

Tlenki metali i niemetalu

Tlenki dzielimy na:

- tlenki metali, np.: tlenek glinu (Al_2O_3), tlenek żelaza (II) (FeO),
- tlenek niemetalu, np.: tlenek węgla (IV) (CO_2), tlenek wodoru - woda (H_2O).

Przykładowe równania reakcji otrzymywania tlenków:



ZASTOSOWANIA RÓŻNYCH TLENKÓW METALI I NIEMETALI:

Tlenek żelaza (III) (Fe_2O_3) (tlenek metalu):

- uwodniony jako składnik rdzy,
- do produkcji pigmentów używanych do produkcji lakierów, farb, wyrobów ceramicznych.

Tlenek wapnia (CaO) (tlenek metalu):

- do produkcji nawozów sztucznych,
- bardzo ważny budowlany surowiec.

Tlenek glinu (Al_2O_3) (tlenek metalu):

- po zdrobieniu używany jako materiał ścierny,
- minerał, który jest znany pod nazwą korund.

Tlenek rtęci (II) (HgO) (tlenek metalu):

- do produkcji środków dezynfekcyjnych,
- do produkcji pigmentów.

Tlenek cynku (ZnO) (tlenek metalu):

- dodatek do szminek, mydeł, kremów,
- do produkcji pudrów, zasypek, maści i leków.

Tlenek krzemu (IV) (SiO_2) (tlenek niemetalu):

- do produkcji ceramiki budowlanej i betonu,
- do produkcji szkła,
- jest to tlenek najbardziej rozpowszechniony w przyrodzie, nie licząc wody,
- składnik gleb, skał i piasku.

Tlenek siarki (IV) (SO_2) (tlenek niemetalu):

- produkt uboczny w spalaniu paliw kopalnych,
- do produkcji papieru,
- środek dezynfekcyjny oraz bielący,
- właściwości pleśniobójcze, bakteriobójcze,
- bezbarwny gaz o ostrym, duszącym zapachu, który silnie drażni drogi oddechowe.