

TALLER DE PLAN DE MEJORAMIENTO PERIODO

Periodo	I	Grupo	8º	Área	Química
Alumno(a)					
Maestro:	Anyelith Hernandez Mendoza.				
Indicadores de Desempeño:	<p>SABER: Explica cómo en una reacción química se lleva a cabo la ruptura y formación de enlaces para formar nuevas sustancias.</p> <p>HACER: Realiza experimentos permiten comprobar la formación de compuestos químicos.</p> <p>SER: Asume una actitud proactiva en el desarrollo de las actividades institucionales en el ISC</p>				

Actividades	Fecha
<ul style="list-style-type: none"> Los electrones no se mueven al azar. Se organizan en niveles y subniveles de energía siguiendo reglas específicas. Esta organización se llama configuración electrónica. Gracias a esta distribución, los elementos químicos tienen propiedades diferentes. Por ejemplo, los elementos del mismo grupo en la tabla periódica tienen configuraciones externas similares, por eso reaccionan de manera parecida. Los números cuánticos permiten describir exactamente dónde se encuentra un electrón y cómo se comporta dentro del átomo. Después de realizar la lectura anterior responde las siguientes preguntas. ¿Qué es la configuración electrónica? ¿Por qué los elementos del mismo grupo se comportan parecido? ¿Qué permiten describir los números cuánticos? ¿Los electrones se mueven al azar? Justifica. Verdadero o Falso (Justifica cada las falsas) <p>El subnivel s puede tener 6 electrones () El número cuántico principal indica el nivel de energía () Todos los niveles tienen subnivel d () El spin indica el giro del electrón ()</p> <ul style="list-style-type: none"> De acuerdo con las siguientes configuraciones electrónica responde las siguientes preguntas: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$ $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^6 7s^2$ $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1$ ¿Cuántos electrones tiene? ¿A qué grupo pertenece? ¿Será reactivo? ¿Cuál es su símbolo, número atómico y nombre del elemento? ¿Por qué? De acuerdo con lo visto en clases responde las siguientes preguntas: ¿Qué es configuración electrónica? ¿Qué son números cuánticos? Realiza la configuración electrónica y número cuántico de los siguientes elementos de la tabla periódica. Rb, Ra, Ag, He, Pb, Ti, Sc. Lee atentamente y responde las preguntas sobre la lectura. Cuando en la cocina se mezcla vinagre (ácido acético) con bicarbonato de sodio (base), ocurre una reacción química que produce gas. Este gas es dióxido de carbono (CO₂), un compuesto químico formado por carbono y oxígeno. Además, cuando cocinamos 	<p>Entrega del taller: En semana 9, día de clases de acuerdo con el horario. 40%</p> <p>Sustentación: 60%</p>

alimentos, muchos compuestos cambian debido al calor, formando nuevas sustancias. La sal que usamos diariamente es un compuesto químico formado por sodio y cloro. ¿Qué tipo de sustancia es el dióxido de carbono? ¿Qué sucede cuando reaccionan un ácido y una base? ¿La sal es elemento, mezcla o compuesto? Justifica. ¿Qué cambios ocurren cuando cocinamos alimentos?

• **Interpretación de fórmula**

¿Qué elementos forman, como es su nombre, cuantas moléculas tiene cada uno, que tipo de compuesto es? CO_2 , H_2O , NaCl , H_2SO_4 .

Realiza 2 ejemplos de cada uno de los tipos de compuestos (ácido, base, sal, hidróxido, hidrácido)

Firma Docente	Firma Alumno