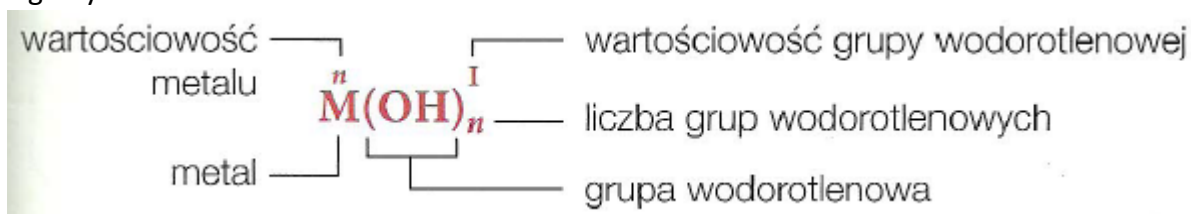


Temat: Wzory i nazwy wodorotlenków. 28.04.2020 r

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

1. Wodorotlenki są zbudowane z kationów metalu i anionów wodorotlenkowych. **Grupa wodorotlenowa ma wartościowość I i tworzą ją atomy wodoru i tlenu.**
2. Ogólny wzór wodorotlenków:



3. Nazwy wodorotlenków tworzy się przez dodanie do słowa *wodorotlenek* nazwy metalu np. NaOH- wodorotlenek sodu
4. Jak ustalić nazwę wodorotlenku na podstawie jego wzoru sumarycznego?

<p>Krok 1 Określ wartościowość żelaza w tym związku chemicznym.</p>	<p>Podaj nazwę wodorotlenku o wzorze sumarycznym $Fe(OH)_3$.</p> <p>$\overset{III}{Fe}(\overset{I}{OH})_3$ Występuje równowaga wartościowości: $III \cdot 1 = I \cdot 3$</p>
<p>Krok 2 Sprawdź, jaką wartościowość przyjmuje żelazo.</p>	<p>Żelazo w związkach chemicznych przyjmuje wartościowość II lub III. W nazwie wodorotlenku trzeba zatem uwzględnić wartościowość żelaza.</p>
<p>Krok 3 Podaj nazwę wodorotlenku.</p>	<p>wodorotlenek żelaza(III)</p>

5. Jak ustalić wzór sumaryczny wodorotlenku na podstawie jego nazwy?

<p>Krok 1 Napisz symbole pierwiastków tworzących wodorotlenek i ich wartościowość.</p>	<p>Podaj wzór sumaryczny wodorotlenku ołowiu(II).</p> <p>$\overset{II}{Pb}\overset{I}{OH}$ Wzór niepoprawny. Nie ma równowagi wartościowości: $II \neq I$.</p>
<p>Krok 2 Napisz we wzorze odpowiednie indeksy stechiometryczne.</p>	<p>$\overset{II}{Pb}(\overset{I}{OH})_2$ Wzór jest poprawny. Występuje równowaga wartościowości: $II \cdot 1 = I \cdot 2$.</p>
<p>Krok 3 Napisz wzór sumaryczny.</p>	<p>$Pb(OH)_2$</p>

6. **Zad. domowe. Str. 210 zad.1.- podręcznik .**(W zadaniu mamy wybrać wzory wodorotlenków- wszystkie wzory z grupą –OH i podać ich nazwę- jeżeli nie pamiętamy nazwy metalu, to szukamy tej nazwy w układzie okresowym).

Termin realizacji: 28.04.2020 r

Powodzenia.