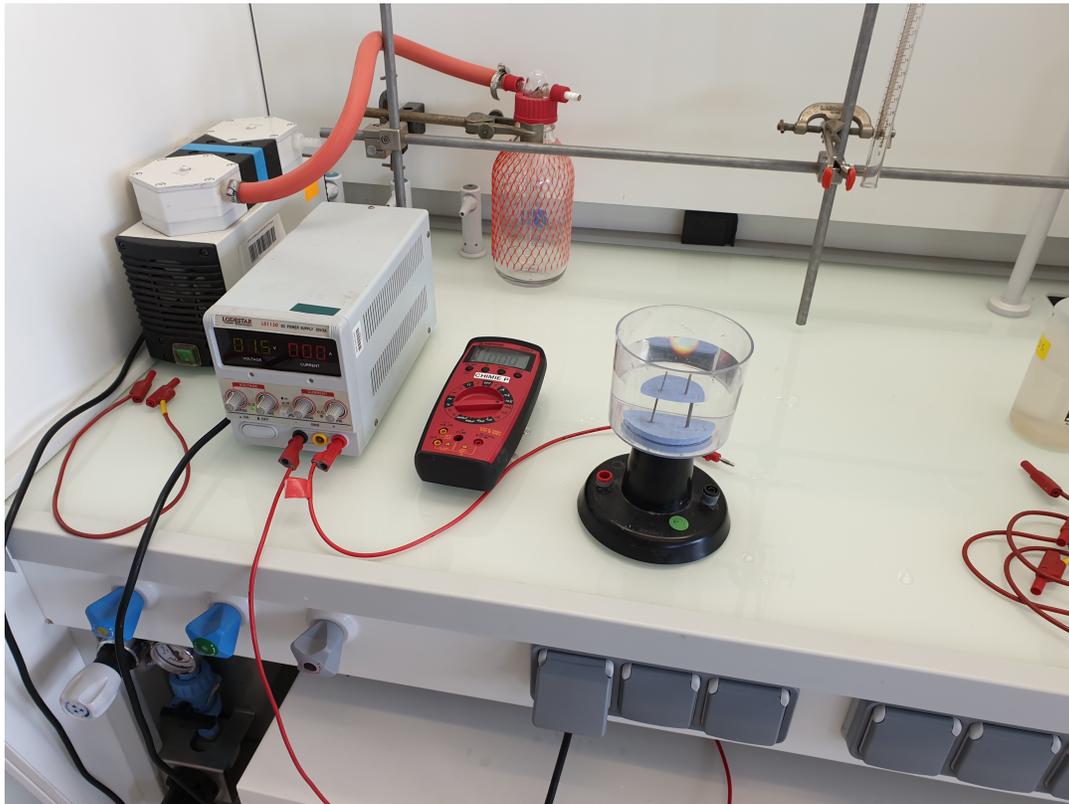


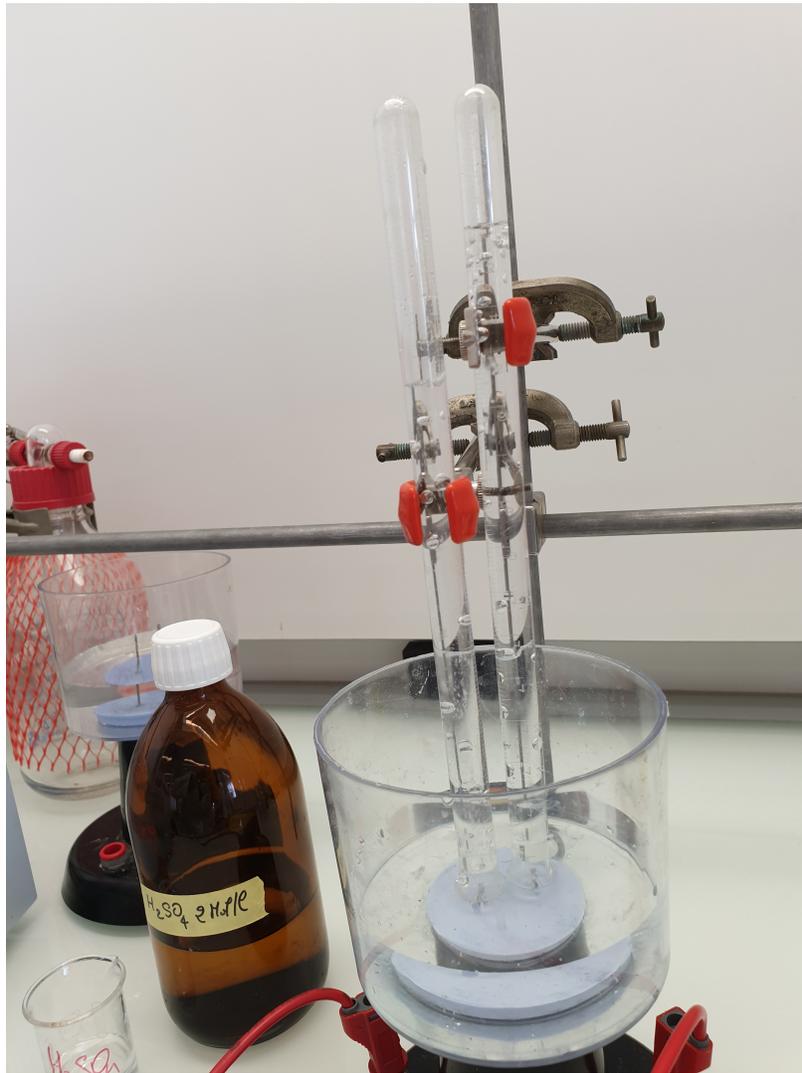
Electrolyse de l'eau

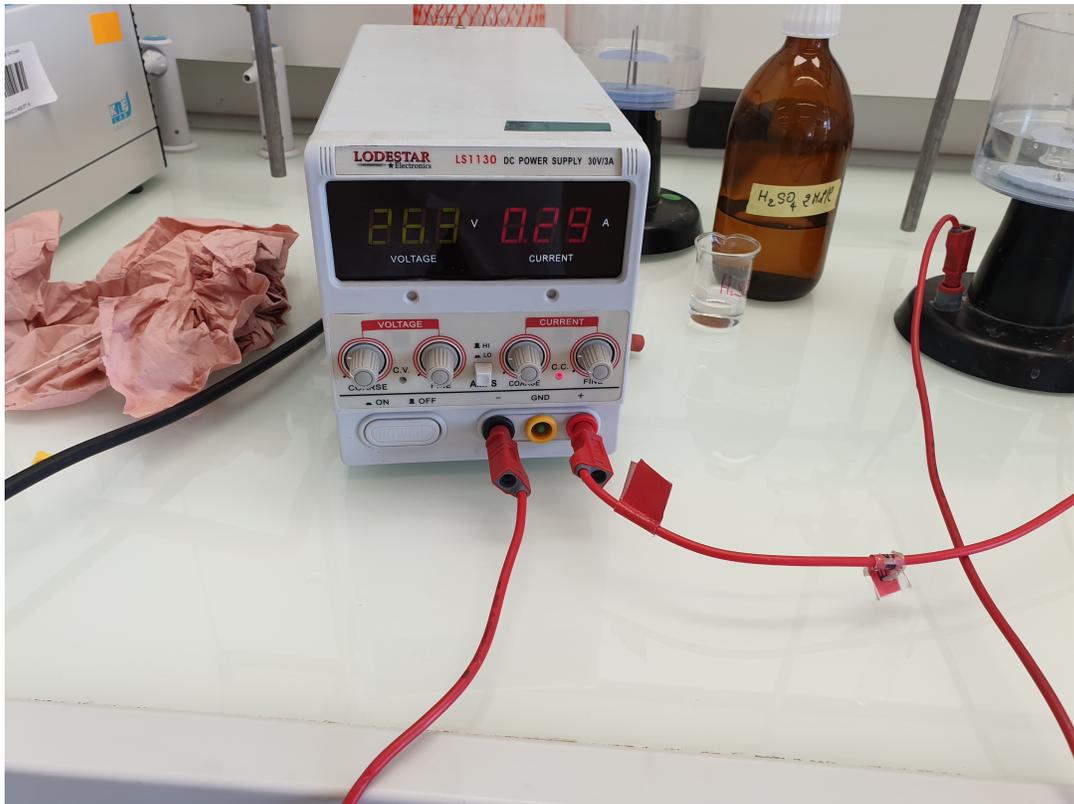
May 2021

1 Expérience

Bien acidifier, se mettre en contrôle de courant, bien décoller (2-3cm au moins) les tubes du fond, sinon passe mal.







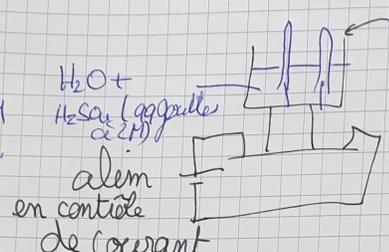
2 Notes

Électrolyse de l'eau

0,1 M
H₂SO₄

H₂O +
H₂SO₄ (ajoutée
à 2M)

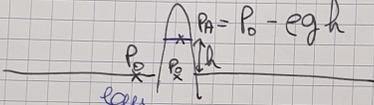
alim
en continu
de courant



tubes à essai
gradués
bien décollés du
fond (potence)
ou éprouvettes
graduées

Dans l'idéal, 0,1 A et 1,5 V en ODG
 Sur la photo, on a bouvriné.

Mesure des volumes: on lit le volume avec le
 tube à essai gradué, et bien faire attention à
 la pression:

$$P_a = P_0 - \rho g h$$


eau

$h \approx 10 \text{ cm}$
 $\rho g h \sim 10^3 \text{ Pa}$ contre $P_0 \sim 10^5 \text{ Pa}$
 négligeable.

on mesure Δt , si on est en continu courant, $Q = i \Delta t$ avec
 i ct

on peut tester à la flamme d'un bout de bout
 incandescent: une allumette s'éteint dans
 H₂ (manque O₂!).