



Colegio "Villa de las Flores" S.C.
"Ofreciendo una formación integral para toda la vida"
www.cvf.edu.mx



RG-SEC-02-1
VERSIÓN 6



PLAN DE CLASE/NOTA TÉCNICA NIVEL: Secundaria

NOMBRE DEL PROFESOR: Eduardo Serrano Hernández.

GRADO: 3°

GRUPO: A y B

ASIGNATURA: Ciencias II (Química).

TRIMESTRE: Primero.

SEMANA: 07 al 11 de noviembre del 2022.

TIEMPO: 40 minutos.

TEMA: La tabla periódica

PROPÓSITOS: Científico Tecnológico.

COMPETENCIA: Elabora un diagrama propio como el visto en clase para la construcción de una red neuronal.

APRENDIZAJE ESPERADO: Caracteriza y reconoce la tabla periódica.

CONTENIDOS: Partes de la tabla periódica.

RECURSOS: Nota técnica con recursos gráficos y esquemas.

MATERIALES: Cuaderno, dispositivo electrónico y plataforma CVF.

EVALUACIÓN:

- **ACTITUDINAL:** Cumple con asistencia y participación.
- **CONCEPTUAL:** Completa sus apuntes y actividades de refuerzo.
- **PROCEDIMENTAL:** Maneja la información conceptual inicial.

IMPLEMENTACIÓN DE ACCIONES DEL P.E.M.C.: En proceso de autorización.

INICIO:

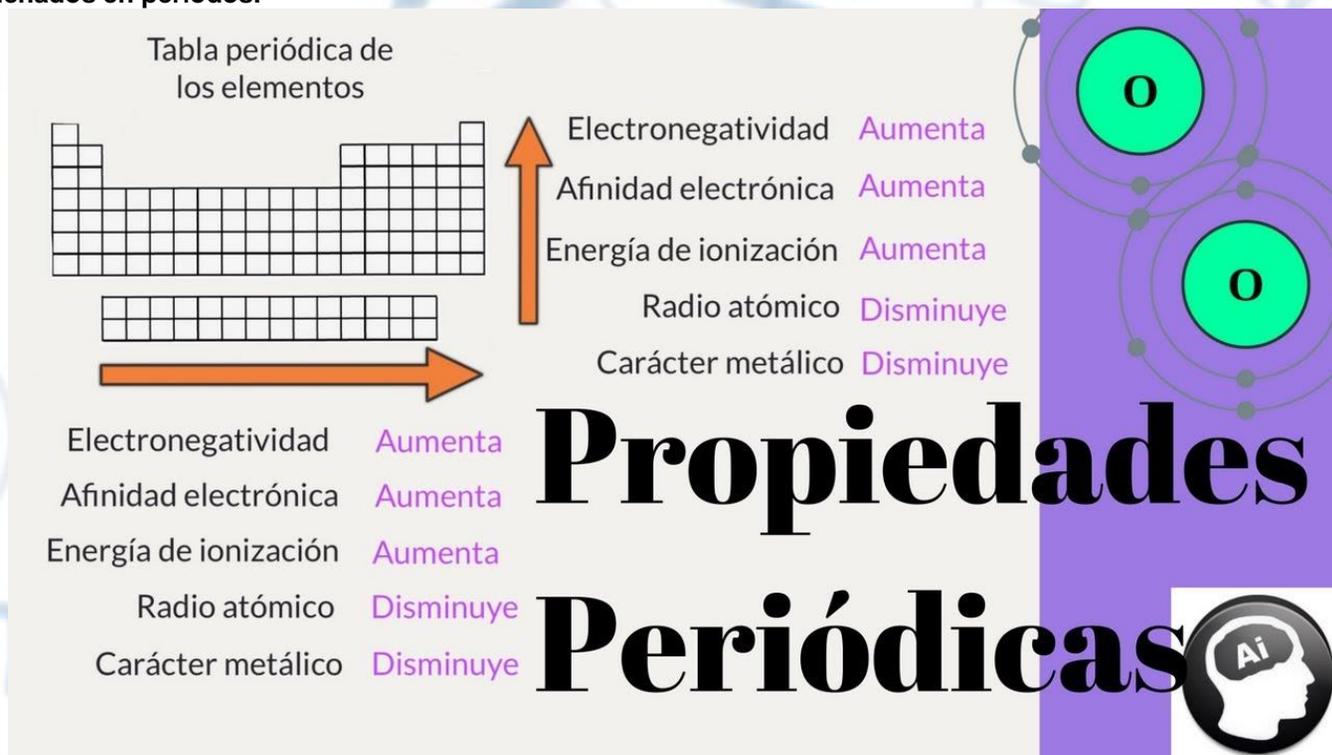
El alumno comenzara con la pregunta ...

¿Qué es el radio atómico?

Recordando lo visto la clase pasada ahora realizara en su cuaderno una recreación de la tabla periódica por colores de acuerdo a los radios y propiedades químicas de la materia

DESARROLLO Y EXPLICACIÓN DOCENTE:

El tamaño del átomo es difícil de definir por dos razones básicamente: • Se trata de un sistema dinámico de partículas muy influenciado por los átomos que le rodean. • Los orbitales que componen la corteza electrónica no tienen unas dimensiones definidas. No obstante, como los átomos no suelen presentarse aislados, el valor que se asigna en la práctica al radio atómico es la mitad de la distancia entre los núcleos de dos átomos iguales enlazados entre sí. Al adoptar este concepto práctico de radio atómico, se diferencia su valor fácilmente, ya que los metales se presentan formando redes tridimensionales de átomos iguales, y los no metales forman moléculas. Es importante resaltar que cuando los átomos enlazados no son iguales, el radio atómico varía dependiendo del tipo de enlace, por lo que el valor de esta magnitud física debe considerarse relativo, con la única finalidad de comparar entre sí átomos diferentes. En la siguiente figura se aprecia el tamaño relativo de los átomos de los elementos representativos, ordenados en períodos.



EVALUACIÓN: Heteroevaluación: El alumno debe presentar su actividad para su sellado.

TAREA: No hay.