

ALUMNO(A) _____

FECHA ___/___/___

NOTA

- La ebullición del agua es un fenómeno:
 - Físico
 - Químico
 - Físico-químico
 - Alotrópico
 - Transmutativo
- Es un paso del método científico:
 - Experimentación
 - Análisis
 - Cromatografía
 - Filtración
 - Decantación
- Es una propiedad particular de la materia:
 - Atracción
 - Extensión
 - Maleabilidad
 - Impenetrabilidad
 - Divisibilidad
- El paso del estado gaseoso en líquido es:
 - Solidificación
 - Condensación
 - Vaporización
 - Fusión
 - Sublimación
- Indica cuales son fenómenos físicos:
 - Solución de azúcar en agua
 - Oxidación de una barra metálica
 - Fermentación de la sacarosa
 - Explosión de la dinamita
 - Destilación del vino
 - I, II y III
 - II y V
 - I y IV
 - I y V
 - II, IV y V
- Indica la(s) relación(es) incorrecta(s)
 - ${}^{35}_{17}\text{Br}^{+3} = 32 e^-$
 - ${}^{60}_{27}\text{Co} = 38 n^0$
 - ${}^{31}_{15}\text{P}^{-3} = 18 p^+$
 - ${}^{14}_6\text{C} = 6 e^-$
 - I y IV
 - II y IV
 - I y III
 - Sólo III
- II y III
- Un elemento posee tres isótopos cuyas masas suman 195 uma, y el promedio aritmético de sus neutrones es 31. ¿Cuál es el número de electrones de cada isótopo?
 - 65
 - 102
 - 34
 - 93
 - 43
- El átomo cuyo núcleo se representa de la siguiente manera ${}^{212}_{88}\text{X}$, está formado por:
 - 88p, 88e y 88n
 - 124p, 124e y 88n
 - 88p, 88e y 124 n
 - 124p, 88e y 88n
 - 124p, 88e y 1214n
- El átomo X mostrado, posee 20 n°, hallar la cantidad de e-, el N° A y el N° M respectivamente:

$${}^{3a+3}_{a+1}\text{X}^{-2}$$
 - 12, 12, 30
 - 12, 10, 33
 - 10, 12, 33
 - 10, 10, 30
 - 12, 10, 30
- Identificar si es fenómeno químico(Q) o fenómeno físico (F)
 - Fermentación de las uvas
 - Cortar madera
 - Corroer con ácido
 - Hervir agua
 - Alear metales
 - FFFQQ
 - QQQFF
 - QFQFF
 - QFFFQ
 - FQQQF
- Si un átomo de carga -5, tiene un N° M que es el quintuplo de su N° A. Determine su N° A, si posee 128 n°
 - 37
 - 39
 - 26
 - 42
 - 32
- Si el átomo L tiene 60 n° hallar el N° de p+ y la cantidad de e- respectivamente:

$${}^{2y-2}_{y+1}\text{L}^{+4}$$
 - 63, 60
 - 60, 56
 - 112, 62
 - 62, 112
 - 64, 60
- Hallar la cantidad de e-, p+ y el N° M del átomo E, si posee 30 n°:

$${}^{3x-5}_{x/2}\text{E}^{+3}$$
 - 11, 7, 37
 - 17, 14, 25
 - 7, 14, 25
 - 4, 7, 47
 - 4, 7, 37
- Si el N° M de un átomo es igual al triple de su N° A, además el átomo posee 26 n°, hallar el N° A y el N° de e- respectivamente:
 - 13, 26
 - 26, 13
 - 8, 7
 - 7, 8
 - 13, 13
- Indica lo incorrecto para la siguiente notación:

$${}^{74}_{33}\text{As}^{+5}$$
 - Posee 38 p+
 - Tiene 102 partículas fundamentales
 - Presenta 41 n°
 - Posee 74 nucleones fundamentales
 - I
 - II
 - IV
 - III
- Calcular el valor de Z para el elemento que posee un número de masa igual a 90 y cumple con $Z^2+n^2 = 2Zn$:
 - 45
 - 44
 - 43
 - 42
 - 41
- Si el número de neutrones del núcleo de un átomo es la tercera parte de la suma del número atómico con el número másico, calcular el valor del número atómico en función del número másico:
 - 2/3 A
 - A/3
 - A+1
 - 3/2 A
 - A/2
- Determinar el número de masa y el número atómico de un átomo sabiendo que la diferencia de sus cuadrados es 675 y el número de neutrones es 15:
 - 32 y 15
 - 31 y 16
 - 30 y 15
 - 31 y 14
 - 29 y 15
- En un átomo X el número másico es el cuadrado de su número de electrones. Si su número atómico es 4 calcular la diferencia entre el número de neutrones y el número de protones del núcleo:
 - 8
 - 12
 - 16
 - 20
 - 24
- Distribuir los e- del elemento 27 en:
 - N° de niveles _____
 - N° de orbitales _____
 - N° de orbitales p _____
 - N° de orbitales desaparecidos _____
 - N° de orbitales vacíos _____
 - N° cuántico del e-: 27 _____
 - * n: _____
 - * l: _____
 - * m: _____
 - * s: _____
- Niveles: _____
- Subniveles: _____
- Orbitales: _____