

Baser och neutralisation



Baser är inte lika vanliga som syror varken i naturen eller hos livsmedel. Baser kan lösa upp fetter och vissa proteiner så därför är rengöringsmedel ofta basiska t.ex. tvål, tvättmedel och maskindiskmedel. Baser känns lite hala om du har lite mellan fingrarna.

Starka baser:

Bas:	Kännetecken	Användningsområde
Natriumhydroxid, NaOH	Vitt fast ämne som är starkt frätande. Löser sig lätt i vatten.	Rengöringsmedel (kaustiksoda), tillverkning av tvål och tvättmedel. Används vid tillverkning av papper.
Kaliumhydroxid, KOH	Vitt fast ämne som är starkt frätande. Löser sig lätt i vatten.	Rengöringsmedel (såpa), batterier

Svaga baser

Bas	Kännetecken	Användningsområde
Ammoniak, NH ₃	Ammoniak har en väldigt stickande lukt. Luktar gammalt urin.	Tillverkning av gödsel, sprängämnen och plaster. I hemmet används det till rengöringsmedel t.ex. fönsterputs. Blanda ammoniak med saltsyra så bildas godiset salmiak.

Neutralisation

Om en syra blandas med en bas så kommer vätejonen och hydroxidjonen att reagera med varandra och bilda vatten. En farlig syra kan blandas med en farlig bas och resultatet blir en ofarlig neutral lösning.

Syra + Bas → Vatten + Salt.



Denna kunskap har sedan 70-talet används för att höja pH-värdet i försurade sjöar. Ett miljöproblem har varit utsläpp av svaveloxider och kväveoxider från industrier och fordon. Dessa ämnen i kontakt med vattenånga reagerat och blivit svavelsyra och salpetersyra och sedan fallit ner på jorden som surt regn. Detta har lett till att vattendrag fått ett lägre pH-värde och växt- och djurlivet haft svårare att överleva.

För att komma till rätta med detta släpps kalk ner i sjön för att neutralisera det sura. Idag är det inte lika vanligt med kalkning av sjöar eftersom de utsläpp, som leder till surt regn, minskat mycket



Begrepp och svåra ord:

Neutralisation, vätejon, hydroxidjon, surt regn,

[Begrepp](#)

[Övningar](#)

[Fördjupning](#)

[Info om sidan](#)