



Requisito de 2da Op LMyT

Materia: LMyT		
Nombre:		Matricula:
Grupo:	Turno:	Etapas: 1-4
Objetivo: Comprender los diferentes enlaces químicos que forman los compuestos, así como la electronegatividad.		Elaboró: Academia de Química
		Fecha de elaboración: Diciembre 2019

Etapas1. La materia y sus transformaciones

1. Ciencia que trata la composición y propiedades de la materia.

A.Biología B.Física C.Química D.Dinámica

2. Postularon la teoría del atomismo

A.Aristóteles y Leucipo B.Leucipo y Demócrito C.Empédocles y Demócrito D.Empédocles y Leucipo

3. Es todo lo que se puede representar con un símbolo o una fórmula química.

A.Mezcla B.Solución C.Suspensión D.Sustancia Pura

4. De los siguientes materiales indique ¿Cuál es sustancia pura?

A.Chocolate en barra B.Arena de mar C.Mayonesa D.Calcio

5. Es un estado parecido al gaseoso, se compone de átomos ionizados con los electrones circulando libremente entre ellos y se produce al calentar un gas a temperaturas muy elevadas.

A.Líquido B.Gaseoso C.Plasmático D.Sólido

6. Relaciona las columnas, para determinar si se trata de un elemento, compuesto, sustancia homogénea o una sustancia heterogénea.

1.Cloruro de sodio	a.Heterogénea
2.Agua y aceite	b.Elemento
3.Oro	c.Homogénea
4.Refractario	d.Compuesto

7. Es la relación entre la masa y el volumen de una sustancia, es decir, el volumen que ocupa la masa de una sustancia.

A.Peso molecular B.Densidad C.Materia D,Mezcla

8. Se utiliza para separar algún sólido que se encuentre suspendido en un líquido un gas, reteniéndolo en un medio poroso llamado medio filtrante.

A.Filtración B.Destilación C.Evaporación D.Decantación

Etapas2. La materia a nivel atómico

9. Es la base de toda la materia, indivisible y en griego significa “sin división”

A.Compuesto B.Ion C.Átomo D.Elemento

10. Físico que sugirió el primer modelo del átomo, considerándolo como una esfera, compacta, homogénea e indivisible con carga positiva en la que estaban incrustados los electrones como si fueran pasas en un budín.

A.Rutherford B.Dalton C.Thomson D.Bohr

11. Partícula subatómica con carga negativa que se encuentra en los átomos de todos los elementos.

A.Protón B.Electrón C.Isótopo D.Neutrón

12. Son átomos de un mismo elemento químico que tienen igual cantidad de protones y electrones, pero en difieren en número de neutrones en el núcleo.

A.Protón B.Electrón C.Isótopo D.Neutrón

13. Es la configuración electrónica para el átomo simbolizado por Mg_{12}^{24}

A. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$ B. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3p^4$ C. $1s^2 2s^2 2p^2$ D. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$

Etapas3. Elementos químicos y tabla periódica

14. Nombre correspondiente para el elemento Hg

A.Calcio B.Hidrógeno C.Plata D.Mercurio

15. Símbolo para el oro

A.Ag B.Au C.Pb D.Ni

16. Son sustancias cuyos átomos conduce muy bien el calor y la electricidad, son sólidos a temperatura ambiente y tienen un elevado punto de fusión con brillo.

A.Metales B.No metales C.Metaloides D.Gases nobles

17. Son los elementos que se encuentran en el bloque 1 o IA de la tabla periódica, forman álcalis o soluciones acuosas con un carácter básico.

A.Alcalinotérreos B.Metales de transición C.Alcalinos D.Gases nobles

18. Elemento más abundante en la corteza terrestre

A.Nitrógeno B.Calcio C.Silicio D.Oxígeno

Etapas4. Compuestos Químicos inorgánicos

19. Sustancias que incluyen todo lo que no es biodegradable como el PET, unicel, papel y cartón.

A.Orgánicas B.Cuánticas C.Inorgánicas D.Antropogénicas

20. Es un ejemplo de compuesto natural

A.Casas B.La tela de araña C.Ropa D.Bicicletas

21. Es la capacidad del núcleo de un átomo para atraer a los electrones cuando forman un enlace químico.

A.Energía de activación B.Enlace C.Electrolisis D.Electronegatividad

22. Es la unión química entre dos o más átomos iguales o diferentes.

A.Energía de activación B.Enlace C.Electrolisis D.Electronegatividad

23. El carbono posee una electronegatividad de 2.5 y el oxígeno de 3.5, que tipo de enlace se formará entre estos dos elementos para formar un compuesto.

A.Iónico B.Covalente Polar C.Eléctrico D.Covalente no polar

24. Átomo que ha perdido sus electrones de valencia y posee más protones en su núcleo que electrones en sus orbitales y tiene carga positiva.

A.Anión B.Número atómico C.Númeor de oxidación D.Catión

25. Son compuesto binarios formados por la combinación de un elemento con oxígeno.

A.Óxidos B.Ácidos C.Sales D.Bases

Selecciona de la caja de palabras la adecuada para cada enunciado, las respuestas se pueden repetir.

a). ENLACE COVALENTE NO POLAR b). ENLACE IÓNICO c). ENLACE COVALENTE POLAR
--

- 26.- Enlace que se forma con la unión de un metal y un no metal, donde se transfieren electrones.
- 27.- Enlace donde dos átomos idénticos se comparten electrones de manera equitativa.
- 28.- Enlace que se forma cuando reaccionan dos elementos no metálicos diferentes, en donde los electrones se comparten de manera diferente.
- 29.- Enlace que se forma cuando la electronegativas es cero.
- 30.- Enlace en HF
- 31.- Enlace en CO
- 32.- Enlace en MgS
- 33.- Enlace en O₂
- 34.- Enlace entre KBr
- 35.- Enlace en NaF
- 36.- Enlace en I₂

Sustituye los números del siguiente párrafo con alguna palabra del cuadro.

a). 1-7 b) 1A- 7A c) Regla del octeto d) Gases Nobles e) Estables
Los elementos de los grupos <u>36</u> de la tabla periódica se quieren parecer a los elementos mas <u>37</u> llamados <u>38</u> y lo hacen perdiendo, ganando o compartiendo electrones para cumplir con <u>39</u> .

