

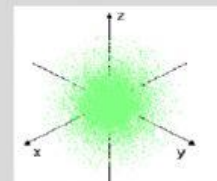


# Distribuição eletrônica

Aluno: \_\_\_\_\_ Turma: \_\_\_\_\_

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

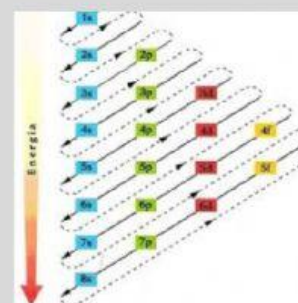
- a) apenas certas órbitas são permitidas ao elétron no átomo.
- b) os orbitais são regiões do espaço que, em um átomo, podem ser ocupadas pelos elétrons..
- c) pode-se determinar exatamente a posição do elétron no átomo.
- d) cada orbital atômico possui um conjunto de 4 números quânticos com valores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