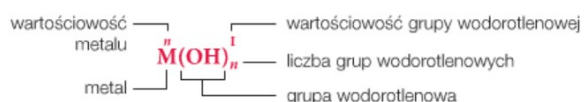


Temat: Wzory i nazwy wodorotlenków.

Zapisz do zeszytu i naucz się.

Roztwory wodne wodorotlenków przewodzą prąd elektryczny i mają odczyn zasadowy. To znaczy, że w roztworach wodnych wodorotlenków fenoloftaleina barwi się na malinowo, a uniwersalny papierek wskaźnikowy przyjmuje od zielonego do granatowego.

Wodorotlenki zbudowane są z kationów metalu i anionów wodorotlenkowych. Grupa wodorotlenowa (-OH) ma wartościowość I i tworzą ją atomy wodoru i tlenu. Gdy we wzorze występuje więcej niż jedna grupa wodorotlenowa, zapisuje się ją w nawiasie



Nazwy wodorotlenków tworzy się przez dodanie do słowa wodorotlenek nazwy metalu. Jeśli metal chemiczny przyjmuje równe wartościowości, to jego wartościowość uwzględnia się w nazwie wodorotlenku.

Wzór sumaryczny wodorotlenku	Nazwa wodorotlenku
NaOH	wodorotlenek sodu
KOH	wodorotlenek potasu
Ca(OH) ₂	wodorotlenek wapnia
Al(OH) ₃	wodorotlenek glinu
Cu(OH) ₂	wodorotlenek miedzi(II)

Praca domowa:

- przeanalizuj i przepisz do zeszytu przykład 51 i 52 ze strony 210
- wykonaj zad. 1, 2 str. 210

TERMIN przesłania prac - 20 maja godz. 17.00