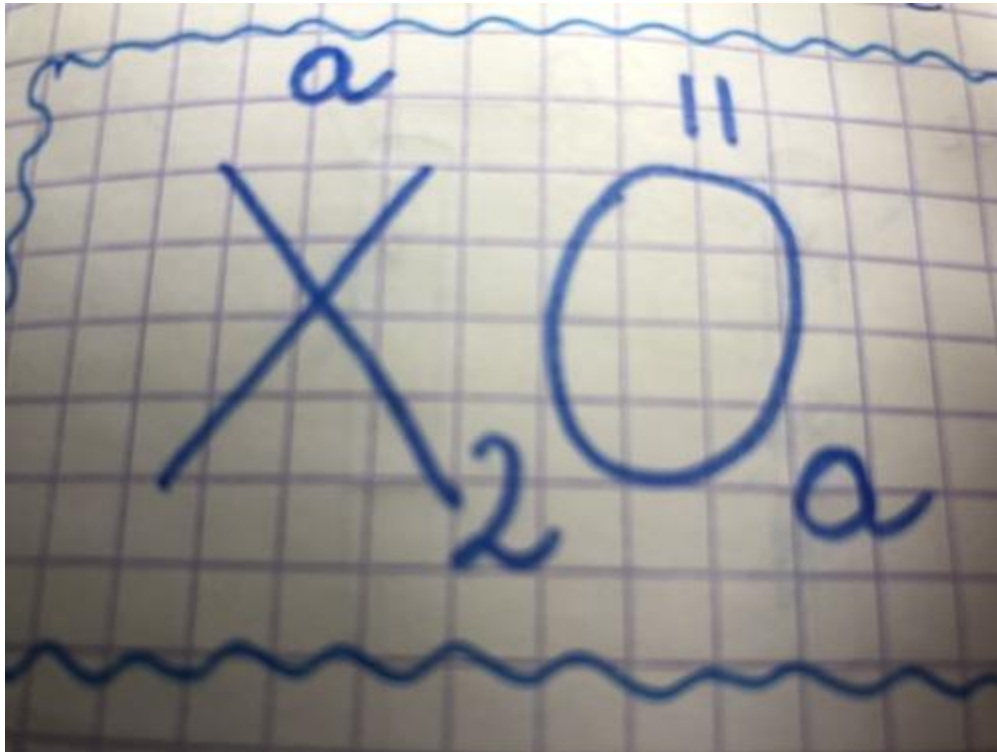


TEMAT: Tlenki metali i niemetalu.

1. **Tlenek** – to związek chemiczny tlenu z innymi pierwiastkami chemicznymi.
2. **Wzór ogólny tlenków**



<https://www.youtube.com/watch?v=AisZPD0G3sw>

Zadanie

- A. *Ustalanie nazwy tlenku na podstawie jego wzoru sumarycznego*

Na_2O – tlenek sodu

MgO -

Ag_2O

AgO -

- B. *Ustalanie wzoru sumarycznego i strukturalnego na podstawie nazwy*

tlenek wapnia - CaO

tlenek siarki (VI) -

tlenek siarki (IV) -

tlenek siarki (II)

3. Jaki rodzaj wiązania występuje w tlenkach? (str. 200)

Rodzaj wiązania ustalamy na podstawie różnicy elektroujemności

4. Podział tlenków

A. TLENKI METALI (ZASADOWE)

- Reagują z wodą tworząc wodorotlenki
- Reagują z kwasami
- Nie reagują z zasadami (wodorotlenkami)
- Zaliczamy pierwiastki z grupy I i II bez berylu
- np. Na₂O, K₂O, MgO

B. TLENKI NIEMETALI (KWASOWE)

- reagują z wodą tworząc kwasy
- reagują z zasadami
- nie reagują z kwasami
- np. SO₃, SO₂, CO₂, N₂O₅, P₄O₁₀

C. TLENKI AMFOTERYCZNE

- Reagują z kwasami i zasadami
- np. Al₂O₃, BeO, PbO, ZnO, Fe₂O₃

D. TLENKI OBOJĘTNE

- Nie reagują z kwasami ani zasadami
- np. CO, NO, SiO

5. Reakcje otrzymywania tlenków

A. Reakcja syntezy

- metal + tlen → tlenek metalu
- niemetal + tlen → tlenek niemetalu

6. **Katalizator** – substancja która zwiększa szybkość reakcji chemicznej.
7. Zastosowanie tlenków (str. 198-199)

Zadanie domowe

Str. 102, 103 zeszyt ćwiczeń i str.201 podręcznik zad.1,2,3