

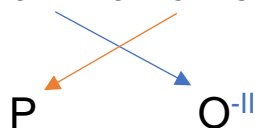
Názvosloví oxidů

- Oxidy – dvouprvkové sloučeniny kyslíku s dalším prvkem
- Kyslík – oxidační číslo – II
- Druhý prvek – oxidační číslo podle koncovky (stejně koncovky jako u halogenidů)
- Stejný postup jako při tvoření vzorce u halogenidů
 - o Oxidační číslo druhého prvku zjistíme pomocí tabulky koncovek - stejná
 - o Opět používáme křížové pravidlo
 - o Oxidační čísla píšeme u prvku vpravo nahoře římským číslem

Jak vytvořit vzorec oxidu?

Př.: oxid fosforečný

OXID FOSFOREČNÝ



- křížem přepíšeme značky prvků

- doplníme ox. číslo kyslíku (vždy -II)

- podle koncovky u fosforu zjistíme jeho ox. číslo →



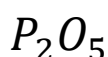
Fosforečn^y → koncovka – ečn^y = ox. č. V



- křížem sepíšeme ox. čísla k druhému prvku



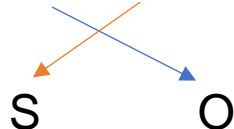
- čísla opíšeme bez znamének a arabskou číslicí



- hotový vzorec oxidu fosforečného

Př.: oxid sírový

OXID SÍROVÝ



- křížem přepíšeme značky prvků

- doplníme ox. číslo kyslíku

- podle koncovky zjistíme ox. č. síry – sírov^y → ox.č. VI



- křížem přepíšeme ox. čísla k druhému prvku

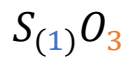


- čísla opíšeme bez znamének a arabskou číslicí

POZOR: Tentokrát vzorec není hotový, protože 2 a 6, lze zkrátit dvojkou



- krátíme čísla dvojkou → (2:2=1; 6:2=3)



- jedničku nepíšeme v chemických vzorcích



- hotový vzorec po zkrácení

Pozn.: nikdy nekrátíme už oxidační čísla, ale až sepsaná čísla dole u prvku

Pomůcka: pokud je oxidační číslo druhého prvku sudé, vždy budeme na konci vždy krátit

Procvičování:

Vytvořte vzorce následujících oxidů:

1. Oxid uhlíčitý
2. Oxid osmičelý
3. Oxid draselný
4. Oxid hlinitý
5. Oxid železnatý