

1- Se hace pasar una corriente de 4 amperios durante una hora a través de NaCl fundido. A) Qué cantidades de cloro y sodio se depositan en ánodo y cátodo b) Calcula que volumen de cloro se desprende en c.n.  $E^{\circ} \text{Na}^+/\text{Na} = -2,71\text{V}$   $E^{\circ} \text{Cl}_2/2\text{Cl}^- = +1,36\text{V}$

2- Resuelve el problema anterior calculando el volumen de gases desprendidos pero ahora en disolución acuosa. (Recuerda que ahora habrá  $\text{H}^+$  en la disolución!!!)

3- Calcula cuanto tiempo tendrá que circular una corriente de 10 amperios para oxidar 20 gr de  $\text{Mn}^{2+}$  a  $\text{MnO}_4^-$  si el rendimiento del proceso es del 70%.

4- Calcula la intensidad de corriente que se necesita pasar a través de una disolución de sulfato de cobre (II) para depositar 10 gr de cobre en una hora.

5- Dos celdas electrolíticas se encuentran montadas en serie. Contienen respectivamente nitrato de plata (I) y sulfato de cobre (II). Calcula los gramos de cobre que se depositan en la segunda celda si en la primera se depositaron 4 gramos de plata