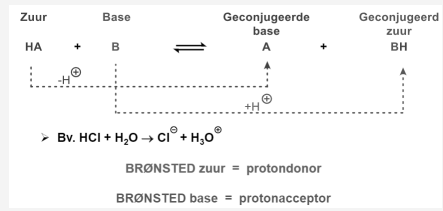
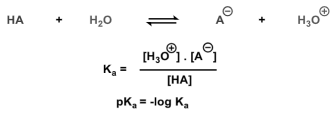


Basis begrippen



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/

Not published yet.
 Last updated 26th March, 2024.
 Page 1 of 1.

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