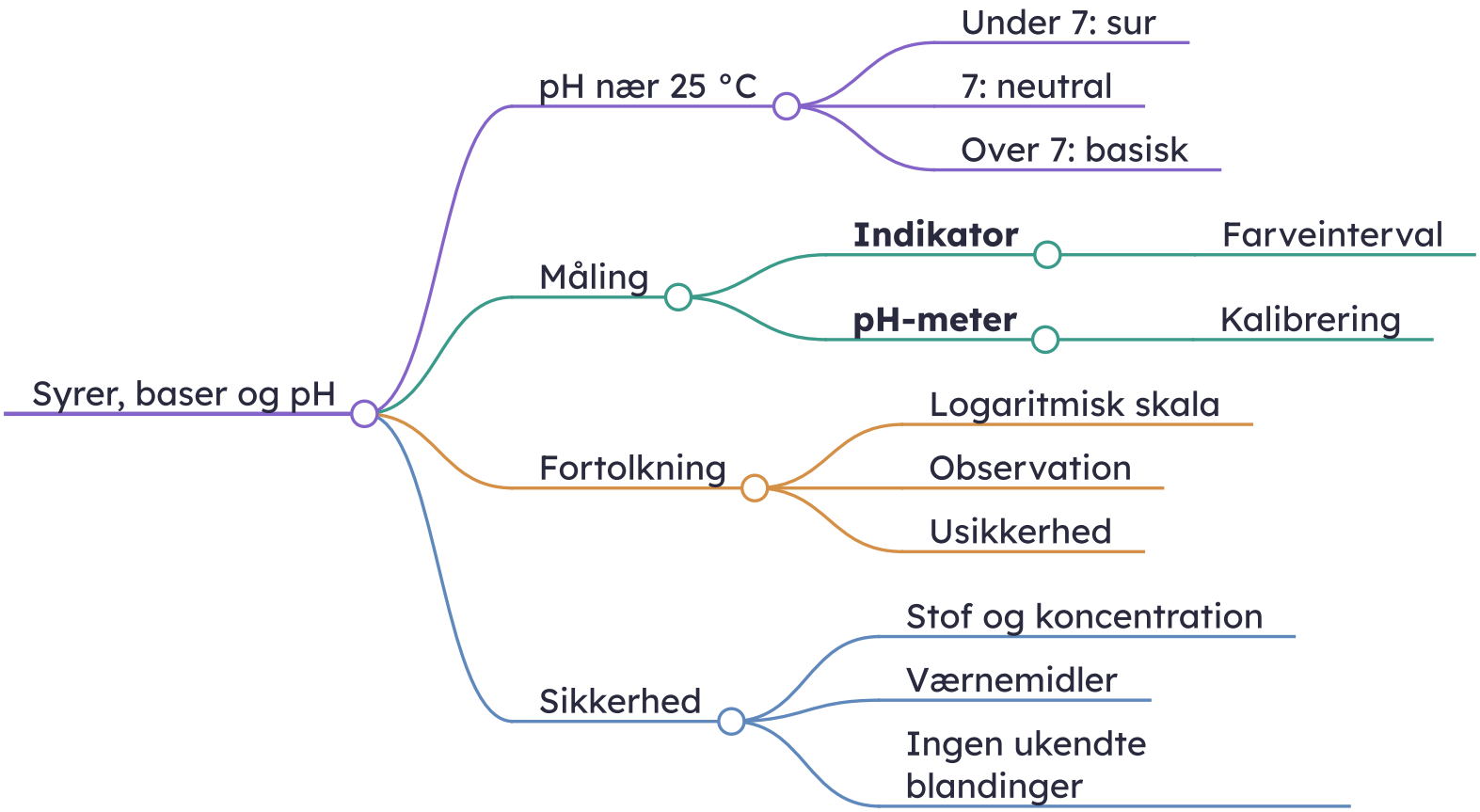
Syrer, baser og pH

Fortolk målinger, og adskil observation fra forklaring.



Læs én gren ad gangen. Dæk derefter detaljerne, og forklar dem med egne ord.

Forstå indholdet

I vandige opløsninger nær 25 °C er pH under 7 sur, 7 neutral og over 7 basisk. pH-skalaen er logaritmisk. Indikatorer skifter farve over bestemte intervaller og giver ikke altid en præcis værdi. Stof og koncentration er også vigtige ved vurdering af risiko.

Sådan er kortet opbygget

Knyt pH-begreberne til målemetode, observation og sikkerhed.

> **Vær opmærksom på dette**
> Smag ikke på ukendte opløsninger, og bland ikke rengøringsmidler. Neutral pH er ingen garanti for ufarlighed.

Prøv selv

Sammenlign to indikatorfarver med en farveskala. Angiv det understøttede pH-interval, og hvad du endnu ikke ved.

To spørgsmål at besvare

Hvad er pH 3 nær 25 °C?

Værdien er lavere end neutral pH ved denne temperatur.

Hvad er en indikatorfarve?

Sammenlign farven med indikatorens kendte omslagsområde.

Kilder

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

Originalt øvelsesmateriale udarbejdet af Studera.ai. Udforsk på studera.ai/da/ressourcer/mindmap-eksempler.