



Universidade Federal do Paraná
Departamento de Química
Terceira Lista de Química Geral (CQ167)
Professor Eduardo Lemos de Sá

Sugestão: quando cabível, **faça a análise dimensional** nas principais equações utilizadas.

1ª Questão: Na forma de tabela, faça um resumo sobre as principais teorias que tratam da estrutura da matéria, suas características principais, seus pontos positivos e seus pontos negativos.

2ª Questão: Faça a distribuição eletrônica dos seguintes elementos:

a) ${}_{20}\text{Ca}$ b) ${}_{41}\text{Nb}$ c) ${}_{27}\text{Co}$ d) ${}_{35}\text{Br}$ e) ${}_{16}\text{S}$ f) ${}_{15}\text{P}$

3ª Questão : Determine o número de elétrons que existem na camada de valência de cada um dos elementos citados na 2ª Questão.

4ª Questão: Determine o número máximo de elétrons que pode ser encontrado em um orbital:

a) 3 p b) 5 p c) 4 d d) 6 f e) 3 s f) 7 g

5ª Questão: Determine o número de elétrons que devem existir em um átomo para que os orbitais de maior energia sejam os orbitais citados na 4ª Questão.

Bom Trabalho