**O x i d y**

* sú dvojprvkové zlúčeniny - sú zložené z 2 prvkov,
* v názve majú vždy slovo **oxid**,
* vo vzorci majú značku atómu kyslíka O,
* jeho oxidačné číslo atómu kyslíka v oxidoch je –II,
* nachádza sa v 16. (VIA) skupine periodickej tabuľky,
* prijatím 2 e- získa v poslednej vrstve elektrónový oktet, vzniká anión O2,
* vo vzorci oxidu je poradie prvkov opačné ako v jeho názve.

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Oxidačnéčíslo atómu | Prípona príd.mena | Názov oxidu | Vzorec | Pomer počtu atómov |
| I | -ný, ny | oxid sodný | Na2O | 2:1 |
| II | -natý | oxid vápenatý | CaO | 1:1 |
| III | -itý | oxid hlinitý | AL2O3 | 2:3 |
| IV | -ičitý | oxid uhličitý | CO2 | 1:2 |
| V | -ičný | oxid dusičný | N2O5 | 2:5 |
| V | -ečný | oxid fosforečný | P2O5 | 2:5 |
| VI | -ový | oxid sírový | SO3 | 1:3 |
| VII | -istý | oxid manganistý | Mn2O7 | 2:7 |
| VIII | -ičelý | oxid osmičelý | OsO4 | 1:4 |



 robert3bednar@gmail.com