

## Решение

Анод (-): окисление  $2\text{Cl}^- - 2\bar{e} \rightarrow \text{Cl}_2$

$$n(\text{Cl}_2) = 44,8 \text{ л} / 22,4 \text{ л/моль} = 2 \text{ моль}$$

Из уравнения:

$$n(\text{Cl}_2)/n(\bar{e}) = 1/2 n(\bar{e}) \quad n(\bar{e}) = 2 n(\text{Cl}_2) = 4 \text{ моль}$$

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

$$= 10\text{А} \cdot t \text{ с} / 96500 \text{ Кл/моль} \quad \bar{e} = 4 \text{ моль}$$

$$t \text{ с} = 38600 \text{ с}$$

Ответ: Ток следует пропускать 38600 с