

Temat: Elektrolity i nieelektrolity.

1. Co to elektrolity i nieelektrolity?

Wszystkie poznane związki można podzielić zew względu na skład chemiczny, budowę oraz właściwości.



Wszystkie substancje można też podzielić na takie, których roztwory wodne przewodzą prąd i takie, których roztwory wodne nie wykazują przewodnictwa prądu.

Związki chemiczne, których roztwory wodne przewodzą prąd elektryczny, zalicza się do elektrolitów.

Związki chemiczne, których roztwory wodne nie przewodzą prąd elektryczny to nieelektrolity.

2. Które związki zalicza się do elektrolitów?

 przewodzą prąd elektryczny	- wodne roztwory wodorotlenków: sodu i potasu - wodne roztwory kwasów: chlorowodorowego, siarkowego(VI), octowego - wodne roztwory soli: chlorku sodu, azotanu(V) potasu
 nie przewodzą prądu elektrycznego	- woda destylowana - wodne roztwory związków organicznych: glicerolu, sacharozy

Praca domowa:

- wypisz zastosowania elektrolitów

TERMIN przesłania prac – 11 maja godz. 17.00