	INSTITUCIÓN EDUCATIVA CARLOS ENRIQUE CORTÉS HERRERA		
	PLAN DE MEJORAMIENTO PROCESO ACADEMICO		
	Código: DC-F-03	**Versión**: 01	Página 1

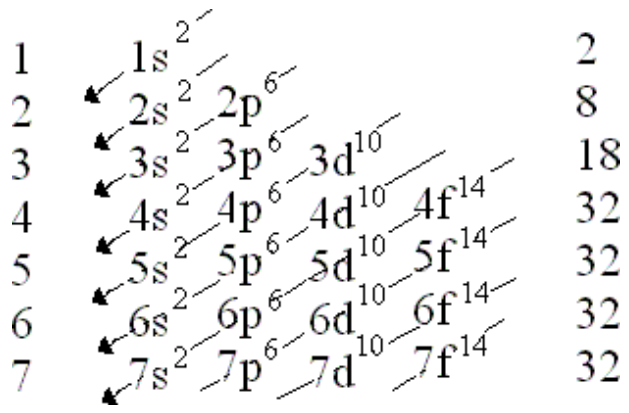
ESTUDIANTE:	**GRADO: SÉPTIMO**	**PERIODO: SEGUNDO**	**AÑO: 2019**

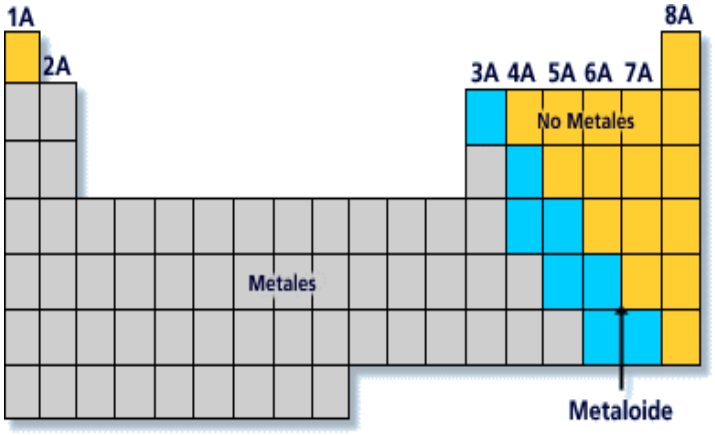
DOCENTE : YUMARI OSPINA	**AREA: Ciencias Naturales Y Ed. A**	**ASIGNATURA: Biología, Física, Química.**

COMPETENCIAS	**INDICADOR DE DESEMPEÑO**	**ESTRATEGIAS**
✓ Disposición para aceptar la naturaleza cambiante del conocimiento. ✓ Comprende que en las cadenas y redes tróficas existen flujos de materia y energía, y los relaciona con procesos de nutrición, circulación y excreción. ✓ Describe relaciones entre distancia recorrida, velocidad y fuerza involucrada en diversos tipos de movimiento.	✓ Relación entre la configuración electrónica de los elementos con la ubicación de estos en la tabla periódica. ✓ Explicación sobre los tipos de nutrición (autótrofa y heterótrofa) en las cadenas y redes tróficas dentro de los ecosistemas. ✓ Reconocimiento de los fenómenos magnéticos (fuerza y campo) y su asociación con las cargas eléctricas en movimiento.	✓ Es Compromiso del estudiante mejorar su actitud y responsabilidad en el cumplimiento de sus deberes. ✓ Las actividades se desarrollan utilizando los apuntes de clase, documentos trabajados y consultas externas. ✓ La actividad debe ser resuelta a manera individual. De acuerdo a la pregunta, realiza el proceso para hallar la respuesta. Resolver las actividades del Plan de Apoyo **Tendrá un valor del 40% del Total de la Nota.** La presentación de la **evaluación escrita u oral** debe ser desarrollada en la fecha indicada, la cual sustentará la solución de la actividad previamente resuelta, **tendrá valor del 60% del Total de la Nota**.

ACTIVIDADES A DESARROLLAR

QUÍMICA





1. El elemento **Y** tiene un **número atómico** 12 **(Z)** y el elemento **X** tiene 16 **protones**, teniendo en cuenta estas características, **el diagrama de Möeller y el croquis de la tabla periódica Completa**:

- Según los electrones de valencia del elemento **Y**, el elemento **Y** se encuentra en el grupo _____
- Según los electrones de valencia del elemento **X**, el elemento **X** se encuentra en el grupo _____

2 y 3. Escribe la configuración electrónica de los elementos **Y** y **X**, según el **diagrama de Möller**:

Y=

X=