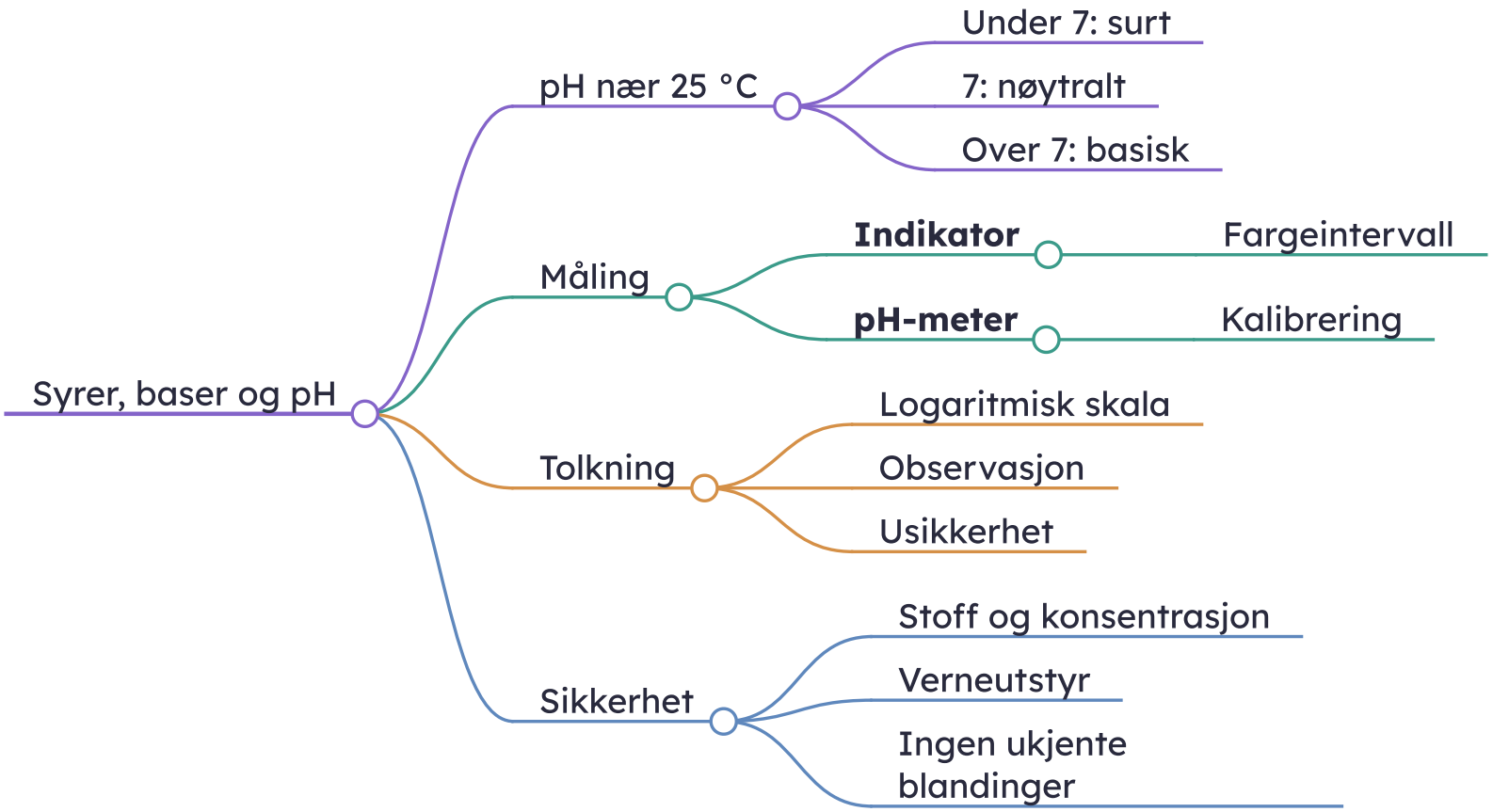
Syrer, baser og pH

Tolk målinger og skill observasjon fra forklaring.



Les én gren om gangen. Dekk deretter detaljene og forklar dem med egne ord.

Forstå innholdet

I vannløsninger nær 25 °C er pH under 7 surt, 7 nøytralt og over 7 basisk. pH-skalaen er logaritmisk. Indikatorer skifter farge over bestemte intervaller og gir ikke alltid en nøyaktig verdi. Stofftype og konsentrasjon er også viktige når risiko vurderes.

Slik er kartet bygd opp

Koble pH-begrepene til målemetode, observasjon og sikkerhet.

> **Vær oppmerksom på dette**
> Ikke smak på ukjente løsninger eller bland rengjøringsmidler. Nøytral pH er ingen generell garanti for ufarlighet.

Prøv selv

Sammenlign to indikatorfarger med en fargeskala. Oppgi hvilket pH-intervall de støtter, og hva du fortsatt ikke vet.

To spørsmål å besvare

Hva er pH 3 nær 25 °C?

Verdien er lavere enn nøytral pH ved denne temperaturen.

Hva er en indikatorfarge?

Sammenlign fargen med indikatorens kjente omslagsområde.

Kilder

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

Eget øvingsmateriale utarbeidet av Studera.ai. Utforsk på studera.ai/no/ressurser/tankekart-eksempler.