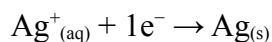
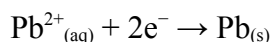


Problema785: Cuando se hace pasar cierta cantidad de corriente a través de una disolución de AgNO_3 , se depositan 2g de plata en el cátodo. ¿Cuántos gramos de plomo se depositarán si se hace pasar la misma cantidad de electricidad a través de un disolución de PbCl_2 ?



$$Q = \frac{m \cdot n \cdot 96500}{M_m} = \frac{2\text{g} \cdot 1 \cdot 96500}{107,9\text{g/mol}} = \underline{\underline{1788,7\text{C}}}$$



$$m = \frac{M_m Q}{n F} = \frac{207,2\text{g/mol} \cdot 1788,7\text{C}}{2 \cdot 96500} = \underline{\underline{1,92\text{g Pb}}}$$