

# **Peroxidy a jejich názvosloví**

? Co jsou to PEROXIDY ?

➤ Peroxidy jsou *dvouprvkové sloučeniny*, které obsahují tzv. *peroxidickou skupinu*.

Vyjádřete peroxidickou skupinu chemickým vzorcem:



? Jaký je obecný vzorec peroxidů?

➤ Obecný vzorec peroxidů je:

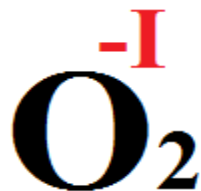


? Co představuje symbol **X** v obecném vzorci peroxidů ?

➤ Symbol **X** v obecném vzorci peroxidů může znamenat **vodík** nebo **některý z kovů**.

? Jaké oxidační číslo má kyslík ve vzorcích peroxidů ?

➤ Ve vzorcích peroxidů má **kyslík** oxidační číslo **-I**.



? Jaký elektrický náboj má peroxidická skupina jako celek ?

➤ Jako celek má peroxidická skupina náboj **-2**.

# Tvorba vzorců peroxidů

## Vytvořte vzorec PEROXIDU BARNATÉHO:

1. Stejně jako při tvorbě vzorců jiných anorganických sloučenin umístíme do vzorce na první místo značku prvku, který je v názvu na druhém místě a na druhé místo peroxidickou skupinu:



2. Doplníme náboj **nad peroxidickou skupinu** a podle koncovky přídatného jména **nad atom prvního prvku**:



3. Nábojová čísla „padají“ ve vzorci do kříže, tzn. nábojové číslo **nad peroxidickou skupinou** padá za značku barya a nábojové číslo **nad baryem** padá za peroxidickou skupinu (v tomto případě se nábojová čísla krátí):



## Tvorba názvů peroxidů ze vzorce

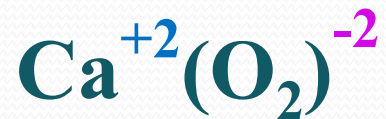
Vytvořte název následujícího peroxidu:  $\text{CaO}_2$

1. Doplníme nábojové číslo tam, kde ho známe (nad peroxoskupinu):



2. Podle náboje nad peroxoskupinou určíme náboj také nad vápníkem:

➤ *Číslo nad peroxoskupinou nespadlo do kříže → muselo se krátit => nad vápníkem musí být náboj +2.*



3. Název sloučeniny je:

# Peroxid vápenatý

## Doplňte vzorce peroxidů:

*peroxid lithný* →  $Li_2O_2$

*peroxid sodný* →  $Na_2O_2$

*peroxid vodíku* →  $H_2O_2$

*peroxid draselný* →  $K_2O_2$

## Vytvořte názvy k následujícím vzorcům peroxidů:

$SrO_2$  → *peroxid strontnatý*

$Rb_2O_2$  → *peroxid rubidný*

$Cs_2O_2$  → *peroxid cesný*

$MgO_2$  → *peroxid hořečnatý*