

**Questão 1**

Explique como o raio atômico aumenta no grupo e no período.

Questão 2

Explique a relação entre os pares de propriedades periódicas listadas abaixo:

- Raio atômico e Energia de ionização.
- Raio atômico e eletropositividade.
- Raio atômico e eletronegatividade.

Questão 3

Explique o que é eletronegatividade. Escreva a ordem de eletronegatividade observada nos ametais.

Questão 4

Faça uma comparação entre o tamanho do átomo neutro e seus dois tipos de íons. Para exemplificar utilize o átomo de Lítio (Li).

Questão 5

Qual o nome dado a cada grupo dos elementos representativos?

Questão 6

Quantos grupos existem na tabela periódica? E períodos?

Questão 7

Apresente a diferença dos elementos representativos e elementos de transição quanto aos tipos de orbitais que os elétrons podem ocupar.

Questão 8

Realize a distribuição eletrônica dos íons abaixo:

- Na^+
- Se^{-2}
- Ag^+
- Co^{+2}
- F^-
- As^{-3}
- Pb^{+4}