

## Čtení symbolů a vzorců

Jen 6 chemických symbolů se čte písmeny:

O – o, C - цэ, N - эн, S - эс, P - пэ, H – аш.

Ostatní se čtou celým názvem prvku : u některých bez koncovky – J - йод, F - фтор, Cl - хлор,, u dalších s koncovkou – ий nebo - ум: Na - натрий, Al - алюминий, He - гелий, K - калий, Ca - кальций, Au - аурум, Ag - аргентум, As - арсеникум, Cu - купрум, Fe - ферум, Pb- п्लумбум, Si – силициум, .....

V běžné řeči se používají i názvy ruské: медь, железо, кислород, водород, золото, .....

## Čtení vzorců

H<sub>2</sub>O – аш-два-о, H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> – аш-два-эс-о-четыре, NaCl – натрий-хлор, Ca(OH)<sub>2</sub>- кальций-о-аш-дважды

## Нázvy oxidů

se skládají ze slova оксид a 2. pádu příslušného prvku. Tvoří-li prvek více oxidů, rozlišují se jejich názvy římskou číslicí v závorce, která označuje oxidační stupeň prvku v oxidu; tvoří-li prvek jen jeden oxid, tak se číslice v závorce neuvádí:

CO – оксид углерода (II) čteme: оксид углерода два

CO<sub>2</sub> - оксид углерода (IV) čteme: оксид углерода четыре

## Нázvy kyselin

se skládají z přídavného jména odvozeného od názvu prvku, který tvoří kyselinu a slova кислота. Na rozdíl od češtiny stojí přídavné jméno na prvním místě. Tvoří-li prvek jen jednu kyselinu, má přídavné jméno příponu -ная /-овая, -евая/ :угольная кислота – H<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>, хромовая кислота – H<sub>2</sub>CrO<sub>4</sub>. Tvoří-li prvek dvě kyseliny, pak má kyselina s nižším oxidačním stupněm prvku příponu –истая a kyselina s vyšším oxidačním stupněm prvku –ная/-вая :сернистая кислота - H<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>, серная кислота – H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>.

## Нázvy hydroxidů

se skládají ze slova гидроксид a 2. pádu názvu prvku: NaOH - гидроксид натрия, KOH – гидроксид калия, Ca(OH)<sub>2</sub> – гидроксид кальция. Tvoří-li prvek vícehydroxidů, rozlišují se římskou číslicí v závorce, která vyjadřuje oxidační stupeň prvku: CuOH- гидроксид меди(I), Cu(OH) - гидроксид меди(II).

## Нázvy solí

Se skládají z mezinárodního pojmenování kyselinového zbytku a 2. pádu názvu prvku, který tvoří sůl. Tak sůl kyseliny sírové se nazývá - сульфат, siřičité - сульфит, sirovodíkové - сульфид, dusičné - нитрат, dusité – нитрит, fosforečné - фосфат, uhličité - карбонат. Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>- сульфат натрия, K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> – сульфит калия, FeS – сульфид железа, CaCO<sub>3</sub> – карбонат кальция.

Ve starší literatuře je možno se setkat se původním ruským názvoslovím, kdy se název solí kyslíkatých kyselin skládá z přídavného jména, odvozeného od příslušné kyseliny + a názvu prvku v 1. pádě: Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> – сернокислый натрий (серная кислота), Na<sub>2</sub>SO<sub>3</sub> – сернистокислый натрий (сернистая кислота).

V názvech solí bezkyslíkatých kyselin se tvoří přídavné jméno z názvu kyselinového zbytku příponou – истый nebo - ный. FeCl<sub>2</sub> – хлористое железо, FeCl<sub>3</sub>- хлорное железо.