|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| PRACOVNÝ LIST – NÁZVOSLOVIE KYSELÍN   1. Bezkyslíkaté kysleliny 2. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_prvkové zlúčeniny 3. Kyslíkaté kyseliny: 4. **HxAyOz**, kde A je kyselinotvorný prvok 5. **Název** je složen z podstatného jména **kyselina** a přídavného jména s **koncovkou odpovídající ox.číslu** kyselinotvorného prvku . Koncovky jsou jako u oxidů, ale v ženském rodu. Z názvu **oxidu** odtrhneme koncovku **-ý** a **nahradíme -á** .   Jaký vzorec má kyselina bromičná?   |  |  | | --- | --- | | = | Kyselina bromičná je tvořena prvky HBrO. Vodík má v oxokyselinách vždy ox.číslo +I a kyslík ox.číslo -II. Brom má podle koncovky -ičná (-ičný) ox.číslo V. Lze tedy vzorec kyseliny bromičné zatím vyjádřit: HIxBrVO-IIz Součet kladných ox.čísel musí být sudý (aby je mohl záporný, sudý kyslík vyrovnat). Není-li předponou určen počet vodíků, volíme nejmenší možný. V našem případě bude x=1 a součet kladných ox.čísel bude 1.I + V = 6. Pro počet kyslíků z musí platit z.(-II) = -6 a tedy z = 3 . Výsledek:    kyselina bromičná má vzorec HBrO3 |   Určete název sloučeniny H2SiO3   |  |  | | --- | --- | | = | Ze značek prvků lze odvodit, že základ názvu bude kyselina křem... a koncovku přidáme podle ox.čísla křemíku. Kyslík má oxidační číslo -II , vodík +I a ox.číslo křemíku označíme x:    HI2SixO-II3: Pro ox.číslo x platí:     2.I + 1.x + 3.(-II) = 0 Odsud dostáváme x = 4. Křemík má tedy ox. číslo IV a kyselina bude mít koncovku -ičitá (oxid by měl -ičitý). Výsledek:    H2SiO3 se nazývá kyselina křemičitá. |  1. Jestliže prvek tvoří v témže oxidačním čísle několik oxokyselin s různým počtem vodíků, rozlišujeme je předponou **hydrogen-** s číslovkovou předponou, udávající počet vodíkových atomů v molekule kyseliny.   Precvičte si:   |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | | kyselina selenová,  kyselina křemičitá |  |  |  | | kyselina manganatá |  |  |  |  | |  |  |  |  |  | | kyselina xenoničelá |  |  |  |  |   Výnimky:  H2S  HCN  HI  http://www.mojeskola.cz/Vyuka/Php/Learning/Chemie/nazvoslovi5.php |