

# Baser och neutralisation



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

## Starka baser:

Bas	Kännetecknen	Användningsområden
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) och batterier

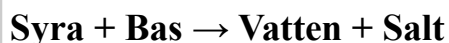
## Svaga baser:

Bas	Kännetecknen	Användningsområde
Ammoniak, NH <sub>3</sub>	Ammoniak har en väldigt stickande lukt. Luktasom gammalt urin.	Tillverkning av gödsel, sprängämnen och plaster. I hemmet används ammoniak till rengöringsmedel till exempel fönsterputs. Blanda ammoniak med saltsyra så bildas godiset salmiak.

## Neutralisation:

Blandas en syra med en bas 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.



Denna kunskap har sedan 70-talet använts för att höja pH-värdet i försurade sjöar.

Ett miljöproblem är utsläpp av svaveloxider och kväveoxider från industrier och fordon.

Dessa ämnen i kontakt med vattenånga reagerat, blivit svavelsyra och salpetersyra och sedan fallit ner på jorden som surt regn. Surt regn har lett till att vattendrag fått ett lägre pH-värde och att växt- och djurliv därför haft svårare att överleva.

För att komma till rätta med detta släpps kalk ner i sjöar för att neutralisera det sura. Sedan åtgärden inleddes på 1970-talet har kalkningen av sjöar minskat eftersom de utsläpp, som leder till surt regn, minskat mycket.



## Begrepp och svåra ord:

Neutralisation, vätejon, hydroxidjon, surt regn,