

Lekcja

Temat: Elektrolity i nieelektrolity.

Elektrolity to związki chemiczne, których roztwory wodne przewodzą prąd elektryczny. Należą do nich roztwory wodne kwasów, wodorotlenków i soli.

Nieelektrolity to związki chemiczne, których roztwory wodne nie przewodzą prądu elektrycznego.

Wskaźniki – substancje, które zmieniają w zależności od odczynu roztworu.

Fenolftaleina – wskaźnik, który pod wpływem zasad barwi się na malinowo.

Oranz metylowy – wskaźnik, który pod wpływem kwasów zmienia barwę z pomarańczowej na czerwoną.

Uniwersalny papierek wskaźnikowy – wskaźnik, który w roztworach kwasów przyjmuje barwy od pomarańczowej do czerwonej, a w roztworach zasad od zielonej do granatowej. Stosując go, można wykryć obecność kwasu lub zasady.

Lekcja

Temat: Wzory i nazwy wodorotlenków.

Wodorotlenki to związki chemiczne o stałym stanie skupienia, zbudowane z kationów metalu i anionów wodorotlenkowych.

Wzór ogólny wodorotlenków



M – metal (kation metalu)

OH – grupa hydroksylowa

x- wartościowość metalu

Liczba grup wodorotlenkowych przypadających na kation metalu jest równa wartościowości metalu.

Nazwę wodorotlenku tworzy się, dodając przed nazwą metalu określenie „wodorotlenek”.

W przypadku metali mających kilka wartościowości należy podać w nazwie wartościowość metalu.

Przykłady wodorotlenków:

Al(OH)₃ – wodorotlenek glinu

Cu(OH)₂ – wodorotlenek miedzi (II)

CuOH – wodorotlenek miedzi (I)

Cr(OH)₂ – wodorotlenek chromu (II)

Cr(OH)₃ – wodorotlenek chromu (III)

Zn(OH)₂ – wodorotlenek cynku

KOH – wodorotlenek potasu

Praca domowa (Nie przesyłaj pracy domowej na maila, rozwiązanie podam za tydzień.)

Nazwij wodorotlenki:

NaOH

Mg(OH)₂

Fe(OH)₃

Fe(OH)₂