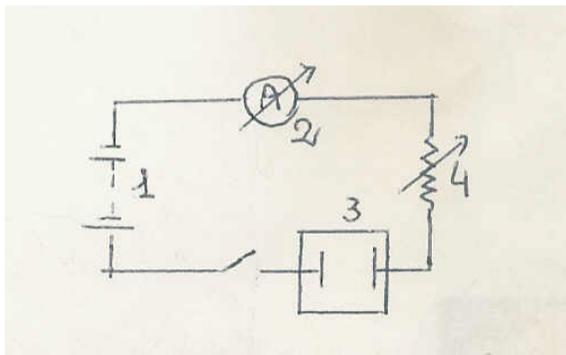


DETERMINAZIONE DELLA COSTANTE DI FARADAY

Materiale occorrente:

- 1 - Alimentatore 0-25 cc
- 2 - Amperometro 0 - 3 A
- 3 - Voltmetro con soluzione al 12,5 % di solfato di rame in acqua.
- 4 - Reostato

Elettrodi, phon, contasecondi, bilancia.



Procedimento sperimentale:

Dalla legge di Faraday $m = \frac{1}{Ne} \frac{Qa}{z}$ si ricava che per far depositare un equivalente chimico A/Z di una sostanza occorre una carica pari a Ne Coulomb. Si chiude il circuito alimentato da una corrente di intensità i per un tempo t ; la carica Q inviata al Voltmetro è it . Essa fa depositare una massa m di sostanza valutata pesando gli elettrodi prima e dopo l'immersione. (Gli elettrodi devono essere asciugati con cura per mezzo di un getto d'aria prima di essere pesati). Dalla legge di Faraday si ha $Ne = Q/m a/z$.

Osservazioni.

(L'intensità della corrente viene mantenuta costante per mezzo del reostato 4.