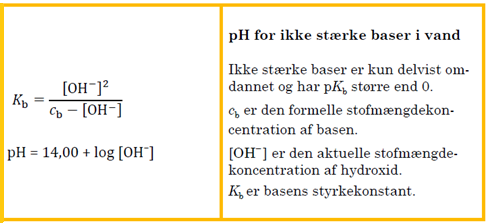
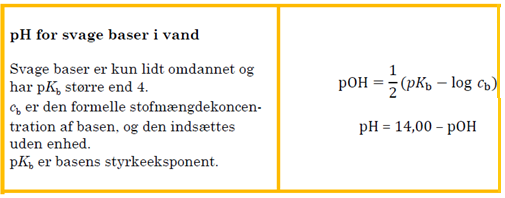
Når en ikke stærk base opløses i vand, sker følgende ligevægt:

Vi kan udlede formler (på samme måde som for syrerne) og man får:

**Når: (Gælder for middelstærke- og svage baser)**



**Når: (Gælder for svage baser)**



**Generel metode:** Find den ion/molekyle i opløsningen, der har basevirkning og slå op og find ud af hvilken en af formlerne ovenfor du skal bruge.

**Opgaver:**

1. Beregn pH i en 0,100 M opløsning af . (Find ud af hvilken ion der er basisk og find .

1. Beregn pH i en 0,100 M opløsning af .

*Ligningen løses for x vha. WordMat.*