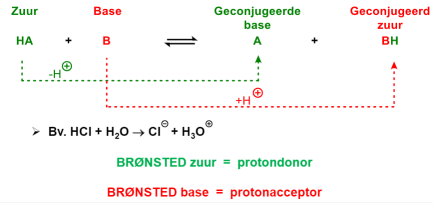
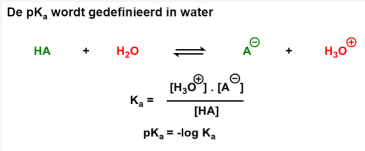
Basis begrippen



pKa



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	

By **avn**
cheatography.com/avn/

Not published yet.
Last updated 26th March, 2024.

Sponsored by **Readable.com**
Measure your website readability!
https://readable.com