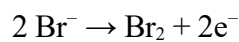
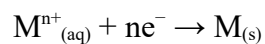


EXEMPLO 12: Que cantidade de  $\text{Br}_2$  libérase por electrólise de  $\text{KBr}$  fundido se se fai circular unha corrente de 2,0A durante 30min?



Deducimos a expresión que nos dá a masa depositada nun eléctrodo:



$$\frac{N^\circ \text{ moles de } e^{-1}}{N^\circ \text{ moles } M} = \frac{n}{1} = \frac{\frac{Q}{F}}{\frac{m}{M_m}}$$

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

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