

NOME:

DATA:

Exercício de Tabela Periódica – Química 1ª série do EM

1) (PUC-SP) Resolva a questão com base na análise das afirmativas abaixo.

I – A tabela periódica moderna atual está disposta em ordem crescente de massa atômica.

II – Todos os elementos que possuem 1 elétron e 2 elétrons na camada de valência são, respectivamente, metais alcalinos e metais alcalinoterrosos, desde que o número quântico principal dessa camada ($n \neq 1$).

III – Em um mesmo período, os elementos apresentam o mesmo número de níveis (camadas).

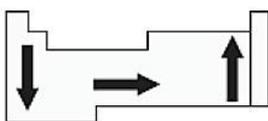
IV – Em um mesmo grupo (família), os elementos apresentam o mesmo número de níveis (camadas).

Conclui-se que, com relação à tabela periódica atual dos elementos químicos, estão corretas:

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

2) (PUC-PR) Entre os diagramas a seguir, relacionados com a tabela periódica, quais estão corretos?

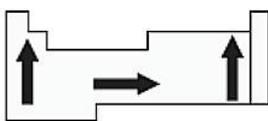
I. Variação do tamanho do átomo



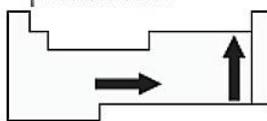
IV. Variação da eletronegatividade



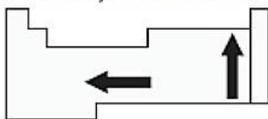
II. Variação do potencial de ionização



V. Variação da positividade



III. Variação da afinidade eletrônica



- a) II e V
- b) II e III
- c) I e V
- d) II e IV
- e) III e IV

3) (Ufac) Ferro ($Z = 26$), manganês ($Z = 25$) e cromo ($Z = 24$) são:

- a) metais alcalinos
- b) metais alcalinoterrosos
- c) elementos de transição
- d) lantanídeos
- e) calcogênios

4) (Unespar 2015) Dentre as propriedades abaixo, indique aquela que está apenas “aumentando” quando se acompanha os elementos na tabela periódica na ordem crescente de seus números atômicos.

- a) Calor específico
- b) Densidade
- c) Raio atômico
- d) Eletronegatividade
- e) Massa atômica

5) (Faap-SP) Das alternativas indicadas a seguir, qual é constituída por elementos da Tabela Periódica com características químicas distintas?

- a) He, Ne, Ar
- b) Mg, Ca, Sr
- c) Li, Be, B
- d) F, Cl, Br
- e) Li, Na, K

GABARITO

Questão 1	Questão 2	Questão 3	Questão 4	Questão 5
C	D	C	E	C