



ASIGNATURA: QUÍMICA	PROFESOR (A): ELKIN A. GARCIA SALAS	GRADO: 7°
PERIODO: II	FECHA: SEMANA 3 DEL 21 AL 25 DE ABRIL.	NÙMERO DE HORAS: 20

CLASE'	EVIDENCIAS Y REFERENTE CONCEPTUAL.	ESTRATEGIAS DE ENSEÑANZA Y APRENDIZAJE	RECURSOS	INSTRUMENTOS Y/O TÉCNICAS DE EVALUACIÓN
2 horas 7°A: 22 -04 7°B: 24 -04	EVIDENCIAS:  Ubica los elementos en la tabla periódica con relación a los números atómicos (Z) y másicos (A).	<ul> <li>Revisión de la asistencia de forma verbal.</li> </ul>	Tablero	Participación: oral y en el tablero
	Establece una relación entre la configuración electrónica de los átomos (en función de capas, subcapas, orbitales y giro electrónico) y la estructura de la tabla periódica.	<ul> <li>Desarrollo de ejercicios sobre la tabla periódica utilizando la configuración electrónica.</li> </ul>		
	Establece una relación entre la configuración electrónica de los átomos del grupo principal y su reactividad química.	• En el cierre de la clase, se dejará una consulta dependiendo la		
	<ul> <li>REFERENTES CONCEPTUALES:</li> <li>La tabla periódica</li> <li>(4)</li> </ul>			





ASIGNATURA: QUÍMICA	PROFESOR (A): ELKIN A. GARCIA SALAS	GRADO: 7°
PERIODO: II	FECHA: SEMANA 4 DEL 28 DE ABRIL AL 02 DE MAYO	NÙMERO DE HORAS: 20

CLASE'	EVIDENCIAS Y REFERENTE CONCEPTUAL.	ESTRATEGIAS DE ENSEÑANZA Y APRENDIZAJE	RECURSOS	INSTRUMENTOS Y/O TÉCNICAS DE EVALUACIÓN
2 horas  7°A: 28 -04  7°B: 30 -04	inumeros atomicos (Z) y masicos	<ul> <li>Revisión de la asistencia de forma verbal.</li> <li>Orientaciones básicas para el inicio de la clase.</li> <li>Realización de ejercicios sobre configuración electrónica y algunas propiedades periódicas.</li> <li>Realización de prueba escrita para el grupo 7ºA.</li> <li>C.</li> <li>En el cierre de la clase, se dejará una consulta dependiendo la dinámica de la clase.</li> </ul>	Tablero Video beam Acceso a internet Plataforma de instruimos	Formulario de evaluación.





ASIGNATURA: QUÍMICA	PROFESOR (A): ELKIN A. GARCIA SALAS	GRADO: 7°
PERIODO: II	FECHA: SEMANA 5 DEL 05 AL 09 DE MAYO.	NÙMERO DE HORAS: 20

CLASE'	EVIDENCIAS Y REFERENTE CONCEPTUAL.	ESTRATEGIAS DE ENSEÑANZA Y APRENDIZAJE	RECURSOS	INSTRUMENTOS Y/O TÉCNICAS DE EVALUACIÓN
2 horas  7°A: 05 -05  7°B: 07 -05	EVIDENCIAS:  Ubica los elementos en la tabla periódica con relación a los números atómicos (Z) y másicos (A).  Establece una relación entre la configuración electrónica de los átomos (en función de capas, subcapas, orbitales y giro electrónico) y la estructura de la tabla periódica.  Establece una relación entre la configuración electrónica de los átomos del grupo principal y su reactividad química.  REFERENTES CONCEPTUALES:  La tabla periódica (4)	<ul> <li>Orientaciones básicas para el inicio de la clase.</li> <li>D.</li> <li>Prueba escrita sobre la tabla periódica.</li> <li>Calificación, entrega y socialización de la prueba.</li> <li>Realización de prueba escrita para el grupo 7ºB.</li> </ul>	Tablero Formulario de evaluación.	Formulario de evaluación.





ASIGNATURA: QUÍMICA	PROFESOR (A): ELKIN A. GARCIA SALAS	GRADO: 7°
PERIODO: II	FECHA: SEMANA 6 DEL 12 AL 16 DE MAYO.	NÙMERO DE HORAS: 20

CLASE'	EVIDENCIAS Y REFERENTE CONCEPTUAL.	ESTRATEGIAS DE ENSEÑANZA Y APRENDIZAJE	RECURSOS	INSTRUMENTOS Y/O TÉCNICAS  DE EVALUACIÓN
2 horas  7°A: 12 -05  7°B: 14 -05	EVIDENCIAS:  Ubica los elementos en la tabla periódica con relación a los números atómicos (Z) y másicos (A).  Establece una relación entre la configuración electrónica de los átomos (en función de capas, subcapas, orbitales y giro electrónico) y la estructura de la tabla periódica.  Establece una relación entre la configuración electrónica de los átomos del grupo principal y su reactividad química.  REFERENTES CONCEPTUALES:  La tabla periódica (4)	<ul> <li>Prueba escrita individual sobre la tabla periódica.</li> <li>Calificación, entrega y socialización de la prueba.</li> <li>Desarrollo de actividad grupal.</li> </ul>	Tablero Formulario de evaluación. Formulario de trabajo grupal.	Formulario de evaluación.





ASIGNATURA: QUÍMICA	PROFESOR (A): ELKIN A. GARCIA SALAS	GRADO: 7°
PERIODO: II	FECHA: SEMANA 7 DEL 19 AL 23 DE MAYO.	NÙMERO DE HORAS: 20

CLASE'	EVIDENCIAS Y REFERENTE CONCEPTUAL.	ESTRATEGIAS DE ENSEÑANZA Y APRENDIZAJE	RECURSOS	INSTRUMENTOS Y/O TÉCNICAS DE EVALUACIÓN
2 horas  7°A: 19 -05  7°B: 21 -05	(A).  Establece una relación entre la configuración electrónica de los átomos (en función de capas, subcapas, orbitales y giro electrónico) y la estructura de la tabla periódica.	<ul> <li>Orientaciones básicas para el inicio de la clase.</li> <li>D.</li> <li>Prueba escrita.</li> <li>El docente retomará el tema desde la plataforma instruimos centrándose en las pruebas de años anteriores.</li> </ul>	Tablero Formulario de evaluación. Plataforma de instruimos.	Formulario de evaluación.
	Establece una relación entre la configuración electrónica de los átomos del grupo principal y su reactividad química.  REFERENTES CONCEPTUALES:  La tabla periódica (4)	C.		





"De la mano de Dios, marcamos la diferencia" PLANEACIÓN DIDACTICA DE CLASES 2025

# TERCER PERIODO.





ASIGNATURA: QUÍMICA	PROFESOR (A): ELKIN A. GARCIA SALAS	GRADO: 7°
PERIODO: III	FECHA: <b>SEMANA 1</b> DEL 07 AL 11 DE JULIO.	NÙMERO DE HORAS: 20

CLASE'	EVIDENCIAS Y REFERENTE CONCEPTUAL.	ESTRATEGIAS DE ENSEÑANZA Y APRENDIZAJE	RECURSOS	INSTRUMENTOS Y/O TÉCNICAS DE EVALUACIÓN
7°A: 07 -07 7°B: 09 -07	EVIDENCIAS:  Conoce y diferencia las propiedades periódicas de los elementos.  Predice algunas de las propiedados poriódicas a partir	<ul> <li>Orientaciones básicas para el inicio de la clase.</li> <li>D.</li> </ul>		
	propiedades periódicas a partir de la ubicación de los elementos en la tabla periódica.	<ul> <li>Introducción al referente conceptual (Propiedades periódicas) a cargo del docente.</li> </ul>		
	Explica la variación de algunas de las propiedades (densidad, temperatura de ebullición y fusión) de sustancias simples	docente sobre Propiedades periódicas.		
	(metales, no metales, metaloides y gases nobles) en la tabla periódica.	Se les recomendara reproduicir los videos de apovo due		
	<ul><li>REFERENTES CONCEPTUALES:</li><li>Propiedades periódicas (6)</li></ul>			



