

PLAN DE MEJORAMIENTO

Docente: **MAICOL ANDRES MEDINA AGUDELO**

Asignatura: **QUIMICA**

Fecha: **06 SEPTIEMBRE DE 2019**

CLEI: V

PERIODO	TEMAS	ACTIVIDAD/RECOMENDACION
PRIMER PERIODO	<p>LA MATERIA Y SUS PROPIEDADES</p> <ul style="list-style-type: none"> • Que es la química y su evolución • Propiedades de la materia. <p>ESTADOS Y CAMBIOS DE LA MATERIA</p> <ul style="list-style-type: none"> • Cambios físicos y químicos de la materia. • Estado sólido, líquido, gaseoso y plasma. • Cambios de estado de la materia. 	<p>Desarrollar el trabajo anexo y presentar hojas en hojas de examen debidamente resuelto y de forma clara.</p> <p style="text-align: center;">70% EXAMEN – 30% TRABAJO ESCRITO</p>

Para presentar el examen es obligatorio presentar el taller, de lo contrario el estudiante no podrá presentarlo.

ANEXO: TALLER

ELABORADO	REVISADO	APROBADO
DOCENTE(S):	NOMBRE:	NOMBRE:
Firma:	Firma:	Firma:
Fecha:	Fecha:	Fecha:

TALLER DE NIVELACION DE I PERIODO 2019-B

1. La densidad de una sustancia indica la relación entre su masa y la unidad de volumen, según la expresión $D = m/v$. La densidad de 10 gramos de agua es de 1 g/ml a 4°C. Al disminuir la temperatura hasta congelarla (hielo), su densidad cambia a 0.9 g/ml.

Explica a qué se debe la diferencia de densidades entre el agua sólida y líquida en el proceso de congelación del agua.

2. La siguiente tabla describe las densidades para cuatro sustancias líquidas a 0°C.

SUSTANCIA	X	T	Z	Q
DENSIDAD (g/ml)	1.2	0.7	0.99	0.87

Si introduce un cubo de hielo en 100 ml de cada una de estas sustancias.

Antes de que se derrita el hielo, en cuál de las sustancias permanecerá en la superficie de los líquidos y explica por qué.

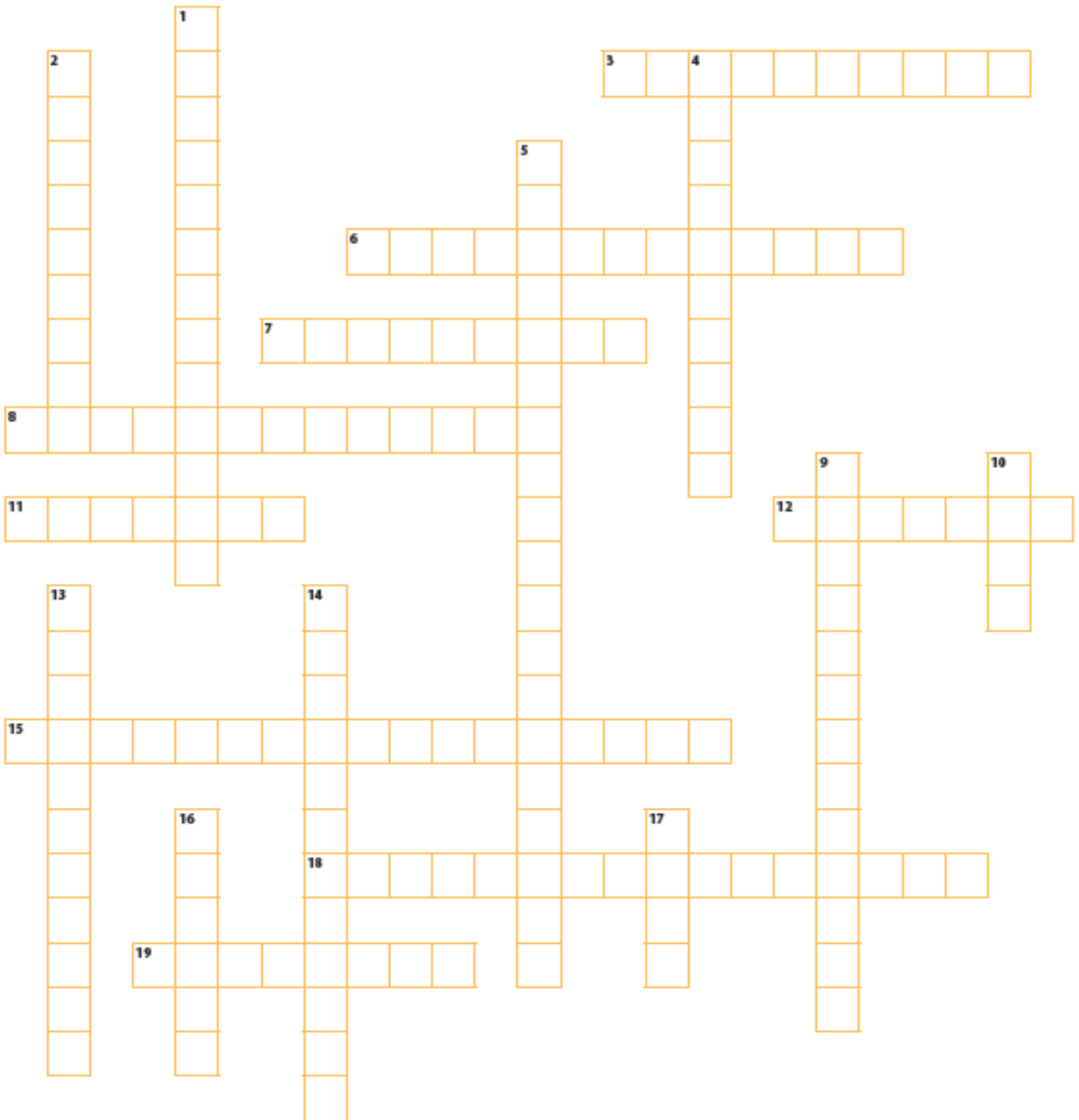
3. Complete el crucigrama, verificando conceptos relacionados con las propiedades de la materia.

Horizontales

- Facilidad con la que algunos materiales se dejan convertir en hilos o alambres.
- Temperatura a la cual una sustancia pasa de estado sólido a estado líquido.
- Deterioro que sufre un material en un ambiente húmedo propio del entorno.
- Propiedad que sufren algunas sustancias al descomponerse.
- Tendencia de un cuerpo a permanecer en estado de reposo o en movimiento si no existe una fuerza que haga cambiar dicha condición.
- Espacio que ocupa un cuerpo.
- Temperatura a la cual una sustancia pasa de estado líquido a estado gaseoso.
- Característica por la cual un cuerpo no puede ocupar el espacio de otro al mismo tiempo.
- Relación que existe entre la masa de una sustancia y su volumen.

Verticales

- Aquellas propiedades que se perciben con nuestros sentidos.
- Propiedad que sufren algunos materiales cuando se combinan con el oxígeno del aire.
- Proceso de oxidación (presencia de oxígeno) rápida, en el cual se presenta desprendimiento de energía en forma de luz y calor.
- Propiedad que permite identificar y diferenciar unas sustancias de otras.
- Propiedad que se genera por la interacción de los materiales con la electricidad y el calor.
- Fuerza con la que la gravedad atrae un cuerpo hacia el centro de la Tierra.
- Propiedad que tienen algunas sustancias para disolverse en un líquido formando una solución a una temperatura determinada.
- Capacidad que tienen algunos materiales de convertirse en láminas.
- Resistencia que oponen las sustancias a ser rayadas.
- Cantidad de materia que poseen los cuerpos.



4. A continuación, encuentra un texto con algunas características del cobre. Lea el texto de manera atenta y luego desarrolle el punto que se encuentra a continuación.

Indique la propiedad que corresponde. Para ello, siga el ejemplo que se ilustra a continuación para la siguiente información del sodio:

El sodio funde a 97.79 °C. Su clasificación sería:

Característica	Prop. extrínseca	Prop. intrínseca	Prop. física	Prop. química	Indique la prop.
El sodio funde a 97.79 °C		X	X		Punto de fusión

5. Encontrar el número de protones, electrones y neutrones para los siguientes átomos:

Átomos	Símbolo	Numero Atómico (Z)	Numero de Masa (A)	Cantidad de protones	Cantidad de electrones	Cantidad de neutrones
Aluminio						
Fosforo						
Neón						
Potasio						

6. Completar el siguiente cuadro sobre las tres partículas subatómica.

Partícula	Carga	Símbolo	Localización
Electrón			
Protón			
Neutrón			

7. Indica en siguientes frases con una V si es verdadera o una F si es falsa

- Dalton predijo la existencia de electrones ()
- Los electrones son más grandes que los átomos ()
- Los electrones tienen carga negativa ()
- Los electrones se encuentran en el átomo ()
- Dalton descubre el protón ()
- Thomson descubre el electrón ()
- El número atómico está dado por el número de neutrones. ()
- El número másico está dado por la cantidad de protones. ()
- La palabra átomo significa indivisible. ()
- La suma de protones y electrones da el número másico. ()

8. Mirando los modelos atómicos de Dalton, Thomson, Rutherford, y Bohr, haga una comparación entre ellos, siguiendo los pasos que se indican en la tabla.

CRITERIOS	DALTON	THOMPSON	RUTHERFORD	BOHR	CHADWID
CUALIDADES					descubrió el neutrón
PARTICULA				electrones, protones y neutrones	
ANALOGIA		budín de pasas			

PLAN DE MEJORAMIENTO

Docente: **MAICOL ANDRES MEDINA AGUDELO**

Asignatura: **QUIMICA**

Fecha: **06 SEPTIEMBRE DE 2019**

CLEI: VI

PERIODO	TEMAS	ACTIVIDAD/RECOMENDACION
PRIMER PERIODO	<p>NOMENCLATURA QUIMICA</p> <ul style="list-style-type: none"> • Electrones de valencia y números de oxidación • Función química y grupo funcional • Óxidos • Hidróxidos o bases • Ácidos • Sales <p>REACCIONES Y ECUACIONES QUÍMICAS</p> <ul style="list-style-type: none"> • Clases de reacciones químicas • Escritura y equilibrio de una ecuación química • Balanceo de ecuaciones químicas 	<p>Desarrollar el trabajo anexo y presentar hojas en hojas de examen debidamente resuelto y de forma clara.</p> <p>70% EXAMEN – 30% TRABAJO ESCRITO</p>

Para presentar el examen es obligatorio presentar el taller, de lo contrario el estudiante no podrá presentarlo.

ANEXO: TALLER

ELABORADO	REVISADO	APROBADO
DOCENTE(S):	NOMBRE:	NOMBRE:
Firma:	Firma:	Firma:
Fecha:	Fecha:	Fecha:

TALLER DE NIVELACION DE I PERIODO 2019-B

1. El número de oxidación de un elemento se refiere a la carga que posee un átomo cuando se encuentra como ion. Establece el número de oxidación del azufre, S, en los siguientes compuestos:

- a) H_2S
- b) Na_2SO_4
- c) CaSO_3
- d) CaS
- e) KHSO_3

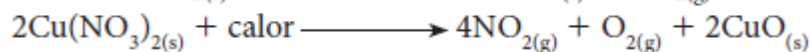
2. Identifica la función química a la que pertenece cada una de las siguientes sustancias:

- a) Óxido mercúrico
- b) Ácido fluorhídrico
- c) Hidróxido de níquel (II)
- d) Sulfato de bario
- e) Ácido bórico
- f) Carbonato de sodio

3. Indica cuáles de los siguientes óxidos son óxidos ácidos. Justifica tu respuesta.

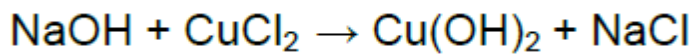
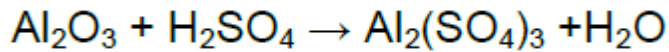
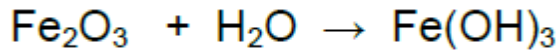
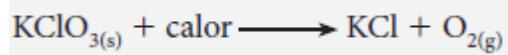
- a) CO
- b) Fe_2O_3
- c) BeO
- d) N_2O_5
- e) P_2O_3
- f) Cl_2O_7

4. Clasifica las siguientes reacciones químicas según sus clases (síntesis, descomposición, sustitución simple, doble sustitución):





5. Balancea las siguientes ecuaciones por el método de tanteo:



6. Balancea las siguientes ecuaciones por el método de óxido-reducción:

