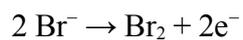


EJEMPLO 12: ¿Qué cantidad de Br₂ se libera por electrólisis de KBr fundido si se hace circular una corriente de 2,0A durante 30min?

$$m = \frac{M_m Q}{n F} = \frac{M_m I t}{n \cdot 96500}$$



$$m = \frac{M_m I t}{n \cdot 96500} = \frac{159,8 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1} \cdot 2,0 \text{ A} \cdot 1800 \text{ s}}{2 \cdot 96500} = \underline{\underline{2,98 \text{ g Br}_2}}$$