49. Pilhas e baterias fazem parte de diversos equipamentos eletrônicos utilizados no cotidiano, como telefones celulares, notebooks, relógios e veículos elétricos. Esses dispositivos produzem energia elétrica a partir de reações químicas espontâneas, nas quais ocorre transferência de elétrons entre diferentes espécies químicas.

Em uma pilha galvânica, o ânodo é o eletrodo onde ocorre

A) redução e ganho de elétrons.
B) oxidação e perda de elétrons.
C) deposição de metal.
D) consumo de cátions.

Assunto: Eletroquímica

Por definição, o ânodo é sempre o eletrodo em que ocorre a **oxidação**, com perda de elétrons pela espécie que se oxida. A redução (ganho de elétrons) ocorre no cátodo.

Item: B