**ESCOLA PROFESSORA FILOMENA QUITIBA**

**DISCIPLINA: QUÍMICA – LISTA DE REVISÃO: DISTRIBUIÇÃO ELETRÔNICA**

**1**. Qual o número normal de subníveis existentes no quarto nível energético dos átomos?

**2**. Faça a distribuição eletrônica dos seguintes elementos:

a) Ti (Z=22)

b) Rn (Z = 86)

**3.** Indique o número de elétrons que o elemento hipotético com nº atômico (Z = 116) apresenta na camada mais externa (camada de valência).

**4.** A seguir são mostradas quatro configurações eletrônicas:

I. 1s2 2s2 2p6

II. 1s2 2s2 2p6 3s2

III. 1s2 2s2 2p6 3s2 3p5

IV. 1s2 2s2 2p6 3s2 3p6

a) Qual das configurações corresponde a cada um dos átomos Cl, Mg, Ne?

b) Quais configurações apresentam o mesmo número de elétrons na camada de valência? (Dados os números atômicos: Cl = 17, K = 19, Al = 13, Ne = 10 e Mg = 12).

**5**. Sendo o número atômico (Z) do chumbo igual a 82, o íon plumboso (Pb+2) possui os elétrons mais energéticos em qual subnível?

**6**. O átomo de um elemento químico tem 14 elétrons no terceiro nível energético (n = 3). O número atômico desse elemento é:

**7-** O íon monoatômico A2- apresenta a configuração eletrônica 3s2 3p6 para o último nível. Qual o número atômico do elemento A?

**8**. Faça a distribuição eletrônica para os íons:

a) 12Mg 2+

b) 20Ca 2+

c) 26Fe 3+

d) 35Br −

e) 15P 3−

f) 55Cs+

**9**. Qual o número atômico do elemento que apresenta o subnível mais energético “5d4 ”?