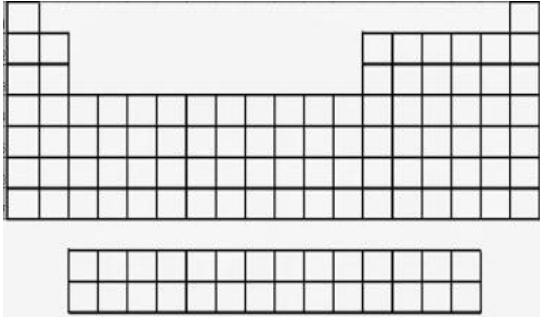


	INSTITUCION EDUCATIVA SANTA ELENA	Código: FR-GAP-28
	NIT: 811.017.836-7 DANE: 205001011031 Núcleo: 925	Versión: 1
	Aprobado por Resoluciones N° 16268/2002- N° 0715/2004- N°003084/2016 Niveles de Preescolar, Primaria, Secundaria, Media académica y Técnica	Hoja: 1 de 1 Fecha: Julio de 2018

Docente: Yeny Marcela Merchán Villa		Área / Asignatura: Introducción a la Química	Grupos: 7°1 y 7°2
Período: 3	Fecha:	Nombre Estudiante:	

Indicadores de Desempeños a superar
Conoce el significado de los electrones de valencia y sabe calcularlos a partir de la configuración electrónica. Identifica las propiedades básicas de cada uno de los elementos químicos al interpretar la tabla periódica. Ubica los elementos en la tabla periódica a partir del análisis de la configuración electrónica de cada uno.
Criterios de Evaluación
Presentación del taller: 30% Sustentación escrita u oral: 70%

Actividades a realizar
Resolver el taller en hojas de block tamaño carta. Entregar con excelente presentación y estética.
Taller “tabla periódica” I. Resolver las siguientes preguntas 1. ¿Qué son elementos químicos? 2. ¿Cómo fue la primera clasificación de los elementos químicos? 3. ¿Cómo está estructurado el símbolo de un elemento químico? 4. ¿En qué consistió la organización de los elementos propuesta por Döbereiner? 5. ¿En qué consistió la organización de los elementos propuesta por Newlands? 6. ¿En qué se diferencian los trabajos realizados por Meyer y Mendeleiev? 7. ¿Cuál es la diferencia entre grupos y periodos? 8. ¿Por qué los grupos también son llamados familias? 9. ¿A qué hace referencia la valencia de un elemento? II. Dibujar el esquema de la tabla periódica en blanco (como aparece en la imagen) y realiza sobre éste lo siguiente:  a. Escribir el número de cada uno de los grupos y periodos de la tabla periódica. b. Escribir el nombre que reciben cada uno de los grupos A c. Colorear con rojo los elementos tierras raras y escribir su nombre d. Con color naranja repasar la línea que separa los metales de los no metales e. Colorear de azul los elementos metálicos y con verde los no metales

	INSTITUCION EDUCATIVA SANTA ELENA						Código: FR-GAP-28
	NIT: 811.017.836-7 DANE: 205001011031 Núcleo: 925						Versión: 1
	Aprobado por Resoluciones N° 16268/2002- N° 0715/2004- N°003084/2016 Niveles de Preescolar, Primaria, Secundaria, Media académica y Técnica						Hoja: 1 de 1 Fecha: Julio de 2018

III. Elaborar y completar la tabla con los datos que allí se piden:

Elemento	Símbolo	Nro atómico	Masa	Grupo	Periodo	Clasificación (metal, no metal, metaloide)
Carbono						
	Ag					
			18.998			
		59				
	Cm					
Telurio						
		110				
				IA	4	
Titanio						
			55.847			

IV. Elaborar y completar el siguiente cuadro de acuerdo a como se indica con el primer elemento:

Configuración electrónica	Periodo	Bloque	Nro atómico	Símbolo químico	Nombre del elemento	Clasificación (representativo, de transición o de transición interna)
1s ² 2s ² 2p ³	2	p	7	N	Nitrógeno	Representativo
1s ² 2s ² 2p ⁶ 3s ² 3p ⁴						
1s ² 2s ² 2p ²						
1s ² 2s ² 2p ⁶ 3s ² 3p ⁶ 4s ² 3d ⁹						
1s ² 2s ² 2p ⁶ 3s ² 3p ⁶ 4s ² 3d 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 ²						
1s ² 2s ² 2p ⁶ 3s ² 3p ⁶ 4s ² 3d ¹⁰ 4p ⁶ 5s ² 4d ³						
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 ³						
1s ² 2s ² 2p ⁶ 3s ² 3p ⁶ 4s ² 3d ¹⁰ 4p ⁶ 5s 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 ⁷						

Presentar la sustentación de acuerdo al cronograma institucional