



Opsummering og vigtige begreber

Baseret på kapitel 10 side 261-285

Når du har læst kapitel 10 **Reaktionshastighed og enzymkinetik**, kan du redegøre for

- Hvad gennemsnitlig og øjeblikkelig reaktionshastighed er
- Hvilke faktorer der kan påvirke reaktionshastigheden af en kemisk reaktion
- Hvordan en energiprofil ændres ved tilsætning af katalysator/enzym
- Hvordan enzymaktivitet kan påvirkes
- Hvordan forskellige typer af inhibitorer påvirker et enzyms katalytiske effekt
- Michaelis-Menten modellen og argumentere for ligningen herfor
- Hvordan de forskellige parametre i Michaelis-Menten ligningen kan bestemmes

Forklar med egne ord de nedenstående begreber:

Begreb	Egen forklaring
Gennemsnitlig reaktionshastighed	
Øjeblikkelig reaktionshastighed	
Energiprofil	
Aktiveringsenergi	
Hastighedsudtryk	
0., 1. og 2. ordens reaktioner	
Overfladeareal	
Temperaturens påvirkning af reaktionshastigheden	
Kinetisk energi	
Katalysator	
Homogen katalyse	
Heterogen katalyse	
Enzymer	



Enzym-substratkompleks	
Induced fit	
Aktiveret kompleks	
Enzym-produktkompleks	
Enzymaktivitet	
Inhibitor	
Reversibel inhibitor	
Kompetitiv inhibitor	
Non-kompetitiv inhibitor	
Irreversibel inhibitor	
Enzym-inhibitorkompleks	
Inhibitorkonstant, K_i	
Michaelis-Menten modellen	
Michaelis-Menten ligningen	
Michaeliskonstanten, K_M	
V_{max}	
Turnover-number	
Lineweaver-Burk plot	