**08.06.20 Chemia VII**

Temat: **Tlenki metali niemetali**

1.Występowanie tlenków w przyrodzie

2.Budowa i nazewnictwo tlenków

3.Rodzaj wiązania a właściwości tlenków

4.Otrzymywanie tlenków

5.Zastosowania tlenków

6.Co to jest katalizator

*Zapoznaj się z treścią podręcznika str.196-201 i wykonaj notatkę wg. wzoru.*

Ad.2.)

**TLENKI** - to połączenia pierwiastków z tlenem

*Przepisz do zeszytu wzór ogólny tlenków - str. 197*

*Zapoznaj się z przykładami 49 i 50 a następnie rozwiąż zadania 1 i 2 ze str. 201.*

Ad.3.)

*Przypomnij sobie:*

*- rodzaje wiązań chemicznych*

*- między atomami jakich pierwiastków powstaje odpowiedni rodzaj wiązania*

*- wpływ rodzaju wiązania na właściwości związku chemicznego*

*Wykorzystaj wiadomości ze str. 127-129 oraz 200.*

Rodzaje tlenków

↙ ↘

TLENKI METALI TLENKI NIEMETALI

 np. MgO, Na2O, Al2O3  np. CO2, H2O, N2O3

 wiązanie jonowe wiązanie kowalencyjne spolaryzowane

 ciała stałe ciecze lub gazy

 o budowie krystalicznej o niskich temp. topnienia

 o wysokich temp. topnienia i wrzenia

 i wrzenia

Ad.4.)

Tlenki powstają między innymi w reakcji syntezy pierwiastków z tlenem.

Przepisz do zeszytu równania reakcji otrzymywania tlenków ze str. 200.

Ad.6.)

Wyjaśnij pojęcie **katalizator**