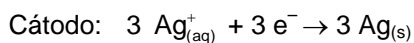
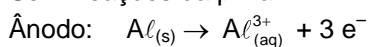


50. Uma pilha de alumínio e prata foi montada e, após algum tempo, constatou-se que o eletrodo de alumínio perdeu 135 mg desse metal. O número de elétrons transferidos de um eletrodo para outro durante esse tempo foi de

- A) $6,02 \times 10^{23}$.
- B) $6,02 \times 10^{21}$.
- C) $9,03 \times 10^{21}$.
- D) $9,03 \times 10^{23}$.

Assunto: Eletroquímica

Semirreações da pilha:



No ânodo: $\left\{ \begin{array}{l} 1 \text{ mol de } Al \text{ — } 3 \text{ mol de elétrons} \\ 27 \text{ g — } 3 \cdot 6,02 \cdot 10^{23} \text{ elétrons} \\ 135 \cdot 10^{-3} \text{ g — } n \end{array} \right.$

$n = 9,03 \cdot 10^{21} \text{ elétrons}$

Item: C