**Scheikunde samenvatting H3**

Reactie snelheid = de hoeveelheid beginstoffen die per seconden verdwijnt of de hoeveelheid reactieproduct die per seconden wordt gevormd.

* Temperatuur
* Verdelingsgraad
* Katalysator
* Concentratie

Botsende deeltjesmodel = moleculen bewegen voortdurend. Als ze met de juiste snelheid tegen elkaar botsen worden de bindingen tussen de atomen verbroken waardoor de atomen nieuwe bindingen vormen

Zo’n botsing noem je een effectieve botsing.

Vormen

Temperatuur = door de temperatuur te verhogen gaan de moleculen sneller bewegen waardoor er meer effectieve botsingen plaatsvinden.

Concentratie = als er een hogere concentratie is van bijvoorbeeld zuurstof betekent dat dat er meer moleculen zijn dus meer effectieve botsingen.

Verdelingsgraad =

Katalysator = als een stof wordt toegepast waardoor de reactie sneller loopt en aan het einde heb je dezelfde stof nog. Een katalysator kan niet verklaard worden op deeltjesniveau. Katalysator verlaagt de activeringsenergie.

Massa ,

Wet van behoud van massa = de massa van de beginstoffen is gelijk aan de massa van de reactieproducten.

17 g ---> 9 g + ???(8)

17-9 = 8

Massaverhouding = hoeveelheid van een stof er nodig is met een andere stof helemaal te verdwijnen.

Overmaat = is wanneer je teveel stof hebt om te mengen met de ander. Hetgeen wat over blijft noem je de overmaat

Atoommassa en molecuulmassa.

CH4 = 1 x atoommassa + 4 x atoommassa = …U