



La polarité des électrodes s'explique par le fait que puisque le graphite se retrouve recouvert d'ions chromes qui ont adhéré à sa surface, c'est car il a gagné des électrons et donc qu'il est situé à la cathode.

Pour déterminer la masse de cuivre qui s'est déposée sur le graphite, il faut peser la masse initiale et la masse finale puis effectuer $m_f - m_i$ pour obtenir la masse de graphite qui s'est déposée.

Pour accentuer la précision des mesures, on frotte avec une éponge la masse initiale de graphite pour enlever les résidus éventuels puis on rince avec de l'eau distillée (pour éviter l'ajout d'ions) et on sèche avec le sèche-cheveux.

Lorsque le dépôt s'est effectué sur la plaque de graphite, on sèche également avec un sèche-cheveux pour ne pas comptabiliser la masse de solution (et donc d'ions) éventuelle qui s'est rajoutée.

Puis on pèse avec une balance précise au centigramme.

On calcule la masse théorique avec la formule qui nous est donnée puis on détermine le rendement avec m_{exp}/m_{theo} .

On peut attribuer le pourcentage d'erreur à des pertes éventuelles dans la solution, à des incertitudes au niveau de la balance, au fait que la concentration de la solution diminue durant l'électrolyse ou encore qu'il restait des ions dans le bécher dans lequel est versé la solution.