

Temat: Tlenki metali i niemetalu. Co to są elektrolity.

Podręcznik strona 196 i 202.

Pracuj według punktów zapisując je w zeszyte.

1. Otwór z układ okresowy pierwiastków i wypisz w zeszyte po 3 przykłady pierwiastw będących metalami i niemetalami.
2. Zapoznaj się z doświadczeniem

<https://www.youtube.com/watch?v=p-CzkPZYEgg>

i uzupełnij braki w tabelce wpisując do zeszytu.

Doświadczenie: Spalanie magnezu

Czynności	Obserwacje	Wnioski
rysunek	Magnez pali się jasnym płomieniem. Powstała nowa substancja o kolorze białym.	Powsta tlenek magnezu

Wniosek: Tlenki otrzymujemy w reakcjach utleniania. Tlenki metali i niemetalu otrzymujemy w wyniku reakcji syntezy z tlenem.

3. Zapisz ogolny wzór tlenków str. 197, oraz zapoznaj się z przykładem 49 i 50.
4. Samodzielnie ustal wzór tlenku azotu (IV)
5. Zapisz rownanie reakcji otrzymywania tlenku magnezu
$$2\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{MgO}$$
6. Zapoznaj się z doświadczeniem

https://www.youtube.com/watch?v=lhWJ07Z_qVo

Zapisz

Wniosek: nie wszystkie roztwory przewodzą prąd elektryczny. Roztwory wodne substancji, które przewodzą prąd elektryczny nazywamy elektrolitami.

7. Przeczytaj z podręcznika stron 205.
8. Zapoznaj się z filmem

<https://www.youtube.com/watch?v=trOtpJH0dHQ>

Zwróć szczególną uwagę na fenoloftaleinę, uniwersalny papierek, oranż metylowy
tabela 19 str. 206 i jeszcze raz obejrzyj ten film.

Powodzenia!