TLENKI – właściwości chemiczne.

1.Podział tlenków ze względu na ich właściwości chemiczne:

A. Tlenki zasadowe (tlenki metali)

- reagują z wodą i powstają zasady (Tylko tlenki metali grupy I i II)

- tlenki metali w **reakcji z kwasami** dają sole i wodę

B. Tlenki kwasowe (tlenki niemetali)

- tlenki niemetali – niektóre w reakcji z wodą dają kwasy (wyjątek SiO2)

- w **reakcji z zasadami** dają sól i wodę

C. Tlenki amfoteryczne (tlenki metali)

- reagują i z kwasami i z zasadami dając sole

- to tlenki: berylu BeO, cynku ZnO, żelaza(III) Fe2O3 , niklu(III) Ni2O3 , manganu(IV ) MnO2, miedzi(II) CuO, glinu Al2O3…

D. Tlenki obojętne

- tlenki niemetali CO, NO, N2O - nie reagują ani z kwasami ani z zasadami ani z wodą