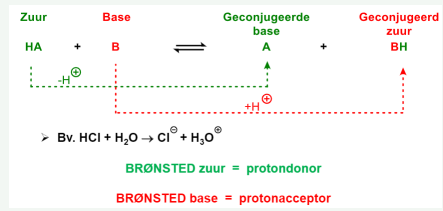
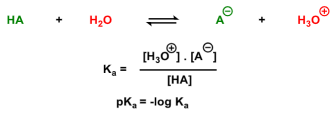


### Basis begrippen



### pKa

De pKa wordt gedefinieerd in water



zeer sterke zuren: pKa < 1

middelmatig sterke zuren: pKa = 1-5

zwakke zuren: pKa = 5-15

zeer zwakke zuren: pKa > 15

### evenwichtsligging van zuur-base reactie

evenwicht in de richting van het zwakste zuur of hoogste pKa

### zure of base?

er kunnen sommige stofklassen zich zowel gedragen als zuren als als basen

- alcoholen (zeer sterke zuren)

- carbonzuur (zeer sterke zuren)

- amine (zwak zuur)

### affect structuur op de pKa

verschil tussen sterk en zwak zuur -->

stabiliteit van de geconjugeerde base bepaald door

resonantie elektronen delokalisatie +  
resonantie --> extra stabiliteit

elektronegativiteit

grootte van de atomen

hybridisatie

inductief effect

lading

C

By avn

[cheatography.com/avn/](https://cheatography.com/avn/)

Not published yet.

Last updated 26th March, 2024.

Page 1 of 1.

Sponsored by **Readable.com**

Measure your website readability!

<https://readable.com>