

Zweet

4. De twee in ureum aanwezige NH_2 - groepen kunnen waterstofbruggen vormen met water. Het ureum zal dus goed oplosbaar zijn.
5. De eiwitten zijn bepalend voor de hoeveelheid ureum in zweet. Ureum bevat stikstofatomen. De voedingsstoffen moeten dus ook stikstofatomen bevatten. Dat zijn de eiwitten.
6. Stof A is een zuur en kan reageren met de sterk basische OH^- - ionen uit $\text{Al}_2(\text{OH})_5\text{Cl}$.
7. Een droge huid zal geen geleiding vertonen.
In zweet zitten o.a. de zouten natriumchloride en kaliumchloride opgelost. De ionen van deze zouten maken dat zweet geleidend is. Bij het ontstaan van zweet neemt het geleidingsvermogen dus toe.