

Syrer

Syre afgiver H^+ (en base optager H^+) : _____

Ioner i vand:

Saltsyre:

Svovlsyre:

Fosforsyre:

Kulsyre:

Salpetersyre:

Organiske syrer: _____

Syrens styrke: _____

Syrerest:

pH-værdi: _____

pH-skala: _____

Syrer i hverdagen: _____

Baser

Baser optager H^+ (Syrer afgiver H^+): _____

Basiske ioner: _____

Hydroxid:

Ammoniak:

Carbonat:

Ioner i vand:

Natriumhydroxid (afløbsrens):

Kalkvand:

Basens styrke:

pH-værdi: _____

Baser i hverdagen: _____

Salte

Salte er ionforbindelser:

Salte består af en metalion og en syrerest:

Undtagelsen: _____

Ioner i vand:

Natriumklorid (køkkensalt):

Kobbersulfat(blåsten):

Kaliumnitrat (kalisalpeter):

Saltes egenskaber: _____

Saltes opløselighed i vand: _____

Saltes anvendelse i hverdagen: _____

Ekstra notater om syrer, baser og salte

Forsøg med syrer

Påvisning af at syrebrint er en positiv ion:

Neutralisation af en syre:

Elektrolyse af en syre:

Metal i syre:

Forsøg med baser

Fremstil en base:

Påvis at hydroxidionen er negativ:

Neutraliser en base: _____

Forsøg med salte

Fremstil et salt:

Fremstil et salt 2:

Saltionernes elektriske ledningsevne:

Elektrolyse af Natriumklorid:

Saltes opløselighed i vand: