

QUESTÕES OBJETIVAS

QUESTÃO 17

Gab: D

Tendo 25 elétrons, 20 estariam emparelhados e os outros 5 estariam no subnível 3d, todos desemparelhados.

QUESTÃO 18

Gab: D

O modelo atômico atual é o primeiro a falar de orbital, região de maior probabilidade de se encontrar um elétron

QUESTÃO 19

Gab: E

Existe aí um total de 28 elétrons, tendo assim 28 prótons. O elétron de diferenciação é a terceira seta para baixo no subnível de maior energia, estando na 3ª camada, no subnível d, no orbital do meio e com o spin $+\frac{1}{2}$.

QUESTÃO 20

Gab: B

Não existe subnível f na terceira camada da eletrosfera.

QUESTÃO 21

Gab: C

É a volta de um salto quântico, que libera a energia entre as duas camadas na forma de luz.

QUESTÃO 22

Gab: C

2 elétrons no primeiro nível, mais 8 elétrons no segundo, com 8 elétrons do terceiro e mais 2 elétrons de Valência, temos um total de 20 elétrons, como ele está neutro, tem 20 prótons

QUESTÃO 23

Gab: A

Os dois elétrons retirados saem da camada de valência do elemento, tirando o subnível 4s²

QUESTÃO 24

Gab: A

O átomo neutro tem como camada de valência o 6s² 6p⁴, retirando 2 elétrons desta camada de valência, encontramos a configuração 6s² 6p²

QUESTÕES DISCURSIVAS

QUESTÃO 09

- a) 1s² 2s² 2p⁶ 3s² 3p⁶ 4s² 3d¹⁰ 4p⁶ 4d¹⁰
- b) 1s² 2s² 2p⁶ 3s² 3p⁶ 4s² 3d¹⁰ 4p⁶
- c) 1s² 2s² 2p⁶ 3s² 3p⁶

QUESTÃO 10

- a) 45
- b) 3

QUESTÃO 11

- a) C
- b) 8

QUESTÃO 11

- a) $n = 4 \quad l = 2 \quad m_l = +2 \quad m_s = +\frac{1}{2}$
- b) zero

QUESTÃO 12

- a) 51
- b)

1	1	1
---	---	---