



Metabool algemeen

Pagina 1 van 1

Robert Rozenberg © 13 januari 2015 www.rozenbergsport.nl

| | |
|---------------------------------|---|
| Inhoud | |
| Chemie reacties | |
| Chemie wetten | |
| Chemie reacties | |
| condensatie | = omgekeerde hydrolyse $A-OH + B-H \rightarrow A-B + H_2O$ |
| enzym | Verlaagt de activatie energie van een reactie, geen invloed op eind resultaat |
| Hydrolyse (vertering) | Splitst een molekule en voegt een $A-B + H_2O \rightarrow A-OH + B-H$ |
| Oxidans | Neemt electron op |
| Oxidatie | = verlies van electron / H^+ / O |
| Redox reactie | = reductie en oxidatie gekoppeld |
| reductans | Staat electron af |
| reductie | = winst van een electron |
| Sleutel enzym | = de zwakste schakel |
| | |
| | |
| | |
| Chemie wetten | |
| Endergonische reactie | \rightarrow opstapelen van energie (G) $\Delta G = +$ $\Delta G = \Delta H - T\Delta S$ |
| Exergonische reactie | \rightarrow vrijkomen van vrije energie (G) $\Delta G = -$ $\Delta G = \Delta H - T\Delta S$ |
| G | = vrije energie |
| H | = ethalpie = potentiële energie gebonden in atoomverbindingen |
| S | = entropie = chaos |
| thermodynamica | Zie Natuurkunde |
| osmoliteit | Mol/L (onafh van grote deeltjes) |
| concentratie | Gr/L |
| | |