CHEMIA NOTATKA - TLENKI

**Ponieważ tlen jest pierwiastkiem bardzo aktywnym i łaczy się łatwo z innymi pierwiastkami to tworzy on tlenki**

**związki chemiczne tlenu z metalami i niemetalami**

**Taka metoda połączenia to utlenianie**

**NP. TLEN ŁĄCZY SIĘ Z METALEM – MAGNEZEM**

**MAGNEZ + TLEN → TLENEK MAGNEZU**

2Mg + **O**2 **→ 2 Mg O**

**NP. TLEN ŁĄCZY SIĘ Z NIEMETALEM – SIARKĄ**

**SIARKA + TLEN → TLENEK SIARKI ( IV )**

**S + o2 → SO 2 (IV)**

**JAK TWORZYMY NAZWĘ TLENKU I JAK ZAPISUJEMY**

PONIEWAŻ **TLEN** W TYCH ZWIĄZKACH CHEMICZNYCH JEST **ZAWSZE DWUWARTOŚCIOWY** A INNE **PIERWIASTKI** MOGĄ MIEĆ **INNĄ WARTOŚCIOWOŚĆ** / MOGĄ TWORZYĆ WIĘCEJ NIŻ JEDEN TLENEK /

**TO**  W **NAZWIE TLENKU → 1.**PO SŁOWIE TLENEK

WZÓR - **SO2** NAZWA TLENKU  **TLENEK SIARKI ( IV)**

↗ 2. PODAĆ NAZWĘ POŁĄCZONEGO Z TLENEM PIERWIASTKA **↕**

**→** 3. ORAZ WARTOŚCIOWOŚĆ ZAPISANĄ W NAWIASIECYFRĄ RZYMSKĄ

PRZYKŁADY ZAPISU NAZW TLENKÓW

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| PIERWIASTEK | Wzór sumaryczny | Wartoścowość | Nazwa tlenku |
| Mg | MgO | II | Tlenek magnezu |
| S | SO3 | II, IV , VI | Tlenek siarki (VI) |
| C | CO | II, IV | Tlenek węgla (II) |
| C | CO2 | II , IV | Tlenek węgla ( IV) |

PRZYKŁADY WŁAŚCIWOŚCI I ZASTOSOWANIA TLENKÓW W ŻYCIU CODZIENNYM

1. TLENEK SIARKI (IV)- jako środek bakteriobójczy oraz do wybielania i bielenia
2. TLENEK ARSENU /ARSZENIK /- jest silną trucizną i używa się jako trutki np. na szczury
3. TLENEK MAGNEZU – stosuje się w produkcji materiałów ogniotrwałych
4. TLENEK KRZEMU (IV) - stosuje się do wyrobu szkła , ceramiki itp.
5. TLENEK AZOTU – W medycynie stosowany do znieczulenia miejscowego
6. Tlenek WĘGLA (IV) - stosowany w napojach gazowanych i do wyrobu środków gasniczych
7. TLENEK GLINU / KORUND / - jest minerałem bardzo twardym i wykorzystuje się go jako materiał ścierny
8. TLENEK WAPNIA – stosowany w budownictwie do cementu i zapraw murarskich
9. TLENEK CYNKU – używany jako dodatek do maści , kremów , leków , mydeł

SZCZEGÓLNE WŁASCIWOŚCI MAJĄ TEŻ NADTLENKI NP. NADTLENEK WODORU (H2O2)

TO STOSOWANA DO ODKAŻANIA RAN **WODA UTLENIONA** , KTÓRA JEST 3% ROZTWOREM WODNYM NADTLENKU WODORU