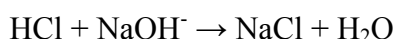


Titrering / Neutralisering

Når man blander en syre og en base, siger man at man titrerer. (Udtales ligesom en halv snes træer) Det der sker i de fleste tilfælde, er at H^+ ionen fra syren, går sammen med OH^- ionen fra basen, og tilsammen danner de to vand, altså H_2O . De stoffer der så bliver tilbage fra syren og basen, går så sammen og danner et salt.

Skematisk ser en titrering med saltsyre og natriumhydroxid sådan ud:



Da $NaCl$ er salt og H_2O vand, kan man se at det tilsammen bliver saltvand, som er neutralt. Det skidesmarte er altså at hvis man blander en syre og en base (titrerer), så bliver det hele neutralt. Du kan faktisk drikke saltvand i små mængder, men pas på. For det første har man mange gange brugt en indikator til forsøget, som kan være farlig at drikke, og for det andet er saltvand ikke specielt sundt at drikke, da chlor er giftigt i store mængder.

Nogle syrer er sværere at titrere end andre. I svovlsyren er der to H^+ ioner pr. molekyle. (I kan selvfølgelig huske at svovlsyre har formlen H_2SO_4), så der skal også to OH^- ioner til, for at det kan blive til vand.

Svovlsyre titreret med natriumhydroxid ser skematisk sådan her ud:

