

Laboration 6: Jon- eller molekylföreningar?

Teori

Kemiska föreningar är antingen jon- eller molekyl/kovalentaföreningar. Jonföreningar i smälta eller lösning leder ström, eftersom det finns fria joner. Molekyler leder inte ström, undantag kol som grafit.

Syfte:

Undersöka om nedanstående lösningar leder ström eller inte. Vissa av föreningarna är fasta och då måste du lösa dessa i destillerat vatten innan du tester konduktiviteten.

Resultat

Tabell 1. Konduktivitet hos jon- eller molekylföreningar och deras kemiska formler

Namn	Leder ström	Typ av förening	Kemisk formel
Destillerat vatten			
Natriumklorid			
Etanol			
Glukos			
Natriumhydroxid			
Kaliumklorid			
Natriumsulfat			
Koppar(II)sulfat			
Heptan			
Natriumkarbonat			
Järn(III)nitrat			

