

Решение

Катод (-): восстановление $\text{Pb}^{2+} + 2\bar{e} \rightarrow \text{Pb}$

Из уравнения: $n(\text{Pb})/n(\bar{e}) = 1/2$

$$n(\bar{e}) = Q/F = It/F =$$

$$= 2\text{A} \cdot 1800\text{с} / 96500\text{Кл/моль } \bar{e} = 0,037 \text{ моль}$$

$$n(\text{Pb}) = 1/2 \cdot 0,037 \text{ моль} = 0,0185 \text{ моль}$$

$$m(\text{Pb}) = 0,0185 \text{ моль} \cdot 207 \text{ г/моль} = 3,83 \text{ г}$$

Ответ: выделилось 3,83 г свинца