

Aluno(a): _____

Série: 1º. ANO

Conteúdo

***DICAS:** Utilize a diagrama de Linus Pauling para realizar a distribuição eletrônica. Camada de valência corresponde a maior camada (número da frente). O ato de doar ou receber elétrons deve seguir a regra de octeto.

01 - (IFSP/2013) O número de elétrons da camada de valência do átomo de cálcio ($Z = 20$), no estado fundamental, é

- a) 1.
- b) 2.
- c) 6.
- d) 8.
- e) 10.

02 - (UCS RS/2012) Os dias dos carros com luzes azuis estão contados, pois, desde 1º de janeiro de 2009, as lâmpadas de xenônio (Xe), não podem mais ser instaladas em faróis convencionais. Mesmo que as lâmpadas azuis possibilitem três vezes mais luminosidade do que as convencionais, elas não se adaptam adequadamente aos refletores feitos para o uso com lâmpadas convencionais, podendo causar ofuscamento à visão dos motoristas que trafegam em sentido contrário e possibilitando, assim, a ocorrência de acidentes.

Quantos elétrons o gás xenônio apresenta na camada de valência?

- a) 2
- b) 6
- c) 8
- d) 10
- e) 18

03 - (FAVIP PE/2012) O cálcio é o elemento da rigidez e da construção: é o cátion dos ossos do nosso esqueleto, das conchas dos moluscos, do concreto, da argamassa e da pedra calcária das nossas construções. Sabendo que o átomo de cálcio tem número atômico 20 e número de massa 40, é correto afirmar que o cátion Ca^{2+} tem:

- a) 18 prótons.
- b) 18 nêutrons.
- c) 20 elétrons.
- d) configuração eletrônica igual à do íon K^+ ($Z = 19$).
- e) configuração eletrônica $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2$.

Fonte/Referência – Utilize a apostila e o caderno para possíveis dúvidas.