

Propriedades Periódicas

1. Os elementos químicos são distribuídos na tabela periódica de acordo com o crescimento do número atômico. Tal distribuição faz com que os elementos com propriedades semelhantes fiquem reunidos em uma mesma coluna e regiões específicas da tabela. Sobre a periodicidade química dos elementos, leia com atenção os itens a seguir.

I. Os elementos da família dos metais alcalinos são os elementos químicos que apresentam maior energia de ionização.

II. O raio atômico é a distância medida entre dois núcleos em uma ligação química.

III. Os elementos da família dos halogênios são os elementos químicos que apresentam maior afinidade eletrônica.

IV. A eletronegatividade é a tendência que um átomo possui de atrair os elétrons de outro átomo em uma ligação química.

São afirmativas CORRETAS:

- a) I, III e IV
- b) II, III e IV
- c) II e IV, apenas
- d) III e IV, apenas

2. Considere a tabela abaixo, onde estão apresentados valores de energia de ionização (E.I.).

Elemento	Valores de E.I. em kJ.mol^{-1}	
	1ª E.I.	2ª E.I.
$_{11}\text{Na}$	491,5	4526,3
$_{12}\text{Mg}$	731,6	1438,6

Responda:

- a) Por que a 1ª E.I. do Na é menor do que a 1ª E.I. do Mg?
- b) Por que a 2ª E.I. do Na é maior do que a 2ª E.I. do Mg?