

## Gabarito da prova bimestral de Química – 1ª série

**Questão 1 :** Determinar o valor de  $y = 3$ ;

- a)  $n = 2$   $l = 1$   $m = +1$   $s = -\frac{1}{2}$    b)  $(\text{He}) 2s^2 2p^2$    c) Modelo de Bohr deve ser expresso em camadas, onde na camada  $K = 2$  e  $L = 5$ , expressando as órbitas.
- d) Enquanto Bohr apresentou seu modelo baseando-se na divisibilidade da eletrosfera em **níveis ou camadas**, Rutherford sugeriu um modelo onde se fundamenta a divisibilidade do átomo em **núcleo e eletrosfera**.
- e) O elemento Q representa o átomo de carbono-12, que é o padrão escolhido para a medida de pesagens de átomos e moléculas, definido pela grandeza **Unidade de Massa Atômica, u**.

**Questão 2:** Julgar as erradas : **1, 5, 10 e 25** ; corretas **3 e 20**, onde a soma é igual a **23**.

Obs: **Qualquer valor agregado as corretas 3 e 20, será dado 0,5 ponto; fora isto anulação da questão.**

**Questão 3:** **A – 32 = 40%**   **B – 34 = 50%**

**Questão 4:** a) **190 u.** ( respeito às unidades )   b)  **$9,5 \times 10^9$  Toneladas**