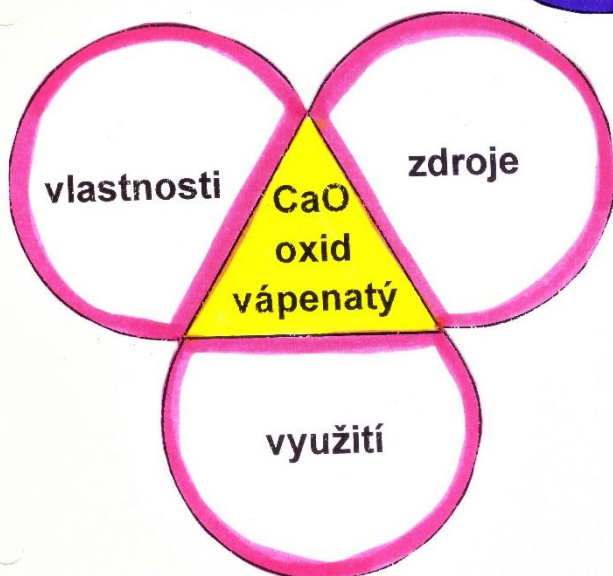
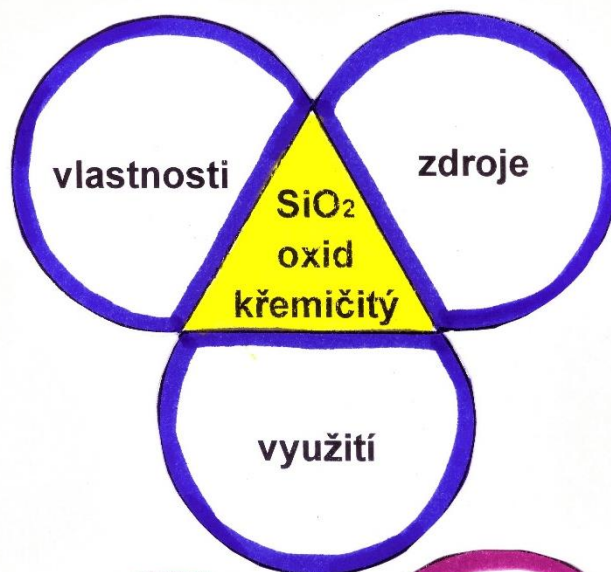
= sloučeniny kyslíku s dalšími prvky
- ve všech skupenstvích

1. PLYNNÉ



2. TEKUTÉ - VODA - viz samostatná kapitola

3. PEVNÉ



NÁZVOSLOVÍ

Název: oxid + přídavné jméno podle druhého prvku, koncovka podle ox. čísla

KYSLÍK MÁ V OXIDECH OXIDAČNÍ ČÍSLO -II.

Při tvorbě názvu postupujeme stejně jako u halogenidů^o

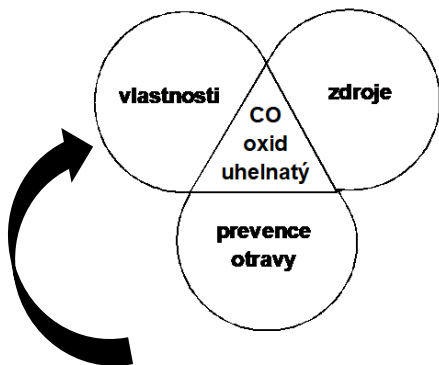
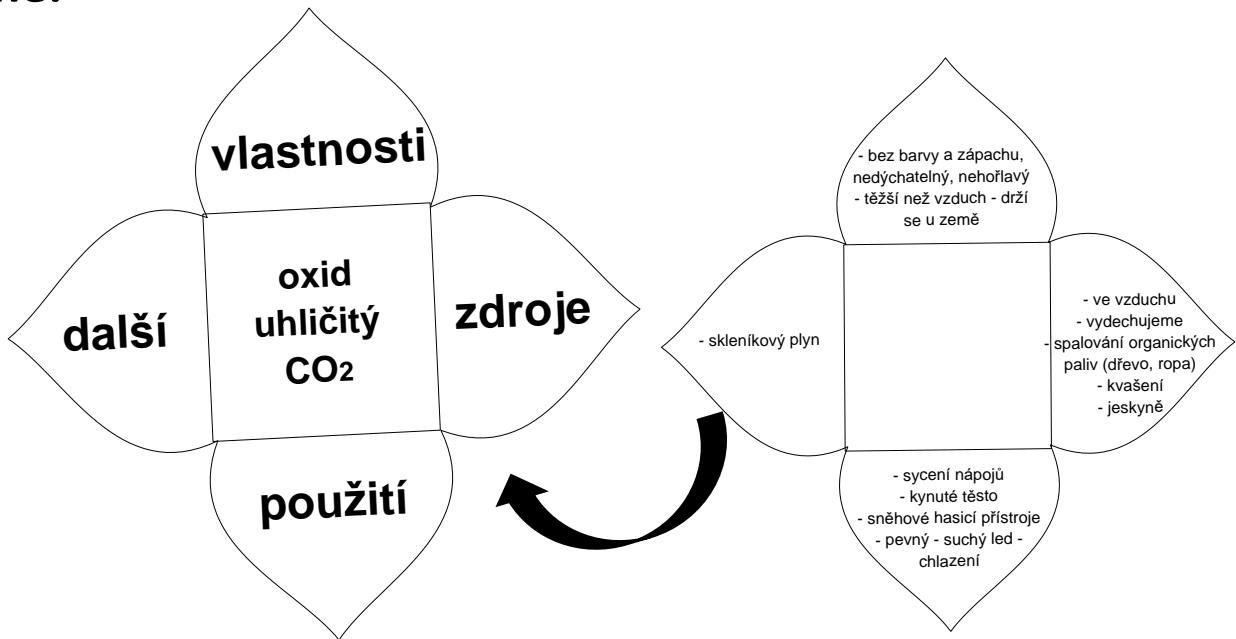
Při tvorbě vzorce postupujeme jako u halogenidů, ale pokud by poměr atomů vycházel 2:2, 2:4, 2:6, 2:8 krátíme na 1:1, 1:2, 1:3, 1:4.

proto oxid uhličitý je $\text{CO}_2^{\text{IV}-\text{II}}$ ne $\text{C}_2\text{O}_4^{\text{IV}-\text{II}}$

Oxidy

- sloučeniny kyslíku s dalšími prvky
- ve všech skupenstvích

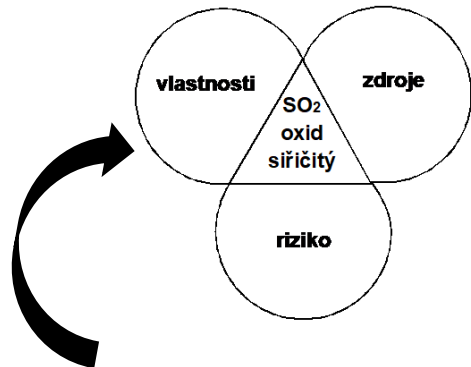
Plynné:



vlastnosti: - prudce jedovatý
- bez barvy a zápachu
- těžší než vzduch

zdroje: - nedokonalé spalování (výfukové plyny, cigarety, různé spotřebiče)

prevence: - detektory
- revize spotřebičů a komínů



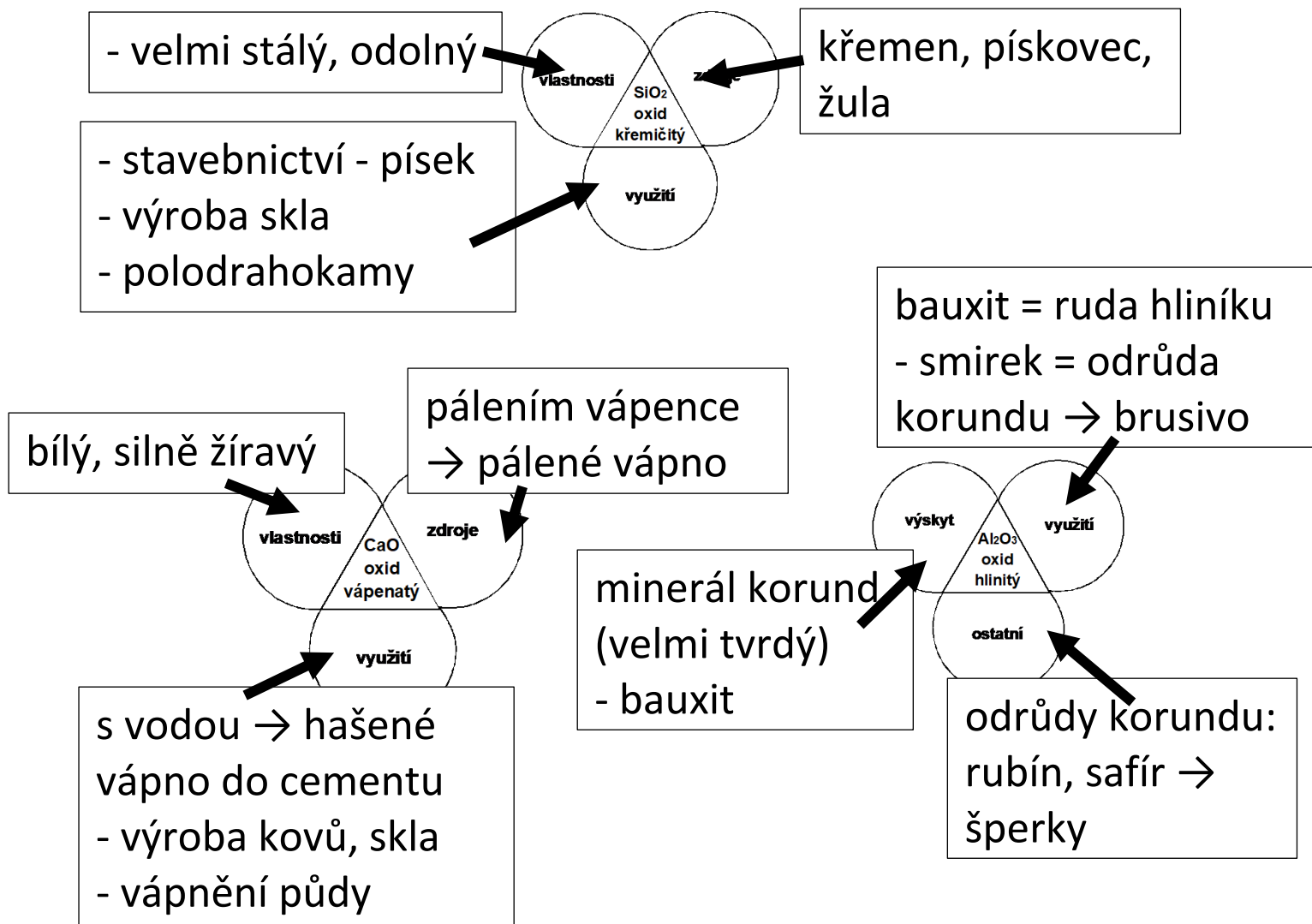
vlastnosti: - bezbarvý,
- nehořlavý
- mírně jedovatý
- štiplavě páchne

zdroje: spalování síry (hnědé uhlí, ropa)
- sopečné výbuchy

riziko: v atmosféře reaguje s vodou → kyselá dešť → ničí vegetaci

Tekuté: VODA - viz samostatná kapitola

Pevné:



Názvosloví

- název: oxid + přídavné jméno podle druhého prvku + koncovka podle oxidačního čísla

KYSLÍK má v oxidech VŽDY OX. ČÍSLO -II

Při **tvoření názvu** postupujeme stejně jako u halogenidů.

Při **tvoření vzorce**, postupujeme jako u halogenidů, ale pokud by vycházel poměr atomů 2:2, 2:4, 2:6, 2:8, **krátíme** na 1:1, 1:2, 1:3, 1:4.

proto: oxid uhličitý je $\text{C}^{\text{IV}}\text{O}_2^{-\text{II}}$ a ne ~~$\text{C}^{\text{IV}}_2\text{O}_4^{-\text{II}}$~~