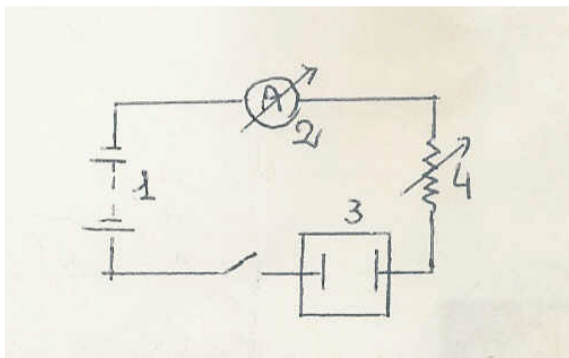


## DETERMINAZIONE DELLA COSTANTE DI FARADAY

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.