



COLEGIO PREMIUM

INICIAL - PRIMARIA - SECUNDARIA

¡Educación Emprendedora con Visión Universitaria!

R.D.R. 1169

Curso: QUÍMICA

2do Secundaria - 2020

TEMA N° 05

TABLA PERIÓDICA

- Halle la ubicación del (Argón-18) en la T.P.
Rpta.: _____
- Halle la ubicación del (Ge-32) en la T.P.
Rpta.: _____
- Halle la ubicación del (Ru-44) en la T.P.
Rpta.: _____
- Halle la ubicación del (Ti-22) en la T.P.
 - Periodo = 3; Grupo III B
 - Periodo = 4; Grupo IV B
 - Periodo = 2; Grupo II B
 - Periodo = 1; Grupo I B
 - N.A.
- ¿Qué elemento se encuentra en el grupo IIB, periodo = 4?
 - (Os - 76)
 - (Y - 39)
 - (Zn - 30)
 - (Ta-73)
 - N.A.
- La tabla periódica se basa en los _____.
 - Peso atómico
 - Densidades
 - Números atómicos
 - Viscosidad
 - N.A.
- Los elementos de los grupos "B" se llaman elementos _____.
 - Representativos
 - Iónicos.
 - Cationes.
 - En transición.
 - N.A.
- ¿Cuántos elementos de la Tabla Periódica han sido reconocidos por la IUPAC?
 - 107
 - 128
 - 132
 - 109
 - N.A.
- ¿Qué elementos más abundan en la Tabla Periódica?
 - No metales
 - Metaloides
 - Alcalinos terrosos
 - metales
 - N.A.
- Halle la ubicación en la Tabla Periódica del (Ag-47).
 - Periodo = 3; Grupo I B
 - Periodo = 5; Grupo I B
 - Periodo = 2; Grupo III B
 - Periodo = 6; Grupo VII B
 - Periodo = 2; Grupo VIII B
- A qué familia pertenece un elemento, si el átomo contiene en un mismo subnivel, 4 electrones apareados de 5 electrones que tiene.
 - IA
 - IIA
 - IIIA
 - VI
 - VIIA
- Un elemento X, posee número atómico 51. El periodo y familia al que pertenece dicho elemento es:
 - 6 y VA
 - 5 y VIIA
 - 5 y IVA
 - 5 y IIIA
 - 5 y VA

12. El ión M^{3-} posee estructura de gas noble en su última capa, luego el elemento "M" forma parte del grupo
- VIIIA
 - VIA
 - VA
 - IIIA
 - IVA
13. A qué grupo pertenece el elemento de $Z = 25$
- IIIB
 - VB
 - VIIIB
 - IB
 - VIIIB
14. Cierta elemento tiene 5 electrones en el último nivel y pertenece al cuarto periodo del sistema periódico. Diga usted cuál es su número atómico
- 30
 - 33
 - 34
 - 35
 - 39
15. Si un átomo pertenece al cuarto periodo y grupo VB. ¿Cuántos electrones poseerá en su última capa su catión divalente?
- 5
 - 6
 - 7
 - 8
 - 11
16. En la tabla periódica de los elementos químicos, existe un grupo de elementos denominados No metales. Estos se caracterizan por algunas propiedades bien específicas tales como:
- Tienen pesos atómicos muy grandes.
 - Son buenos conductores del calor y la electricidad.
 - Tienen diversos aspectos físicos y son malos conductores de la electricidad y el calor.
 - Al hacer combinaciones binarias pierden electrones con facilidad.
17. Indique el grupo y periodo de un elemento con $Z = 78$
- IVB, 6
 - VIIIB, 5
 - VIIIB, 6
 - VIIIB, 6
 - VIIIB, 6
18. Un elemento químico en su configuración posee 12 electrones en el cuarto nivel, indique su grupo y periodo
- 4, IVB
 - 5, VA
 - 5, VIB
 - 4, IIIB
 - 4, IVB
19. La configuración de un elemento posee 16 orbitales llenos, indique su grupo y periodo
- VA, 4
 - IVA, 4
 - IIIA, 4
 - VIA, 4
 - IIA, 5
20. La ley de Tríadas fue propuesta por:
- Dalton
 - Mendeléiev
 - Meyer
 - Döbereiner
 - Newlands
21. La ley de Octavas fue propuesta por:
- Moseley
 - Newlands
 - Döbereiner
 - Mendeléiev
 - Meyer
22. Señale la relación incorrecta:
- Moseley: Ley periódica moderna.
 - Mendeléiev: Diseñó la primera Tabla Periódica.
 - Berzelius: Electropositivos y electronegativos.
 - Döbereiner: Tríadas.
 - Newlands: Tríadas.