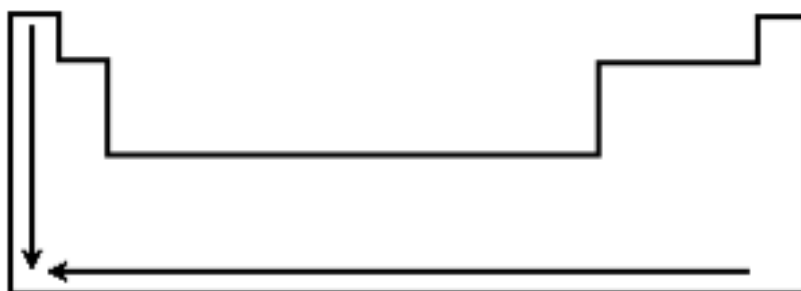


## Questão de química propriedades periódicas

**27 (UFTPR-PR)** Na tabela esquemática a seguir está apresentado o sentido de crescimento de uma propriedade periódica. Propriedade periódica é aquela cujos valores para os diversos elementos crescem e decrescem em função do número atômico crescente.



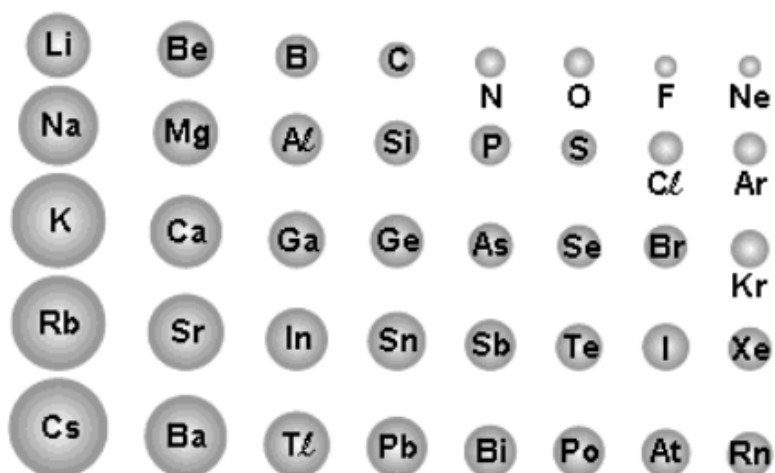
Assinale a propriedade que apresenta este sentido de crescimento.

- a) eletronegatividade (exceto os gases nobres).
- b) eletropositividade (exceto os gases nobres).
- c) energia de ionização.
- d) densidade.
- e) volume atômico.

**28 (PUC-RS)** Com relação à classificação periódica dos elementos, pode-se afirmar que

- a) o rubídio é o elemento de menor raio do 5º período.
- b) o silício é mais eletronegativo que o enxofre.
- c) o xenônio é o elemento de maior energia de ionização do 5º período.
- d) o chumbo é mais eletropositivo que o bário.
- e) o magnésio é menos reativo que o alumínio.

(UFV-MG) O raio atômico é uma propriedade periódica fundamental, pois tem implicações diretas sobre outras propriedades periódicas importantes, tais como energias de ionização e eletronegatividade. A figura a seguir ilustra a variação dos raios atômicos para os elementos representativos (excluídos os metais de transição):



Analisando a figura acima, assinale a afirmativa INCORRETA:

- O elemento césio tem energia de ionização bem menor que o elemento flúor.
- O oxigênio é mais eletronegativo que o alumínio.
- As energias de ionização diminuem, nas colunas, com o aumento dos raios atômicos.
- A eletronegatividade aumenta nos períodos com a diminuição dos raios atômicos.
- Os átomos de cloro perdem elétrons mais facilmente do que os de cálcio.

23 (UNB-DF) Observe os elementos representados na Tabela Periódica parcial abaixo e julgue os itens em verdadeiro ou falso:

H												He		
Li	Be							B	C	N	O	F	Ne	
Na	Mg							Al		P	S	Cl	Ar	
K	Ca	Sc			...		Ni	Cu	Zn				Br	Kr
Rb	Sr	Y			...		Pd	Ag	Cd				I	Xe
Cs	Ba													Rn

- O céσιο (Cs) é o elemento de maior raio atômico dentre os representados.
- O raio atômico do magnésio (Mg) é maior que o do sódio (Na) porque ele possui um elétron a mais.
- Dentre os elementos representados, o níquel (Ni), escândio (Sc) e ítrio (Y) são elementos de transição.
- A eletronegatividade dos elementos B, C, N, O, F aumenta da esquerda para a direita.
- A energia de ionização do rubídio (Rb) é maior que a do xenônio (Xe).
- Dentre os elementos representados, o íridio é o mais denso.
- A distribuição eletrônica do escândio (Sc) é:  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^1$