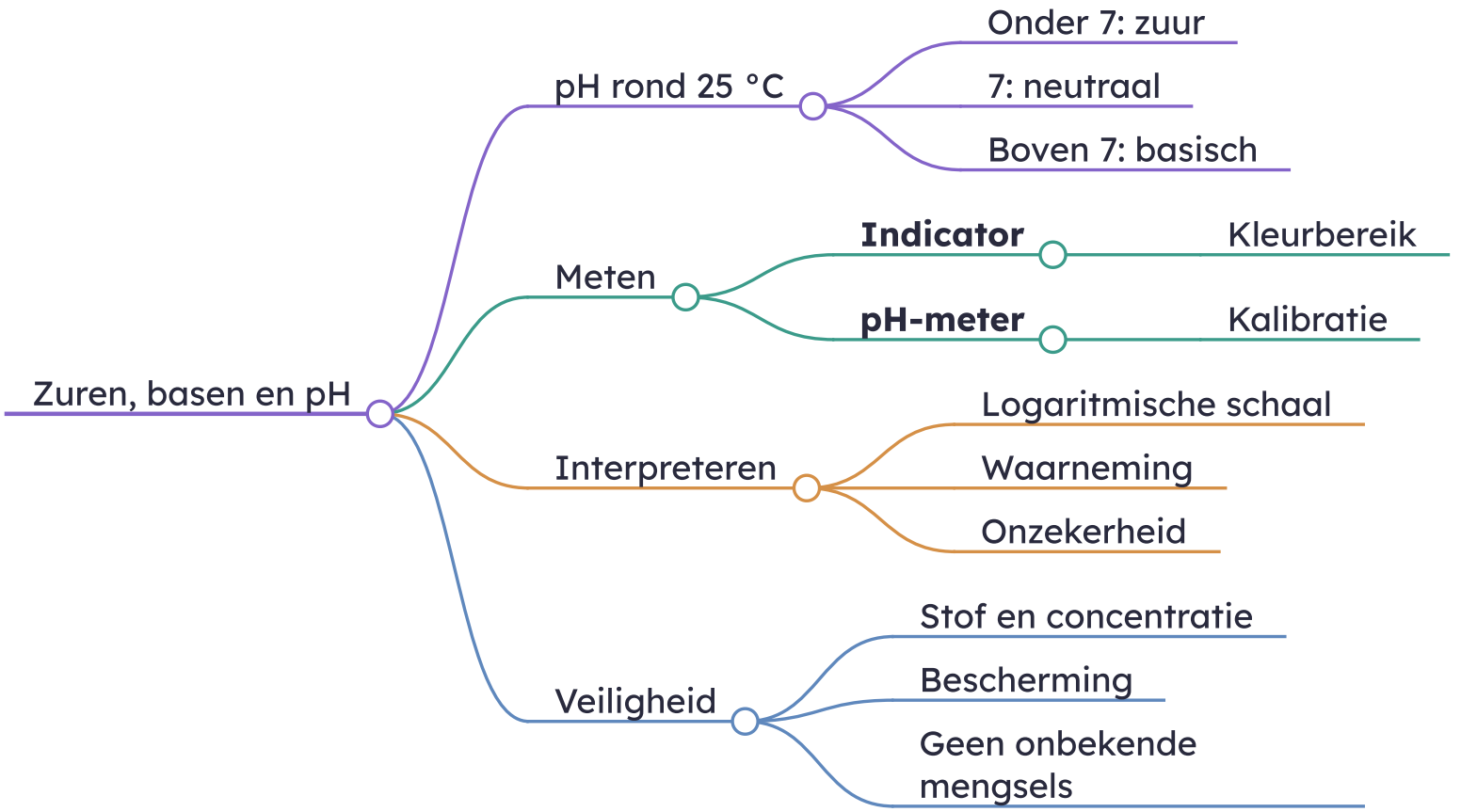
Zuren, basen en pH

Interpreteer metingen en onderscheid waarneming van conclusie.



Lees één tak tegelijk. Bedek daarna de details en leg ze in je eigen woorden uit.

Het onderwerp begrijpen

In waterige oplossingen rond 25 °C is pH onder 7 zuur, 7 neutraal en boven 7 basisch. De schaal is logaritmisch. Indicatoren veranderen van kleur binnen een bereik en geven niet altijd een precieze waarde. Ook de stof en concentratie bepalen het risico.

Zo is de mindmap opgebouwd

Verbind pH-categorieën met meetmethoden, onzekerheid en veiligheid.

> **Let hierop**
> Proef geen onbekende oplossingen en meng geen schoonmaakmiddelen. Neutrale pH garandeert geen onschadelijkheid.

Probeer het zelf

Vergelijk twee indicatorkleuren met een schaal. Welk pH-bereik past, en wat weet je nog niet?

Twee vragen om te beantwoorden

Hoe is pH 3 rond 25 °C?

De waarde ligt onder de neutrale pH bij die temperatuur.

Een indicatorkleur is…

Vergelijk de kleur met het bekende omslaggebied van de indicator.

Bronnen

openstax.org
https://openstax.org/books/chemistry-2e/pages/14-1-bronsted-lowry-acids-and-bases

Eigen oefenmateriaal en samenvatting van Studera.ai. Verken de mindmaps op studera.ai/nl/bronnen/mindmap-voorbeelden.