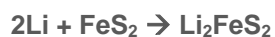


Questão 38

Considerando que baterias de Li-FeS₂ podem gerar uma voltagem nominal de 1,5 V, o que as torna úteis no cotidiano e que a primeira reação de descarga dessas baterias é $2 \text{Li} + \text{FeS}_2 \rightarrow \text{Li}_2\text{FeS}_2$, é correto afirmar:

- (A) O lítio metálico é oxidado na primeira descarga.
- (B) O ferro é oxidado e o lítio é reduzido na primeira descarga.
- (C) O lítio é o cátodo dessa bateria.
- (D) A primeira reação de descarga forma lítio metálico.
- (E) O lítio metálico e o dissulfeto ferroso estão em contato direto dentro da bateria.

ALTERNATIVA A

O Nox do lítio varia de 0 para +1, o que indica uma semi-reação de oxidação.