



PLAN DE APRENDIZAJE REMOTO

FICHA DE TRABAJO N°2

QUÍMICA

NOMBRE ALUMNO/A				FECHA	Martes 20 de Abril
MODALIDAD	Sincrónico/Asincrónico	EVALUACIÓN	Formativa	TIEMPO	45 minutos
CONTENIDO	Tabla Periódica y Propiedades de los Elementos			CURSO	1° MEDIO
OA	OA 14: Usar la tabla periódica como un modelo para predecir las propiedades relativas de los elementos químicos basándose en los patrones de sus átomos, considerando: • El número atómico. • La masa atómica. • La conductividad eléctrica. • La conductividad térmica. • El brillo. • Los enlaces que se pueden formar				
Habilidades	Identificar, aplicar				
Instrucciones Generales.	Lee y responde con letra clara en tu cuaderno las siguientes actividades. Posteriormente enviar evidencia fotográfica , vía correo electrónico a: ngarrido@caplicacion.cl				

En base a lo estudiado en la Ficha de Trabajo N°1, te invito a contestar las siguientes actividades

1. En un sistema periódico muy simplificado, como el que se muestra en la figura, los llamados elementos de transición se sitúan en la zona señalada con el número:

a) 1

b) 2

c) 3

d) 4

e) 5

2. ¿Cuál(es) de las siguientes propiedades periódicas aumenta(n) al incrementarse el número atómico en un grupo?

I. Potencial de ionización

II. Electronegatividad

III. Radio atómico

a) Solo I

b) Solo II

c) Solo III

d) Solo I y II

e) Solo II y III

3. Los elementos ubicados en el grupo IIA del sistema periódico, tienen diferencias en

I. el estado de oxidación.

II. sus números atómicos.

III. sus radios atómicos.

Es (son) correcta(s):

a) solo I.

b) solo II.

c) solo III.

d) solo II y III.

e) I, II y III.

4. La definición “es la energía necesaria para separar al último electrón del átomo, el cual está débilmente retenido”, corresponde a la propiedad periódica llamada:

a) radio atómico.

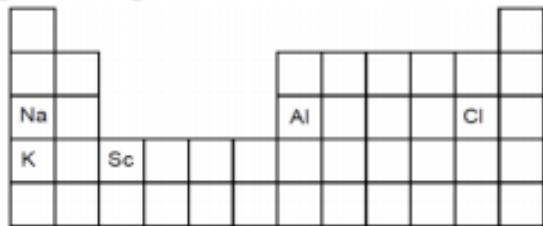
b) volumen atómico.

c) electroafinidad.

d) potencial de ionización.

e) volumen atómico.

Contacto; Email: ngarrido@caplicacion.cl
WhatsApp: +56962802800

<p>5. La siguiente definición: “tendencia que poseen los elementos para atraer la nube electrónica que forma un enlace químico”</p> <p>a) Electroafinidad. b) Electropositividad. c) Electronegatividad. d) Potencial de ionización. e) Enlaces dativo.</p>	<p>6. La definición “es la capacidad de un átomo para aceptar un electrón, para formar aniones”, corresponde a la propiedad periódica llamada:</p> <p>a) electroafinidad. b) radio atómico. c) volumen atómico. d) potencial de ionización. e) electronegatividad.</p>
<p>7. Las propiedades periódicas de los átomos dependen de:</p> <p>a) su capa de valencia. b) su estructura electrónica. c) el nivel de energía. d) el tipo de orbital. e) el tamaño de los átomos.</p>	<p>8. ¿Cuáles de los elementos dados a continuación no son elementos representativos?</p> <p>a) Li, Be y B b) Li, Na y K c) B, Al y Ga d) At, Se y Ga e) Cu, Ag y Au</p>
<p>9. En la tabla periódica, los elementos están ordenados según un valor creciente de su:</p> <p>a) masa atómica. b) radio atómico. c) número másico. d) número atómico. e) volumen atómico.</p>	<p>10. ¿El potencial de ionización se puede relacionar con la formación de:</p> <p>a) aniones. b) cationes. c) electrones. d) enlaces. e) compuestos.</p>
<p>11. ¿Cuál de los siguientes elementos es más electronegativo?</p> <p>a) Cs b) Rb c) He d) Br e) F</p>	<p>12. El radio atómico de los elementos N, B y O aumenta en el orden:</p> <p>a) O, B y N b) O, N y B c) B, N y O d) B, O y N e) N, O y B</p>
<p>13. Los elementos de un grupo:</p> <p>I. presentan la misma configuración electrónica para su nivel energético más externo. II. aumentan el radio atómico a medida que aumenta el número atómico (Z). III. al avanzar de arriba hacia abajo, presentan una disminución en su volumen atómico.</p> <p>Es (son) correcta(s):</p> <p>a) solo I. d) solo I y II. b) solo II. e) I, II y III. c) solo III.</p>	<p>14. En la figura, se presenta la posición de algunos elementos químicos en una tabla periódica parcial.</p>  <p>El elemento más electronegativo es el</p> <p>a) Na b) B c) K d) Al e) Cl</p>

<p>15. Los elementos ubicados en la serie de los lantánido y actínidos corresponden a elementos:</p> <ul style="list-style-type: none">a) de transición.b) representativos.c) no metálicos.d) anfígenos.e) de transición interna.	<p>16. En un periodo, ¿cuál de las siguientes aumentan en función de Z?</p> <ul style="list-style-type: none">a) El radio atómico.b) La conductividad eléctrica.c) El radio covalente.d) La reactividad frente a ácidos.e) La electronegatividad.
<p>17. ¿En qué orbitales se ubican los electrones más externos en los elementos de transición?</p> <ul style="list-style-type: none">a) s y pb) s y dc) p y dd) d y fe) s y f	<p>18. Los elementos de un mismo periodo poseen:</p> <ul style="list-style-type: none">a) Igual cantidad de electrones de valencia.b) La misma densidad.c) El mismo nivel de energía.d) Igual radio covalente.e) Propiedades químicas similares.
<p>19. Los valores de n, l, m y s para un elemento son: 3, 2, -2 y -1/2. Con esto podemos decir que:</p> <ul style="list-style-type: none">a) Pertenece a la familia IIIA (3)b) Está ubicado en el cuarto período.c) Pertenece al grupo de los representativos.d) Tiene un electrón de valencia.e) Es un elemento no metálico.	<p>20. Sobre la electroafinidad es cierto que:</p> <ul style="list-style-type: none">a) Crece hacia la izquierda en los periodos.b) Los más electroafines son los gases nobles.c) Crece hacia abajo en los grupos.d) Depende del radio atómico.e) Para determinarla se forman aniones.

<p>21. ¿Cuál(es) de las siguientes variaciones crecientes, dentro de un período o un grupo, corresponde(n) a la electronegatividad en la tabla periódica?</p> <p>I. ↑ II. ↓ III. ←</p> <p>a) Solo I b) Solo II c) Solo III d) Solo I y III e) Solo II y III</p>	<p>22. En un sistema periódico, “Aumenta desde arriba hacia abajo en un grupo y de derecha a izquierda en un período”. Estas características corresponden al:</p> <p>I. potencial de ionización. II. radio atómico. III. radio iónico.</p> <p>Es (son) correcta(s):</p> <p>a) solo I. d) solo II y III. b) solo II. e) I, II y III. c) solo III.</p>
---	---