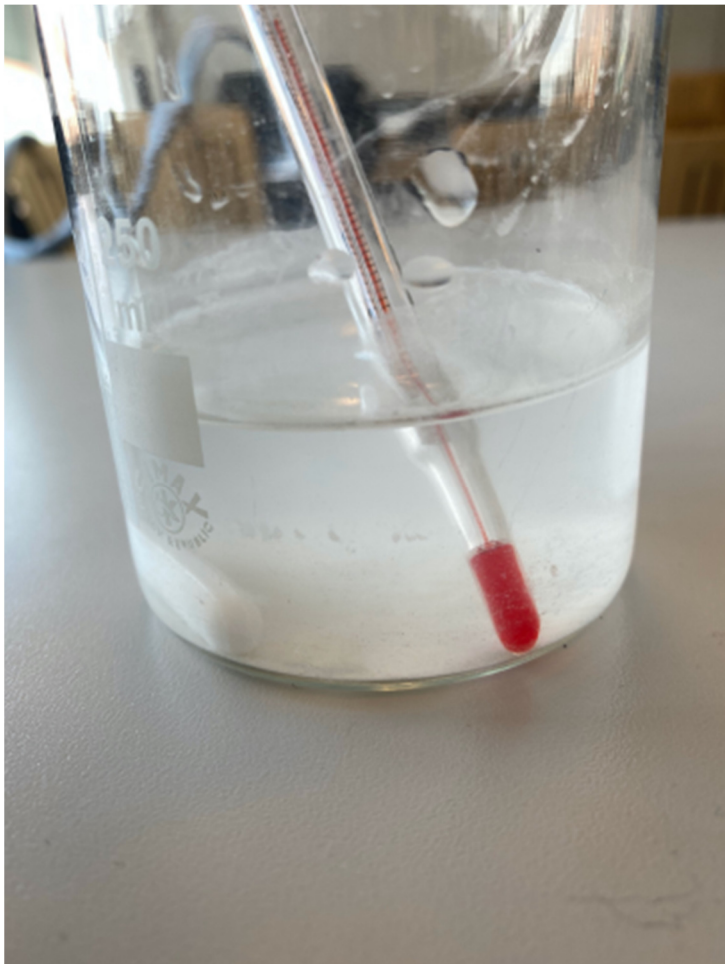
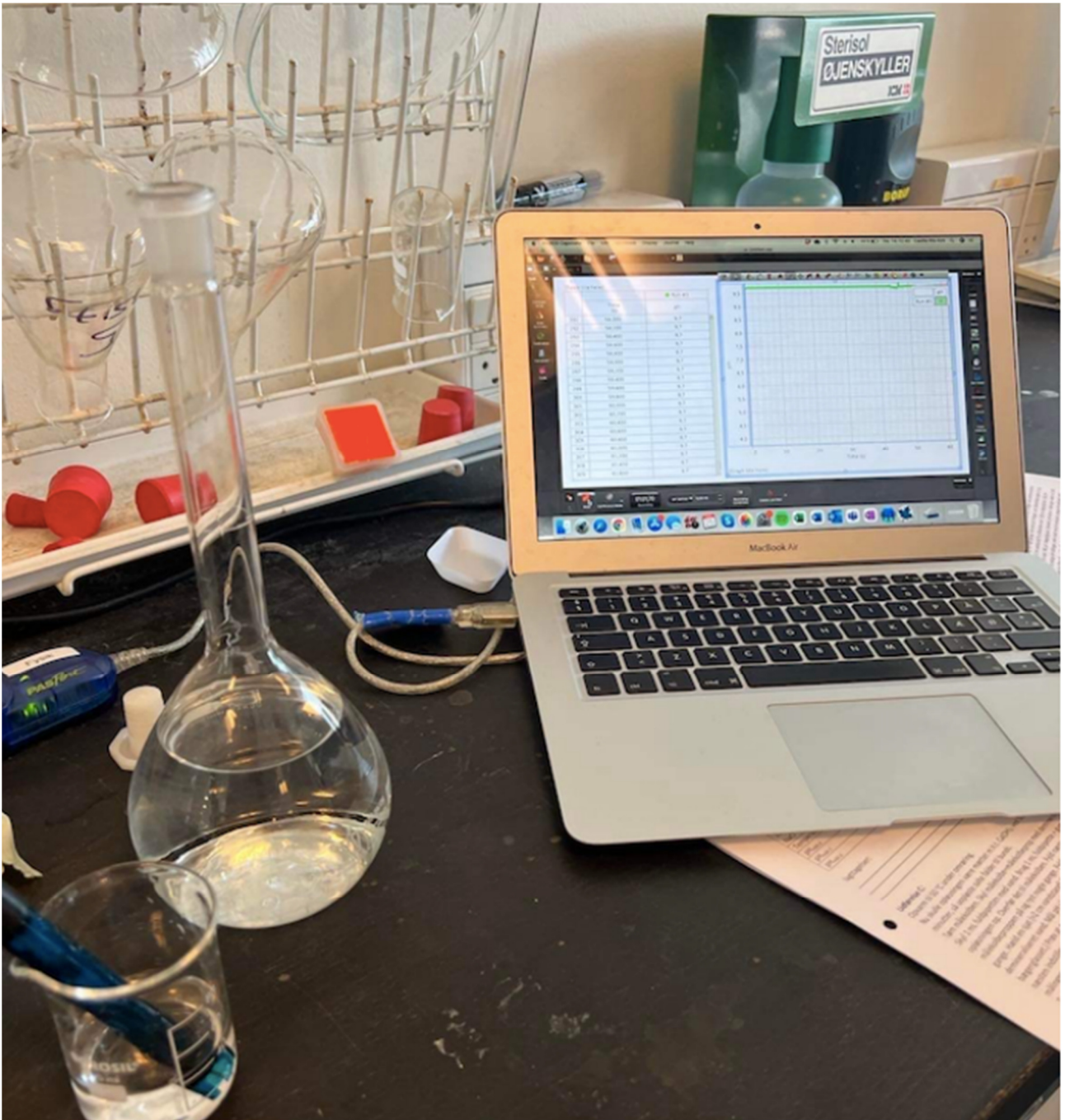


Fotos af opstillinger/udstyr.

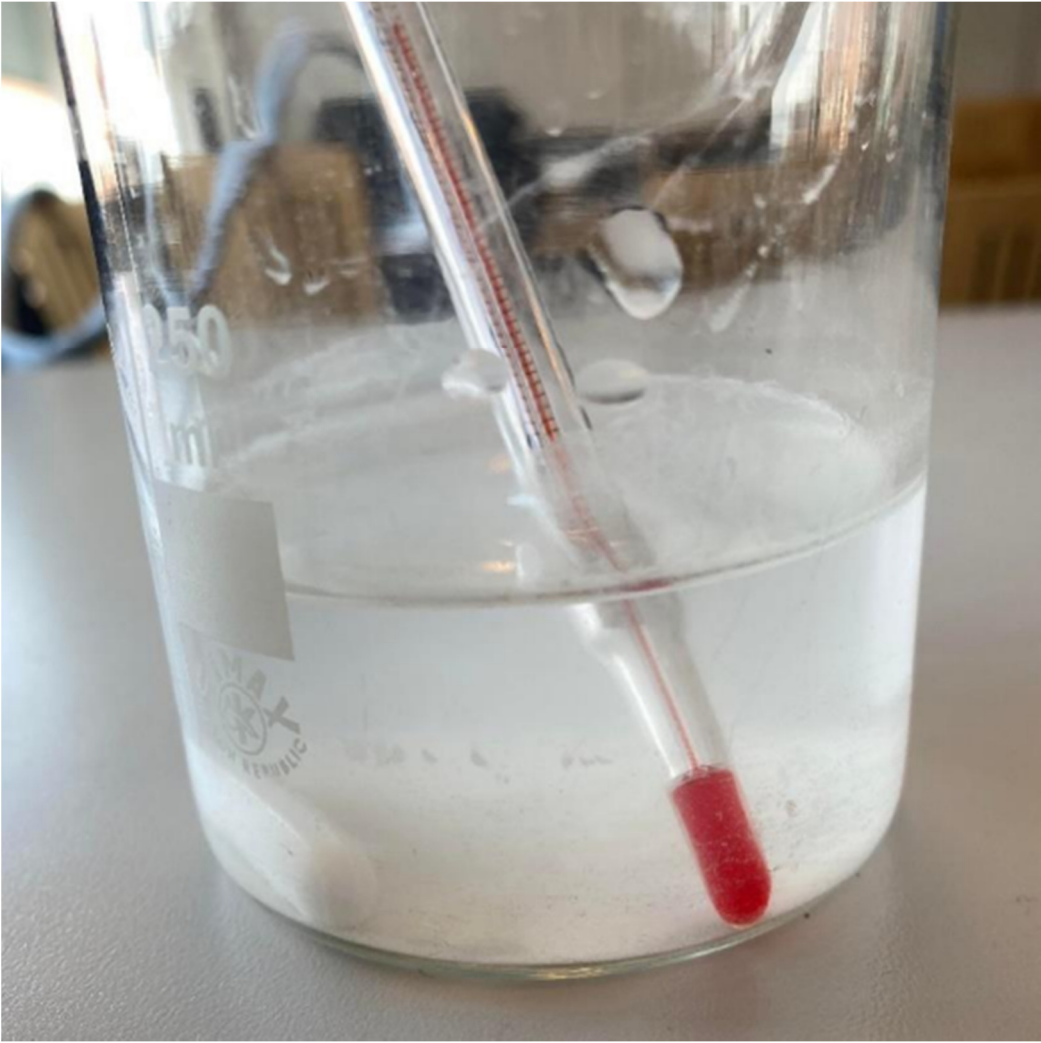
Øvelse 5. Bestemmelse af calciumhydroxids ($\text{Ca}(\text{OH})_2$) opløselighedsprodukt

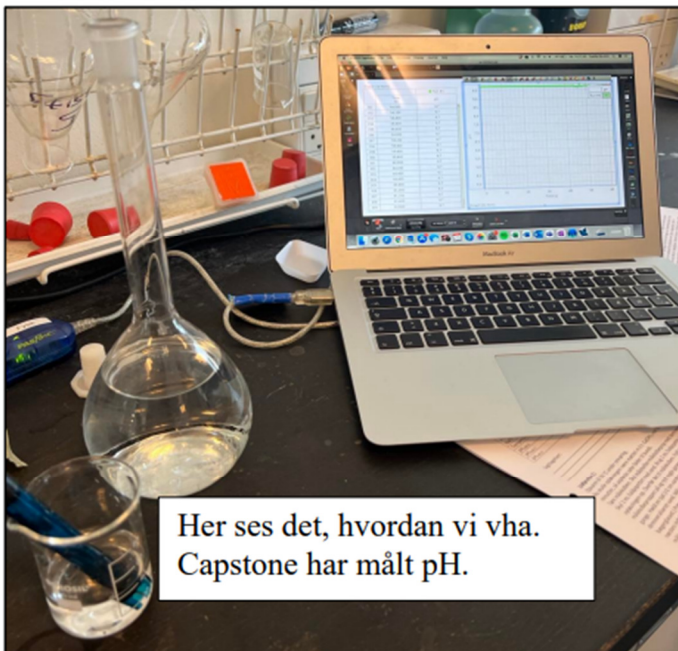
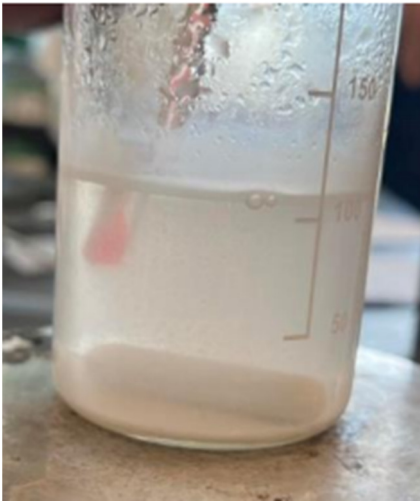
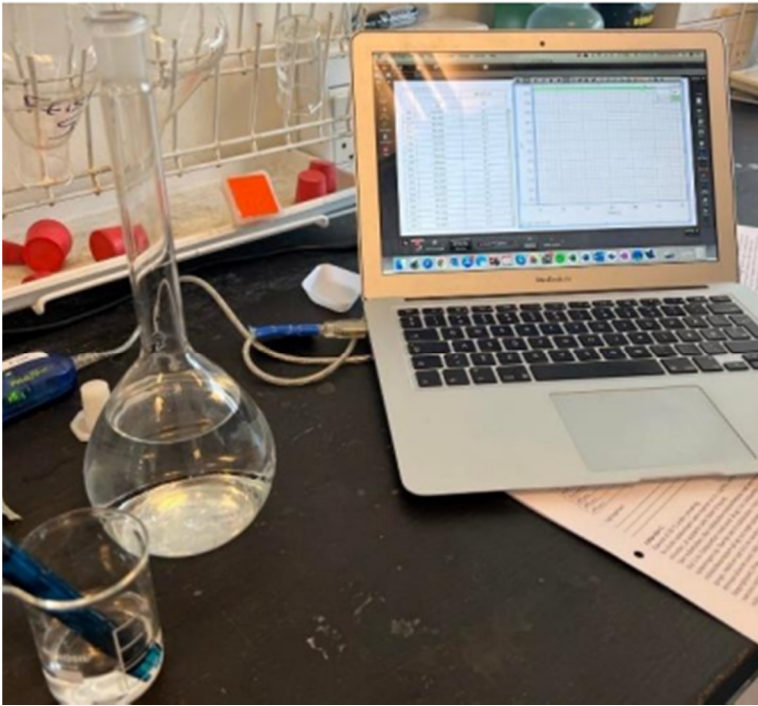
Udstyr: 250 mL bægerglas, 0,001 g vægt, magnetomrører med varmelegeme + magnet, termometer, calciumhydroxid ($\text{Ca}(\text{OH})_2$) + teske + vægt, demineraliseret vand, 100 mL måleglas (bruges til 9 pH-målinger), 1 mL fuld pipette + pipettesug/gummibold, 1000 mL eller 500 mL målekolbe (bruges til 3 fortyndinger) + målekolbeprop, 100 mL bægerglas, pH-sensor + adapter + PC med Capstone.



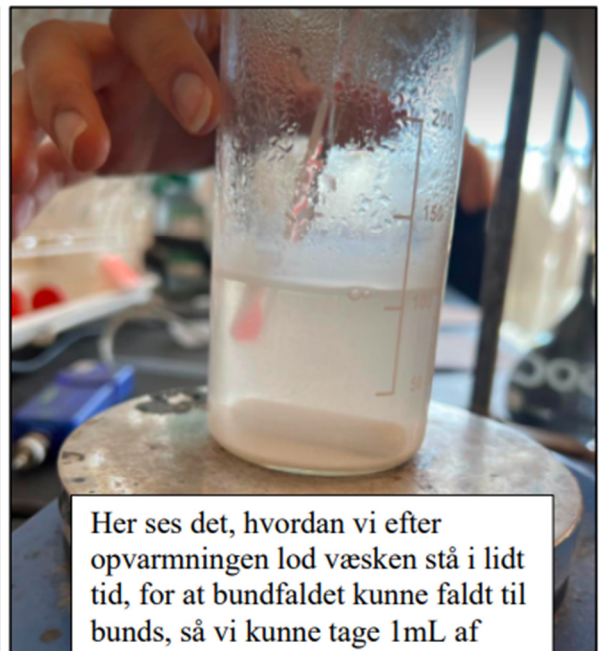




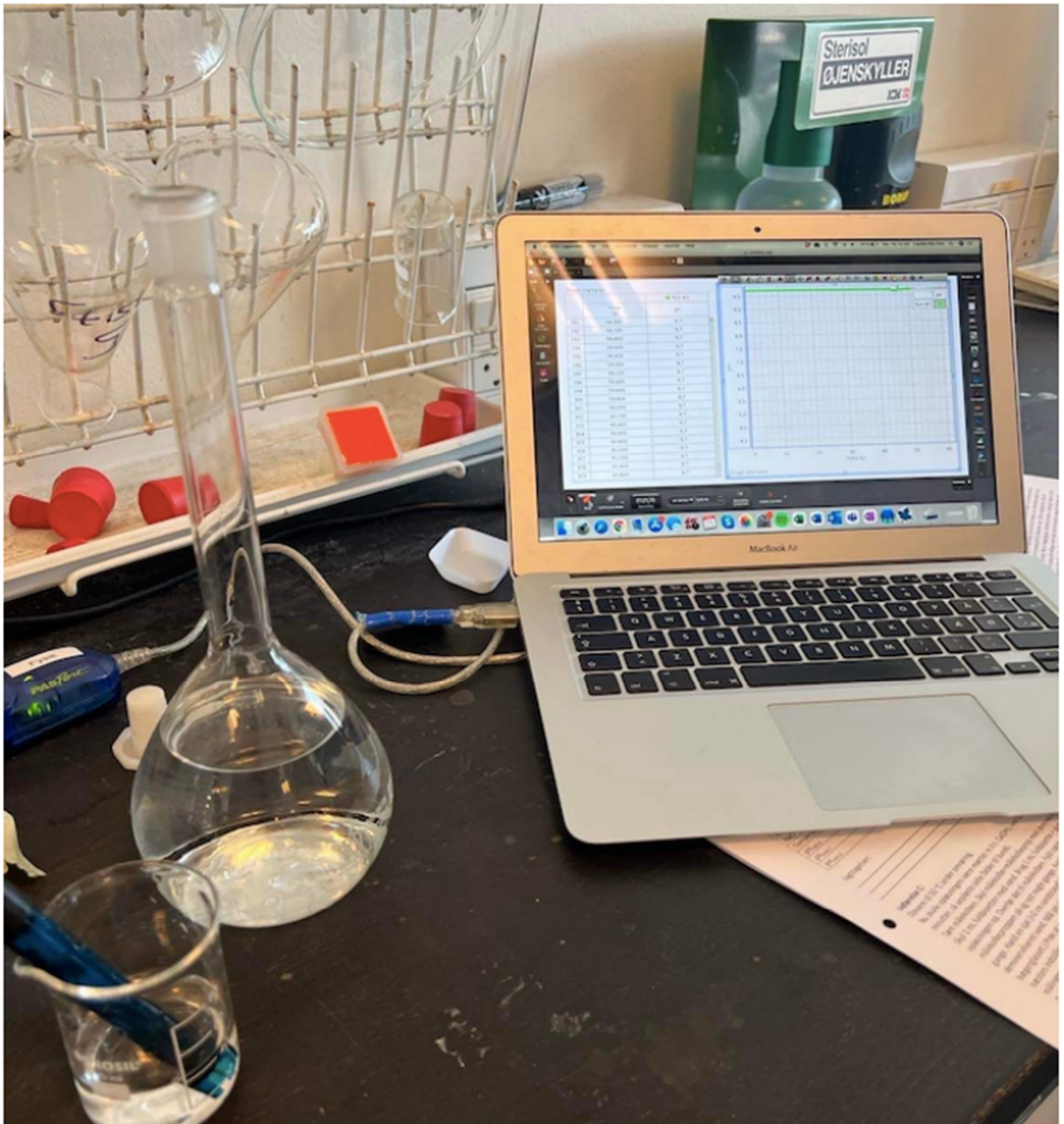


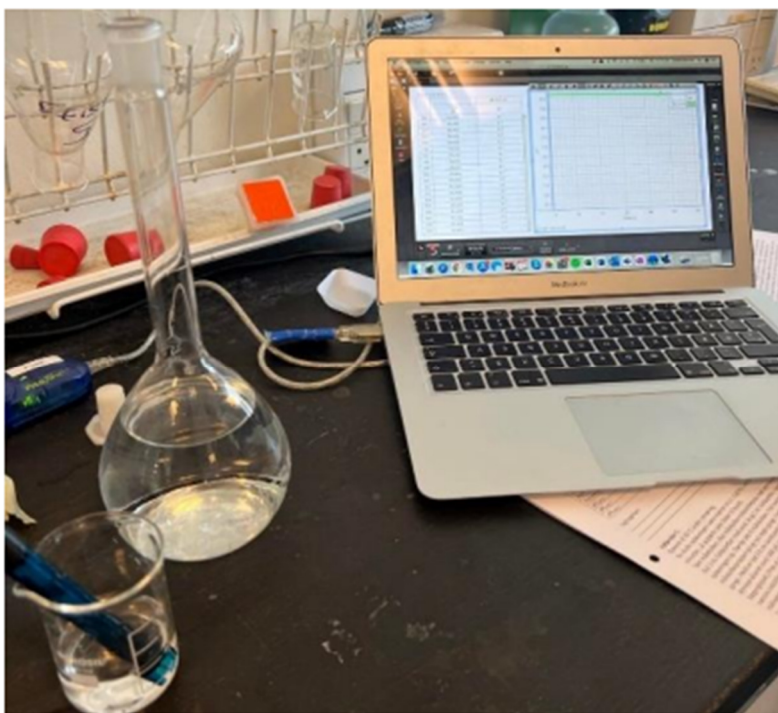


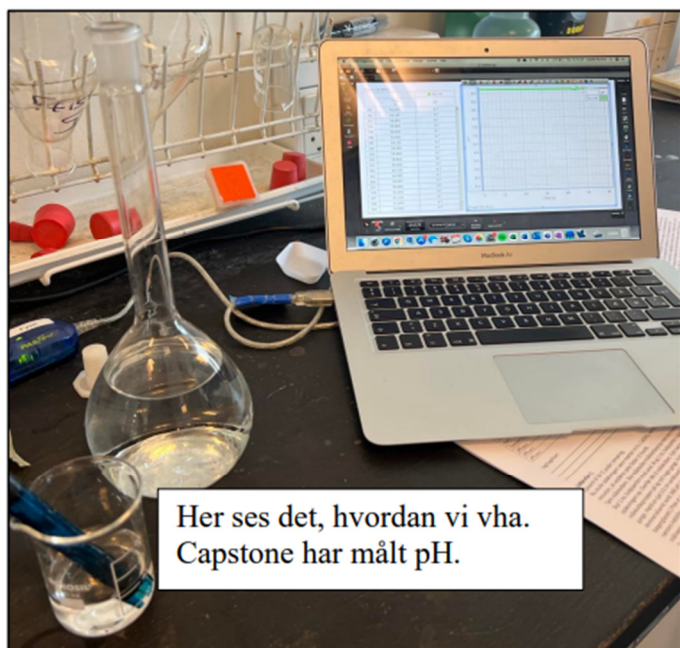
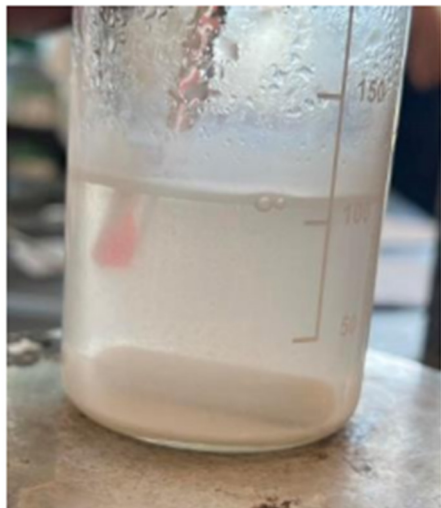
Her ses det, hvordan vi vha. Capstone har målt pH.



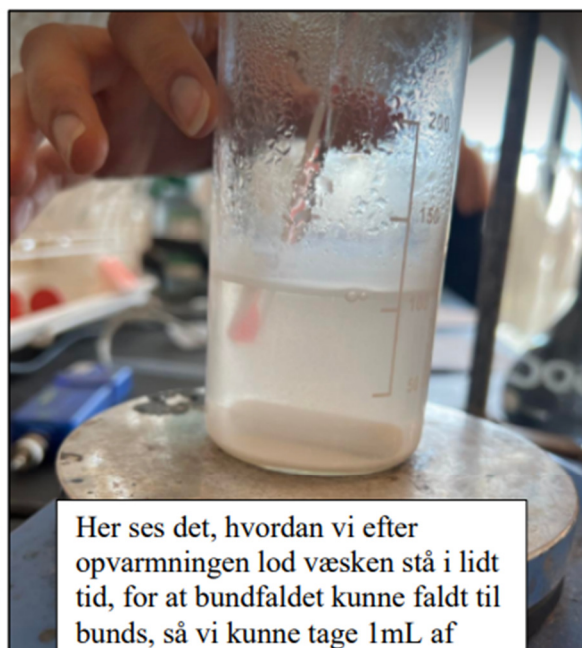
Her ses det, hvordan vi efter opvarmningen lod væsken stå i lidt tid, for at bundfaldet kunne faldt til bunds, så vi kunne tage 1mL af væsken som er så godt som klar.







Her ses det, hvordan vi vha. Capstone har målt pH.



Her ses det, hvordan vi efter opvarmningen lod væsken stå i lidt tid, for at bundfaldet kunne faldt til bunds, så vi kunne tage 1mL af væsken som er så godt som klar.