

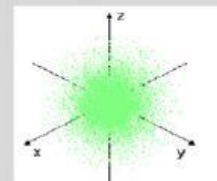


Distribuição eletrônica

Aluno: _____ Turma: _____

01. (UFVJM-MG) Com relação ao modelo atômico moderno e ao conceito de orbital, é correto afirmar que

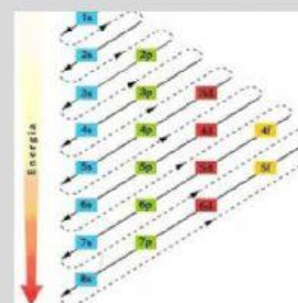
- a) apenas certas órbitas são permitidas ao elétron no átomo.
- b) os orbitais são regiões do espaço que, em um átomo, podem ser ocupadas pelos elétrons..
- c) pode-se determinar exatamente a posição do elétron no átomo.
- d) cada orbital atômico possui um conjunto de 4 números quânticos com valores definidos.



Assista ao vídeo para relembrar o assunto e resolva...

02. (UFJF-MG) A distribuição eletrônica $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$, corresponde, respectivamente, ao elemento químico e ao cátion bivalente

- a) Fe e Cr^{2+} .
- b) Co e Fe^{2+} .
- c) Al e Ni^{2+} .
- d) Ar e Cd^{2+} .
- e) Ar e Ca^{2+} .



03. (UFJF-MG) O metal que dá origem ao íon metálico mais abundante no corpo humano tem, no estado fundamental, a seguinte configuração eletrônica:

nível 1: completo; nível 2: completo; nível 3: 8 elétrons; nível 4: 2 elétrons.

Esse metal é denominado

- a) Ferro ($Z = 26$).
- b) Silício ($Z = 14$).
- c) Cálcio ($Z = 20$).
- d) Magnésio ($Z = 12$).
- e) Zinco ($Z = 30$).

04. (UFOP- MG) Todas são características comuns ao modelo atômico atual, exceto

- a) A órbita dos elétrons não pode ser modificada quando o átomo absorve energia.
- b) O núcleo concentra quase a totalidade da massa do átomo.
- c) Os nêutrons minimizam a repulsão entre os prótons.
- d) As características do núcleo do átomo não são alteradas em uma reação química.