48. A forma de ordenar os elementos químicos foi criada por Dmitri Mendeleev, no final do século 19, após verificar que as propriedades dos elementos se repetiam de forma periódica. Ao longo do tempo, a tabela periódica foi aperfeiçoada e ganhou novos elementos à medida que eram descobertos ou produzidos artificialmente. Atualmente existem 92 elementos naturais e 26 artificiais. Analise as seguintes proposições de acordo com a tabela periódica:

I. Os calcogênios são elementos representativos, pertencentes ao bloco p, e possuem configuração eletrônica da camada de valência ns^2np^5.

II. Os halogênios são não metais e possuem maior eletronegatividade e afinidade eletrônica do que os calcogênios. Essa comparação é válida para elementos no mesmo período.

Considerando as proposições acima apresentadas, é correto afirmar que

A) I é verdadeira e II é falsa.
B) ambas são falsas.
C) I é falsa e II é verdadeira.
D) ambas são verdadeiras.

Assunto: Classificação Periódica

I : FALSA.
A configuração ns^2np^5 é dos **halogênios**, não dos calcogênios (que têm ns^2np^4).

II: VERDADEIRA.
Na comparação entre elementos de um mesmo período, os halogênios realmente apresentam maior eletronegatividade e afinidade eletrônica que os calcogênios, pois estão mais à direita na tabela.

Item: C