EJERCICIOS DE APLICACIÓN PESO MOLECULAR I

1. Hallar el peso molecular del HNO_3. (H = 1 ; N = 14 ; O = 16)

   a) 33 u.m.a. b) 53 c) 63
   d) 73 e) 36

2. Determinar el peso molecular del H_3PO_4 (P = 31)

   a) 68 u.m.a. b) 86 c) 98
   d) 108 e) 64

3. Indique cual posee menor peso molecular. (C = 12 , N = 14 , H = 1)

   a) CH_4 b) NO_2 c) NO
   d) CO e) CO_2

4. Halle el peso molecular del carbonato de amonio $(NH_4)_2CO_3$ (N = 14 , H = 1 , C = 12)

   a) 196 b) 198 c) 146
   d) 90 e) 96

5. Un átomo gramo es :

   a) Peso molecular expresado en gramos.
   b) Gramos expresado en átomos.
   c) Peso atómico expresado en gramos.
   d) Ninguna
   e) Todas

6. Halle la masa de 2 at-g de cloro. (Cl = 35,5)

   a) 70 b) 71 c) 35,5
   d) 38 e) 49

7. Calcule la masa de 3 at-g de azufre. (S = 32)

   a) 32 b) 64 c) 96
   d) 69 e) 99

8. ¿Cuántos átomo gramo existen en 4000 g de calcio metálico? (Ca = 40)

   a) 10 b) 100 c) 1000
   d) 10000 e) 40

9. Determinar cuántos at-g de azufre existen en 160 g de dicho elemento en polvo.

   a) 50 b) 5 c) 15
   d) 0,5 e) 55

10. Hallar el peso atómico de un elemento químico que presenta a isótopos cuyos números de masa son 50 y 52 con abundancias del 60% y 40% respectivamente.

    a) 51 b) 52,8 c) 50,8
    d) 51,2 e) 50,5

11. Un elemento "x" tiene dos isótopos que presentan números de masa 42 y 43. Si por cada 5 átomos ligeros existen 3 átomos pesados. ¿Cuál es el P.A. de dicho elemento?

    a) 42,825 b) 42,375 c) 42,125
    d) 43,626 e) N.A.

12. El peso atómico de un elemento con 3 isótopos es 25, 7. Sabiendo que dos de ellos tienen números de masa 25 y 26 con un 50% y 40% de abundancia ¿Cuál es el número de masa del tercer isótopo?

    a) 23 b) 24 c) 28
    d) 29 e) 30

13. Determinar el peso molecular de $C_6H_4(NO_2)_2$ (C = 12, H = 1, N = 14, O = 16)

    a) 336 b) 168 c) 324
    d) 228 e) 122

14. Sabiendo que el peso molecular del Fe_3O_x es 232. Hallar el peso molecular del P_xO_6. P.A. : [Fe = 56 ; P = 31]

    a) 128 b) 156 c) 284
    d) 220 e) 120

15. Se tiene N_2O_x cuyo peso molecular es 76. Determine el peso de SO_x. (S = 32)

    a) 50 b) 42
    d) 80 e) 88

LIVEWORKSHEETS