

Elektrolity i nieelektrolity.

Elektrolity to związki chemiczne, których roztwory wodne przewodzą prąd elektryczny. Przykłady elektrolitów: wodorotlenek sodu, wodorotlenek potasu, kwas solny, kwas siarkowy(VI), azotan(V) potasu, chlorek sodu. Elektrolitami są kwasy, zasady i sole.

Nieelektrolity to związki chemiczne, których roztwory wodne nie przewodzą prądu elektrycznego. Przykłady nieelektrolitów: woda destylowana, cukier, glicerol (gliceryna),.

Wskaźniki (indykatory) to substancje, które zmieniają barwę w zależności od odczynu roztworu (kwasowego, zasadowego, obojętnego).

Odczyn kwasowy – jest cechą charakterystyczną wodnych roztworów kwasów.

Odczyn zasadowy – jest cechą charakterystyczną wodnych roztworów zasad.

Stosowane wskaźniki:

papierek uniwersalny, oranż metylowy, fenoloftaleina, lakmus, błękit bromotymolowy, błękit tymolowy, czerwień kongo.

Istnieją również wskaźniki naturalne to znaczy substancje występujące w przyrodzie, które zmieniają barwę w zależności od odczynu roztworu są nimi m.in. wywar z czerwonej kapusty, esencja herbaciana, sok buraczany, sok z borówki czernicy.

Barwy popularnych wskaźników w zależności od odczynu roztworu.

nazwa wskaźnika	Barwa wskaźnika w roztworach o odczynie		
	kwasowym	obojętnym	zasadowym
papierek uniwersalny	od pomarańczowej do czerwonej	żółta	od zielonej do granatowej
oranż metylowy	czerwona	pomarańczowa	żółta
fenoloftaleina	bezbarwna	bezbarwna	malinowa
wywar z czerwonej kapusty	czerwona	fioletowa	zielona