

QUESTÕES DE QUÍMICA – PROF BRUNNO LABURU (9º ANO)

**1.** O número normal de subníveis existentes no quarto nível energético dos átomos é igual a:

a) 2

b) 5

c) 3

d) 1

**e) 4**

**2.** 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

**3.** “Os implantes dentários estão mais seguros no Brasil e já atendem às normas internacionais de qualidade. O grande salto de qualidade aconteceu no processo de confecção dos parafusos e pinos de titânio, que compõem as próteses. Feitas com ligas de titânio, essas próteses são usadas para fixar coroas dentárias, aparelhos ortodônticos e dentaduras, nos ossos da mandíbula e do maxilar.” (Jornal do Brasil, outubro 1996).

Considerando que o número atômico do titânio é 22, sua configuração eletrônica será:

a) 1s2 2s2 2p6 3s2 3p3

b) 1s2 2s2 2p6 3s2 3p5

c) 1s2 2s2 2p6 3s2 3p6 4s2

**d) 1s2 2s2 2p6 3s2 3p6 4s2 3d2**

e) 1s2 2s2 2p6 3s2 3p6 4s2 3d10 4p6

**4.** Conhece-se, atualmente, mais de cem elementos químicos que são, em sua maioria, elementos naturais e, alguns poucos, sintetizados pelo homem. Esses elementos estão reunidos na Tabela Periódica segundo suas características e propriedades químicas. Em particular, os Halogênios apresentam:

a) o elétron diferenciador no antepenúltimo nível

b) subnível f incompleto

c) o elétron diferenciador no penúltimo nível

**d) subnível p incompleto**

e) subnível d incompleto

**5.** O elemento cujo átomo tem o maior número de elétrons em sua camada mais externa é aquele cujo número atômico é igual a:

a) 2

b) 4

**c) 7**

d) 11

e) 12