01- A massa atômica de um elemento químico é dada pela média ponderada dos isótopos. Sabendo-se que, na natureza, existem B-10: 20% e B-11: 80%, podemos dizer que a massa do boro que aparece na tabela periódica é:

a) 10,5 u
b) 10 u
c) 10,8 u
d) 11 u
e) 10,2 u

02- O cloro é encontrado na natureza em duas formas isotópicas de 35 e 37 unidades de massa atômica. Dado que a massa atômica média do cloro é de 35,45 u, qual a percentagem dos dois isótopos na natureza?

a) 86,7% de $^{35}C\ell$ + 13,3% de $^{37}C\ell$
b) 66,7% de $^{35}C\ell$ + 33,3% de $^{37}C\ell$
c) 80,0% de $^{35}C\ell$ + 20,0% de $^{37}C\ell$
d) 72,2% de $^{35}C\ell$ + 27,8% de $^{37}C\ell$
e) 77,5% de $^{35}C\ell$ + 22,5% de $^{37}C\ell$

03- Determinar o valor de "x" da espécie $KMnO_x$ sabendo-se que cada fórmula da espécie tem massa igual a 158u. *(Dados: O = 16 u; K = 39 u; Mn = 55 u)*

a) $KMnO_1$
b) $KMnO_2$
c) $KMnO_3$
d) $KMnO_4$
e) $KMnO_5$

04- No fréon, ($CC\ell_2F_2$), a porcentagem, em massa, de carbono, é:
(Dados: C = 12u; Cℓ = 35u; F = 19u)

a) 12%
b) 10%
c) 1%
d) 66%
e) 20%

05- Uma determinada substância apresenta, em massa, 43,4% de sódio, 11,3% de carbono e 45,3% de oxigênio. Sua fórmula molecular será:
(Dados: Na = 23u, C = 12u, O = 16u)

a) Na_2CO
b) Na_2CO_4
c) $Na_2C_2O_5$
d) Na_2CO_3
e) $Na_2C_2O_7$