

	INSTITUTO POLITÉCNICO NACIONAL SECRETARÍA ACADÉMICA DIRECCIÓN DE EDUCACIÓN MEDIA SUPERIOR CENTRO DE ESTUDIOS CIENTÍFICOS Y TECNOLÓGICOS No. 15 " DIÓDORO ANTÚNEZ EHEGARAY"	
Asignatura: QUIMICA I	Turno: Ambos turnos	
Semestre: 3º	Periodo: "Todos" Evaluación: Formativa.	
Especialidad o área: Básicas	Ciclo escolar: 2019-2020 "II"	
Fecha del Evaluación: 30/07/2020.	Contenido a evaluar: Todas Unidades	
Hora de entrega: 22:00 h	Lugar de entrega: En línea	

Alumno: _____

Boleta: _____ **Grupo:** _____ **Firma:** _____

GUÍA DE ESTUDIO PARA LA UNIDAD DE APRENDIZAJE DE QUÍMICA I

INSTRUCCIONES. Coloca dentro del paréntesis la letra que corresponda a la respuesta correcta

1.- () De la siguiente lista, elige lo que corresponda a un ejemplo de fenómeno químico.

- a) Fundir queso en una sartén.
- b) Ebullición de agua.
- c) Metabolismo de los alimentos.
- d) Estirar una liga.

2.- () De la siguiente lista, elige lo que corresponda a un ejemplo de fenómeno físico.

- a) Oxidación del Fe.
- b) Hervir un huevo en agua caliente.
- c) Metabolismo de los alimentos.
- d) Estirar una liga.

3.- () El carácter metálico, acidez y electronegatividad; son ejemplos de:

- a) Propiedades físicas generales de la materia
- b) Propiedades extensivas de la materia
- c) Propiedades intensivas de la materia
- C) Propiedades específicas químicas

4.- () De la siguiente lista de propiedades de la masa, identifica a aquellas que son generales:

- a) Porosidad, volumen, densidad
- b) Volumen, densidad, viscosidad
- c) Viscosidad, dureza, inercia
- d) Inercia, porosidad, divisibilidad

5.- () De la siguiente lista de sustancias, selecciona la que corresponda a un compuesto:

- a) Agua salada, mayonesa, crema
- b) Fierro, bronce, acero
- c) Agua salada, refresco, paleta
- d) Cloruro de sodio, Óxido ferroso, agua

6.- () De la siguiente lista de sustancias, selecciona la que corresponda a un elemento:

- a) Fierro, bronce, acero
- b) NaOH, NaCl, H₂O
- c) Agua salada, refresco, paleta
- d) Cl, H, O, P

7.- () Es la partícula más pequeña de un elemento que presenta propiedades específicas.

- a) Compuesto
- b) Molécula
- c) Átomo
- d) Mezcla

8.- () De la siguiente lista de sustancias, selecciona la que corresponda a una mezcla heterogénea:

- a) Aire
- b) Arroz con frijoles
- c) Mayonesa
- d) Bióxido de carbono.

9.- () De la siguiente lista de sustancias, selecciona la que corresponda a una mezcla homogénea:

- a) Ensalada de frutas
- b) Arroz con frijoles
- c) Mayonesa
- d) Oro blanco

10.- () Es el método que permite separar un sólido finamente suspendido en un líquido utilizando una membrana porosa.

- a) Destilación
- b) Evaporación
- c) Filtración
- d) Decantación

11. () Es el método que permite separar dos líquidos no miscibles debido a su diferencia de densidades.

- a) Destilación
- b) Evaporación
- c) Filtración
- d) Decantación

12.- () Es una propiedad que indica el cambio que sufre una sustancia líquida cuando se aumenta su temperatura.

- a) Solidificación
- b) Fusión

- c) Sublimación
- d) Evaporación

13.- () ¿Tipo de energía necesaria para la explosión de una bomba atómica?

- a) Energía calorífica
- b) Energía fotoeléctrica
- c) Energía Nuclear
- d) Energía Mecánica.

14.- () En las pilas secas se observa la transformación de energía _____ a energía_____.

- a) Calorífica – Química
- b) Química - Eléctrica
- c) Eléctrica – Química
- d) Química - Sonora

15.- () Tipo de energía que se tiene en un “foco” apagado:

- a) Cinética
- b) Potencial
- c) Calorífica
- d) Eólica

16.- () Una fuente alternativa para generar energía eléctrica para satisfacer las necesidades de comunicación personal.

- a) Acumulador de plomo
- b) Pila de Litio Cadmio
- c) Generador eólico portátil
- d) Pila con Placa fotoeléctrica de silicio.

17.- Científico que mencionó en su modelo: “el átomo no es indivisible ya que, al aplicar un fuerte voltaje a los átomos de un elemento en estado gaseoso, éstos emiten partículas con carga negativa”

- a) Bohr
- b) Thomson
- c) Dalton
- d) Rutherford

18.- () Científico que mencionó en su modelo: “al reaccionar dos elementos químicos para formar un compuesto lo hacen siempre en la misma proporción de masas.

- a) Bohr
- b) Thomson
- c) Dalton
- d) Rutherford

19. () Científico que mencionó en su modelo: El átomo es una esfera de electricidad positiva en la que se encuentran inmersos los electrones

- a) Bohr
- b) Thomson
- c) Dalton
- d) Rutherford

20.- () Científico que mencionó en su modelo:

El átomo está formado por un núcleo con carga positiva y alrededor se encuentran los electrones describiendo diferentes trayectorias. Toda la carga positiva y casi toda la masa se concentra en el núcleo atómico.

- a) Bohr
- b) Thomson
- c) Schrödinger
- d) Rutherford

21.- () Científico que predice el átomo como un núcleo positivo pequeño rodeado por electrones en capas circulares alrededor del núcleo. Con este modelo se inició la era cuántica.

- a) Bohr
- b) Thomson
- c) Dalton
- d) Schrödinger

22.- () Científico que de acuerdo a su teoría, se le atribuye el modelo actual. Describió a los electrones como función de onda, estableció que los niveles de energía por regiones discretas a las que denomino orbitales.

- a) Bohr
- b) Thomson
- c) Dalton
- d) Schrödinger

23.- Sobre las partículas subatómicas, relaciona ambas columnas.

- | | |
|-------------|---|
| | () Se localiza en la corteza del átomo |
| | () Tiene carga positiva |
| | () Se localiza en el núcleo y no tiene carga eléctrica |
| a) Protón | () Su símbolo es e^- |
| b) Neutrón | () Es la partícula con la masa más pequeña |
| c) Electrón | () Se localiza en el núcleo y su signo es p^+ |
| | () Su masa es casi igual a la del protón |
| | () Su símbolo es n |

24.- Completa la siguiente tabla con los datos que faltan.

Elemento	Símbolo	Z	A	p^+	n^0	e^-
	Ba	137	56			
	Ca	40	20			
	S	32	16			
	N	14	7			
	Br	80	35			

25.- Sobre los números cuánticos, relaciona ambas columnas.

Características

Números cuánticos

- () Se representa por la letra l
 () Toma valores de: $+ 1/2$ y $- 1/2$
 () Se representa por números enteros y toma valores a partir de 1
 a) Número cuántico principal () Determina el nivel de energía en el que se encuentra un electrón
 b) Número cuántico secundario () Se representa por la letra m
 () Se relaciona con el giro del electrón
 c) Número cuántico magnético () Se representa por la letra n
 () Determina la orientación del orbital en el espacio.
 d) Número cuántico de spin () Determina la forma del orbital.
 () Se representa por la letra s
 () También se conoce como número cuántico azimutal.

26.- () Son los tipos de subniveles presentes en un átomo.

- a) s, p, k, d
 b) s, p, d, f
 c) s, d, a, f
 d) k, d, s, f

27.- Completa la siguiente tabla.

Subnivel	Número máximo de electrones que acepta	Valor de l	Valor de m
s			
p			
d			
f			

28.- () Es la manera en la que se representa la distribución de los electrones en los niveles de energía y en los diferentes subniveles.

- a) Diagrama energético
 b) Configuración electrónica
 c) Diagrama de flujo
 d) Principio de exclusión de Pauli

29.- () Es la representación de la distribución de los electrones en los diferentes subniveles por medio de líneas y con el empleo de flechas para identificar el número de electrones.

- a) Diagrama energético
 b) Configuración electrónica
 c) Diagrama de flujo
 d) Principio de exclusión de Pauli

30.- () ¿Es el número máximo de electrones que pueden estar contenidos en un orbital electrónico?

- a) 6 electrones
 b) 10 electrones

- c) 2 electrones
- d) 4 electrones

31.- () Regla que establece: “Para el llenado de orbitales en un átomo, en un subnivel se debe ocupar cada orbital con un electrón con un mismo spin, una vez ocupados todos los orbitales se formarán parejas de electrones con spin opuesto”

- a) Principio de incertidumbre de Heisenberg
- b) Principio de máxima multiplicidad
- c) Principio de exclusión de Pauli
- d) Principio de Auf-Bau

32.- () Principio que indica que los electrones se acomodan primero en los niveles de menor energía.

- a) Principio de incertidumbre de Heisenberg
- b) Principio de máxima multiplicidad
- c) Principio de Auf-Bau
- d) Regla de las diagonales

33.- () Principio que enuncia; “Dos electrones no pueden tener sus cuatro números cuánticos iguales”

- a) Principio de incertidumbre de Heisenberg
- b) Principio de máxima multiplicidad
- c) Principio de exclusión de Pauli
- d) Regla de las diagonales

34.- () Principio que enuncia; “No se puede conocer la velocidad y posición exacta de un electrón dentro de un átomo” :

- a) Principio de exclusión de Pauli
- b) Principio de máxima multiplicidad
- c) Principio de Auf-Bau
- d) Principio de incertidumbre de Heisenberg

35.- () Señale cual es la configuración correcta del átomo del ^{56}Ba .

- a) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^2 4p^5 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2$
- b) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2$
- c) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^2 4p^5 5s^2 5p^6 6s^2 4d^{10}$
- d) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^5 5p^6 6s^2$

36.- De los siguientes elementos, señale la configuración que sean incorrectas.

- a) $^{56}\text{Ba } 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2$ ()
- b) $^{6}\text{C } 1s^2 2s^2 2p^6$ ()
- c) $^{12}\text{Mg } 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$ ()
- d) $^{3}\text{O } 1s^2 2s^2 2p^4$ ()

37.- () Un electrón que tiene $n = 3$ y $m = -1$, debe tener:

- a) $l = 0$
- b) $l = 2$
- c) $l = -1$

d) $l = 1$

38.- () Un electrón que tiene $n = 6$ y $m = 0$, debe tener:

a) $l = 0$

b) $l = 2$

c) $l = -1$

d) $l = 1$

39.- () De los siguientes números cuánticos; $n = 5$; $l = 2$; $m = 1$; $m_s = -\frac{1}{2}$, indique a que elemento corresponde.

a) Se

b) Cd

c) Pd

d) Ag

40.- Indique la configuración electrónica que corresponde al átomo de $^{24}\text{Cr}_{52}$

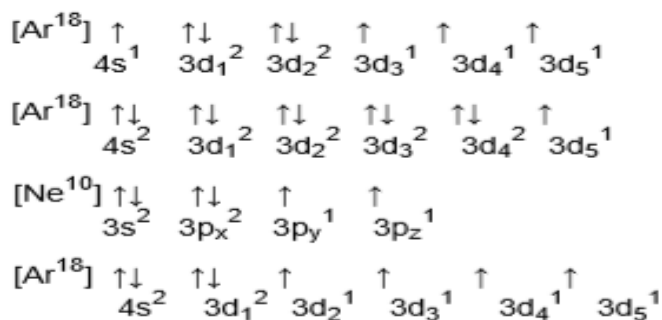
a) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 4p^4$

b) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^4$

c) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^2 4p^6 4d^{10} 4f^6$

d) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^4$

41.- () Representa la configuración electrónica de un elemento cuyos valores de los números cuánticos de su electrón diferencial son: $n = 3$; $l = 2$; $m = -2$; $m_s = -\frac{1}{2}$:



42.- Completa la siguiente información, llenando cada una de las celdas de acuerdo a lo que se te solicita

a)

[$^{40}\text{Ca}_{20}$]	Nombre del elemento:			
Masa atómica	No. atómico	No. de p^+	No. de e^-	No. de n^0
Configuración electrónica:				
Diagrama energético:				

Valor de los números cuánticos				
$n =$	$l =$	$m =$	$s =$	

b)

[⁷⁹ Au ₁₉₇]		Nombre del elemento:		
Masa atómica	No. atómico	No. de p ⁺	No. de e ⁻	No. de n ⁰
Configuración electrónica:				
Diagrama energético:				
Valor de los números cuánticos				
n =				

43.- () Científico que realizó la primera tentativa de clasificación de los elementos químicos en agrupaciones de tres elementos (TRIADAS).

- a) Newlands
- b) Mosley
- c) Mendeleiev
- e) Dobereiner

44.- () Científico que realizó un nuevo arreglo en orden creciente de sus masa atómica, conocido como octavas.

- a) Mosley
- b) Dobereiner
- c) Mendeleiev
- e) Newlands

45.- () Científico que construye una tabla cuyo ordenamiento se basa en las propiedades químicas y físicas de los elementos y que estaban en función de su número atómico.

- a) Dobereiner
- b) Newlands
- c) Mosley
- e) Mendeleiev

46.- () Científico que estableció la “Ley Periódica Moderna”:

- a) Dobereiner
- b) Newlands
- c) Mosley
- e) Mendeleiev

47.- () Es el ordenamiento actual de elementos en la tabla periódica.

- a) En orden ascendente de la masa atómica

- b) En orden ascendente del número atómico
- c) En orden descendente del número atómico
- e) En orden descendente de la masa atómica

48.- Relaciona ambas columnas, colocando el número dentro del paréntesis que corresponda a la respuesta correcta.

1.- Elementos representativos	() Todos los elementos de los grupos B
2.- Elementos de transición interna	() Elementos de los grupos A
3.- Gases nobles	() Forman parte de la serie de los lantánidos o actínidos
4.- Elementos de transición	() Elementos del grupo VIII A o grupo 0

49.- Las columnas en la tabla periódica representan a:

- a) Los periodos
- b) Los niveles de energía
- c) Los grupos o familias
- e) Los gases nobles

50.- Los renglones o filas de la tabla periódica representan a:

- a) Los periodos
- b) Los niveles de energía
- c) Los grupos o familias
- e) Los gases nobles

51.- Son las familias que conforman el bloque s

- a) Familias IIIA y IVA
- b) Familias IIB y IVB
- c) Familias IA y IIA
- e) Familias IB y IIIB

52.- () Son elementos que forman parte de la familia de los alcalinos.

- a) Li, Sr, Cr, Ag, Cd
- b) k, He, Ne, Ar, Xe
- c) S, Se, Te, Po, Na
- d) K, Li, Na, Rb, Cs

53.- () Los elementos; oxígeno, azufre, selenio, telurio y polonio, pertenecen al grupo:

- a) IIIA
- b) IVB
- c) VIA
- e) IIIB

54.- () Son elementos que pertenecen al grupo de los nitrogenoides.

- a) Li, N, P, As, Sb
- b) As, N, P, Sb, Ar
- c) P, As, Sb, O, N,
- d) As, Bi, N, Sb, P

55.- ¿Cómo varia la electronegatividad a lo largo de un periodo, de izquierda a derecha?

- a) Es igual
- b) Disminuye
- c) No afecta
- e) Aumenta

56.- Cómo varia el radio atómico, en la tabla periódica a lo largo de un periodo, de izquierda a derecha?

- a) Aumenta
- b) Disminuye
- c) No afecta
- e) Es igual

57.- Son propiedades periódicas.

- a) Afinidad electrónica, electronegatividad, radio atómico, solubilidad
- b) Electronegatividad, afinidad electrónica, energía de ionización, pureza
- c) Radio atómico, electronegatividad, afinidad electrónica, energía de ionización
- e) Ninguna es correcta

58.- () Es la fuerza que mantiene unidos a los átomos en un compuesto.

- a) Electronegatividad
- b) Fuerza de atracción
- c) Enlace químico
- e) Fuerza de ionización

59.- Es la capacidad de combinación de un átomo

- a) Electronegatividad
- b) Ionización
- c) Valencia
- e) Número de oxidación

60.- Relaciona ambas columnas y coloca dentro del paréntesis la letra que corresponda a la respuesta correcta.

Tipo de enlace	Características
1.- Covalente polar	() Se forma cuando se une un metal con un no metal
	() La diferencia del valor de las electronegatividades debe ser $\geq$ a 1.7
	() Se forman iones

2.- Covalente coordinado	() Su diferencia de las electronegatividades es igual a cero.
3.- Iónico	() Se forma cuando se unen dos o más no metales.
4.- Covalente no polar	() Su diferencia de electronegatividades es mayor de 0 pero menor de 1.7
	() Se forma cuando se comparte el par de electrones entre no metales iguales o de igual electronegatividad.
	() Se caracteriza por la transferencia de electrones
	() Se produce entre dos no metales y solamente uno de ellos aporta el par de electrones.

61.- () Grupo de sustancias solubles en agua, conductoras de la electricidad en solución acuosa con puntos de fusión elevados.

- a) NaCl, HCl y CaO
- b) NaCl, NaSO₄ y CaCO₃
- c) CaCO₃ H₂O y HCl
- d) NaCl, NaSO₄ y CO₂

62.- () El Na₂SO₄, en su estructura tiene los siguientes tipos de enlaces:

- a) Iónico, covalente polar y covalente coordinado
- b) Iónico, covalente puro y covalente coordinado
- c) Iónico, Covalente no puro y covalente puro
- d) Iónico, covalente no polar y covalente coordinado

63.- () Es el enlace predominante del FeCl₃.

- a) Iónico
- b) Coordinado
- c) Covalente polar
- d) Covalente no polar

64.- () Es el enlace predominante del HP₃.

- a) Iónico
- b) Coordinado
- c) Covalente polar
- d) Covalente no polar

65.- () Son los compuestos que presentan enlace covalente coordinado, iónico y covalente puro, respectivamente.

- a) NH₃BH₃, KCl y HBr

- b) NH_4OH , KCl y H_2
- c) NH_3BH_3 , KCl y H_2
- d) NH_3BH_3 , KCl y H_2

66.- Señale las características en común, de los siguientes compuestos; $\text{H}_2\text{O}_{(\text{g})}$, $\text{HCl}_{(\text{g})}$ y $\text{HF}_{(\text{g})}$.

- a) Tener Hidrógeno y ser gases en condiciones normales tener, enlace covalente coordinado.
- b) Tener Hidrógeno y ser gases en condiciones normales, tener enlace covalente no puro.
- c) Tener Hidrógeno y ser gases en condiciones normales, tener enlace covalente puro.
- d) Tener Hidrógeno y ser gases en condiciones normales tener enlace iónico.

67.- () La formación de un hidróxido se da por la reacción entre:

- a) Un metal activo y un ácido
- b) Un óxido metálico y agua
- c) Un óxido no metálico y agua
- d) Un metal activo y un hidrácido

68.- () Elige la opción que contenga un hidruro, un hidróxido y un oxiácido.

- a) $\text{Mg}(\text{OH})_2$, NaH , HCl
- b) $\text{Mg}(\text{OH})_2$, CaO , Na_2SO_4
- c) $\text{Mg}(\text{OH})_2$, LiH , K_2HPO_4
- d) $\text{Mg}(\text{OH})_2$, FeH_2 , H_3HPO_4

69.- () Elige la opción que contenga un óxido no metálico, un óxido metálico y una oxisal, respectivamente.

- a) N_2O_5 , Na_2O , NaOH
- b) N_2O_5 , Fe_2O_3 , Na_2SO_4
- c) CO , MgO , LiH
- d) CO_2 , K_2O , H_2O

70.- La formación de la función hidrácido, se produce cuando reaccionan:

- a) Hidrógeno y un no metal
- b) Hidrógeno y un ácido
- c) Hidrógeno y un metal
- d) Hidrógeno y agua

71.- La formación de la función oxisal, se produce cuando reaccionan:

- a) Un metal y un hidrácido
- b) Un óxido metálico y un oxiácido
- c) Un no metal y un oxiácido
- d) Un metal y un oxiácido

72.- () Compuesto muy corrosivo que se utiliza como electrolito en acumuladores de automóviles.

- a) H_2SO_3
- b) H_2SO_4
- c) HNO_3
- d) H_3PO_4

73.- () Compuesto de uso común, empleado como sazonador.

- a) NaClO_3
- b) NaClO
- c) NaCl
- d) NaClO_4

74.- () Completa la siguiente tabla, colocando en cada casilla el nombre correcto de acuerdo a la nomenclatura solicitada.

Compuesto	Nomenclatura Sistemática	Nomenclatura Stock	Nomenclatura UIPAC
1.- Na_2SO_4			
2.- Na_2S			
3.- HNO_3			
4.- HNO_2			
5.- NaCl			
6.- HBr			
7.- CO_2			
8.- $\text{Fe}(\text{OH})_3$			
9.- Na_2SO_4			
9.- H_3PO_4			

75.- () Compuesto ampliamente utilizado en la industria alimenticia como un conservador.

- a) Cloruro de sodio
- b) Benzoato de sodio
- c) Ácido acético
- d) Cloruro de magnesio

76.- () Es compuesto antiácido empleado en industria farmacéutica.

- a) $\text{Al}(\text{OH})_3$
- b) NaCl
- c) $\text{Mg}(\text{OH})_2$
- d) Na_2CO_3

77.- Compuesto que es usado en la química como antiséptico.

- a) NaCl
- b) NaClO
- c) NaClO_4
- d) NaClO_3

78.- () Son reacciones químicas en las que dos o más sustancias se combinan para formar otra distinta más compleja.

- a) Reacciones de doble sustitución
- b) Reacciones de desplazamiento
- c) Reacciones de descomposición
- d) Reacciones de síntesis

79.- () Son reacciones químicas en las que un compuesto se descompone en dos o más sustancias más simples.

- a) Reacciones de doble sustitución o doble sustitución
- b) Reacciones de desplazamiento o sustitución
- c) Reacciones de descomposición

d) Reacciones de síntesis

80.- () Tipo de reacción que se da, cuando un elemento es reemplazado por otro elemento más reactivo en un compuesto, para producir un nuevo compuesto y el elemento desplazado.

- a) Reacciones de síntesis
- b) Reacciones de descomposición
- c) Reacciones de desplazamiento o sustitución
- d) Reacciones de doble sustitución o doble sustitución

81.- () Es cuando existen dos compuestos químicos que intercambian dos elementos para formar dos nuevos compuestos

- a) Reacciones de desplazamiento o sustitución
- b) Reacciones de doble sustitución o doble sustitución
- c) Reacciones de síntesis
- d) Reacciones de descomposición

82.- () Elige el tipo de reacción que corresponda a la siguiente ecuación química: $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca(OH)}_2$

- a) Reacciones de desplazamiento o sustitución
- b) Reacciones de doble sustitución o doble sustitución
- c) Reacciones de síntesis
- d) Reacciones de descomposición

83.- () Elige el tipo de reacción que corresponda a la siguiente ecuación química: $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$

- a) Reacciones de síntesis
- b) Reacciones de descomposición
- c) Reacciones de desplazamiento o sustitución
- d) Reacciones de doble sustitución o doble sustitución

84.- () Elige el tipo de reacción que corresponda a la siguiente ecuación química: $2\text{Al} + 3\text{CuSO}_4 \rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + 3\text{Cu}$

- a) Reacciones de doble sustitución o doble sustitución
- b) Reacciones de desplazamiento o sustitución
- c) Reacciones de descomposición
- d) Reacciones de síntesis

85.- () Elige el tipo de reacción que corresponda a la siguiente ecuación química: $\text{KCl} + \text{AgNO}_3 \rightarrow \text{KNO}_3 + \text{AgCl} \downarrow$

- a) Reacciones de síntesis
- b) Reacciones de descomposición
- c) Reacciones de desplazamiento o sustitución
- d) Reacciones de doble sustitución o doble sustitución

86.- () Modelo químico que se ajusta a la función óxido:

- a) Óxido no metálico más agua

- b) Oxido metálico más agua
- c) Oxido no metálico más hidrógeno
- d) Oxido no metálico más ácido

Elaboró:		Revisó		Autorizó
Dr.en C. Saúl Flores Medina		Docentes de la Academia		M. en C. E. Ma. Odilia Sandoval Rosas Presidenta de Academia