



## EJERCICIOS DE APLICACIÓN PESO MOLECULAR I

- Hallar el peso molecular del  $\text{HNO}_3$ . ( $\text{H} = 1$ ;  $\text{N} = 14$ ;  $\text{O} = 16$ )
  - 33 u.m.a.
  - 53
  - 63
  - 73
  - 36
- Determinar el peso molecular del  $\text{H}_3\text{PO}_4$  ( $\text{P} = 31$ )
  - 68 u.m.a.
  - 86
  - 98
  - 108
  - 64
- Indique cual posee menor peso molecular. ( $\text{C} = 12$ ,  $\text{N} = 14$ ,  $\text{H} = 1$ )
  - $\text{CH}_4$
  - $\text{NO}_2$
  - $\text{NO}$
  - $\text{CO}$
  - $\text{CO}_2$
- Halle el peso molecular del carbonato de amonio  $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$  ( $\text{N} = 14$ ,  $\text{H} = 1$ ,  $\text{C} = 12$ )
  - 196
  - 198
  - 146
  - 90
  - 96
- Un átomo gramo es :
  - Peso molecular expresado en gramos.
  - Gramos expresado en átomos.
  - Peso atómico expresado en gramos.
  - Ninguna
  - Todas
- Halle la masa de 2 at-g de cloro. ( $\text{Cl} = 35,5$ )
  - 70
  - 71
  - 35,5
  - 38
  - 49
- Calcule la masa de 3 at-g de azufre. ( $\text{S} = 32$ )
  - 32
  - 64
  - 96
  - 69
  - 99
- ¿Cuántos átomo gramo existen en 4000 g de calcio metálico? ( $\text{Ca} = 40$ )
  - 10
  - 100
  - 1000
  - 10000
  - 40
- Determinar cuántos at-g de azufre existen en 160 g de dicho elemento en polvo.
  - 50
  - 5
  - 15
  - 0,5
  - 55
- 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.
  - 51
  - 52,8
  - 50,8
  - 51,2
  - 50,5
- 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?
  - 42,825
  - 42,375
  - 42,125
  - 43,626
  - N.A.
- 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?
  - 23
  - 24
  - 28
  - 29
  - 30
- Determinar el peso molecular de  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{NO}_2)_2$  ( $\text{C} = 12$ ,  $\text{H} = 1$ ,  $\text{N} = 14$ ,  $\text{O} = 16$ )
  - 336
  - 168
  - 324
  - 228
  - 122
- Sabiendo que el peso molecular del  $\text{Fe}_3\text{O}_x$  es 232. Hallar el peso molecular del  $\text{P}_x\text{O}_6$ . P.A. : [ $\text{Fe} = 56$ ;  $\text{P} = 31$ ]
  - 128
  - 156
  - 284
  - 220
  - 120
- Se tiene  $\text{N}_2\text{O}_x$  cuyo peso molecular es 76. Determine el peso de  $\text{SO}_x$ . ( $\text{S} = 32$ )
  - 50
  - 42
  - 80
  - 88



APELLIDO Y NOMBRE