



Opsummering og vigtige begreber

Baseret på kapitel 4 – Syrer og baser i biologiske systemer, side 77-122

Syrer og baser i biologiske systemer

Når du har læst kapitel 4 Syrer og baser i biologiske systemer skal du kunne

- Definere en syre og en base og kende til menneskets evne til at sanse smagen af syrer og baser
- Give eksempler på syrer og baser, herunder aminosyrer som har sidekæder med syre- eller baseegenskaber
- Redegøre for vands selvionisering og pH-begrebet
- Redegøre for syrers og basers styrke og kunne foretage pH-beregninger
- Forklare hvordan pH kan reguleres ved hjælp af puffersystemer og kende til biologiske puffersystemer og deres betydning
- Redegøre for titrering og dens anvendelse, herunder skal du kunne foretage beregninger på grundlag af titrering

Begreb	Egen forklaring
Syre	
Base	
Syre-basereaktion	
Korresponderende syre-basepar	
Zwitterioner/amfoioner	
Vands selvionisering	
Vands ionprodukt	
Vands styrkekonstant K_v	
pH	
pOH	
pK_v	
Syre-base-indikatorer	



Indikatorpapir	
pH-strips	
pH-elektrode	
Stærk syre	
Ikke-stærk syre	
K_s	
Stærk base	
Ikke-stærk base	
K_b	
Puffersystem	
Pufferligning	
Bjerrumdigram	
Syrebræk γ_s	
Basebræk γ_b	
Titring	
Ækvivalenspunkt	
Kolorimetrisk titring	
Potentiometrisk titring	
Titrecurve	
Halvækvivalenspunkt	