

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:

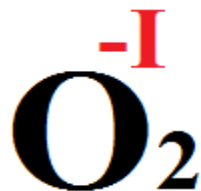


? Co představuje symbol **X** v obecném vzorci peroxidů ?

➤ 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 **-1**.



? 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

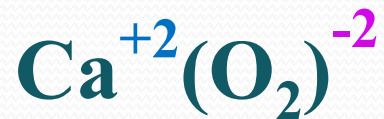
Vytvořte název následujícího peroxidu: CaO_2

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*