

KLASA VII SP – CHEMIA

Temat: 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

Ten materiał został opracowany przez Onet.pl.

Bardzo przydatny link do nauki:

<https://www.youtube.com/watch?v=5ffskVaXpLc>

W przypadku problemów możesz się ze mną skontaktować pod adresem:

p.czarnecki@sp9.edu.gdansk.pl