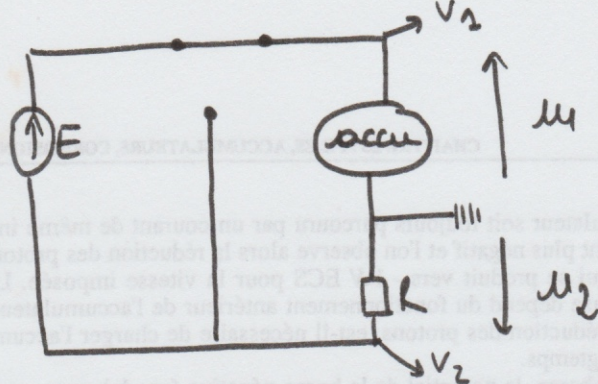


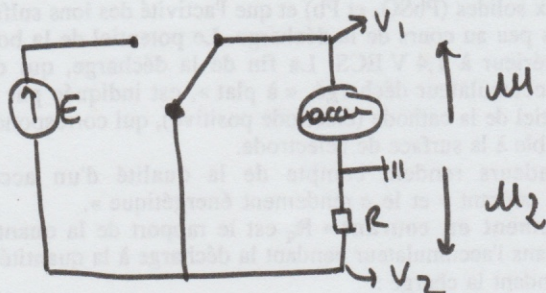
en charge

valim stabilisée

PLOTTANTE



en décharge



Ne pas mettre
d'ampèremètre car
peut-être sauté de
fil

le regarder la
valeur sur l'ohm

le potentiel de Nernst aux électrodes de CH_2SO_4 mais en pos:

$$\begin{cases} E(\text{PbO}_2/\text{PSO}_4) \sim 1,7\text{V} \\ E(\text{PbSO}_4/\text{Pb}) \sim -0,4\text{V} \end{cases} \quad (\text{si } \text{CH}_2\text{SO}_4 = 1\text{M})$$

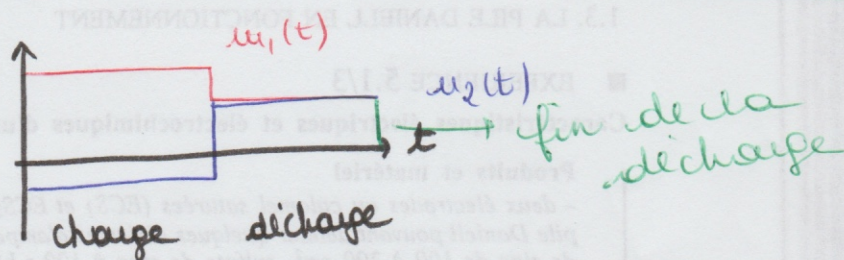
Donc tension de charge doit être $E > 2,1\text{V}$ sans trop \uparrow pour pas faire de
bulles (O_2^- et H_2^- eau)

pour $E = 2,5\text{V}$ et $R = 20\Omega \Rightarrow \eta \sim 60\%$

$E = 4\text{V}$ trop qd $\oplus \text{red}^+ \ominus$.

au delà
de $1,5\text{V}$ on électrolyse
l'eau

Calcul du rend⁺:



$i = \frac{u_2}{R}$ et $\eta = \frac{u_1}{u_2} \rightarrow$ on trace l' i de ces faut⁺.

rend⁺ électrique: $R_p = \frac{\int_{\text{décharge}} i_2 dt}{\int_{\text{charge}} i_1 dt}$

rend⁺ énergétique: $R_{no} = \frac{\int_{\text{décharge}} u_2 i_2 dt}{\int_{\text{charge}} u_1 i_1 dt}$