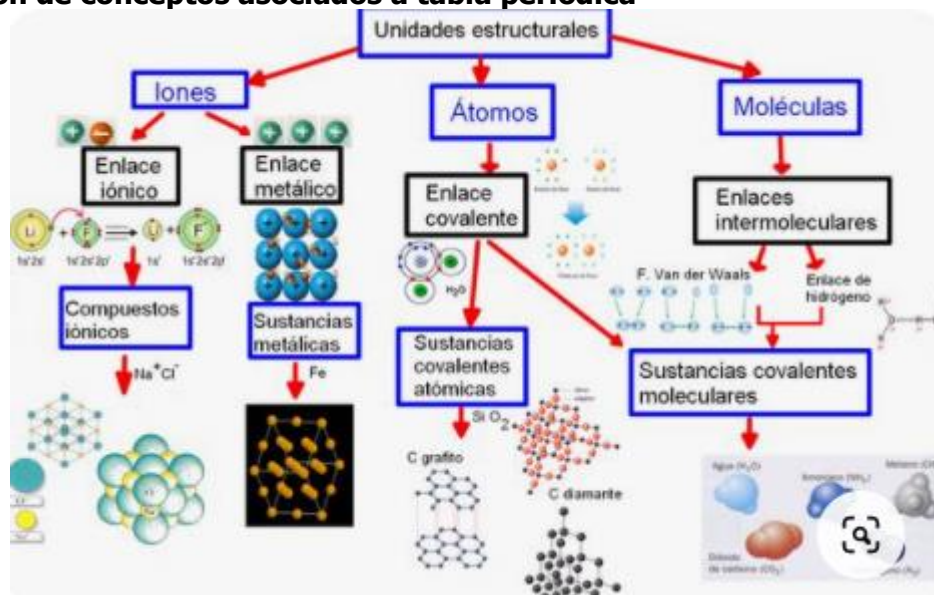


	GIMNASIO SABIO CALDAS (IED) Nuestra escuela: una opción para la vida PLAN ESCOLAR NO PRESENCIAL	Código	PENP - 01
		Versión	001
		Fecha	18/03/2020
		Proceso	Gestión Académica

DOCENTE	Mónica Pinto	GRADO	Noveno
ASIGNATURA	Química		
Correo electrónico de contacto	monica.pinto@sabiocaldas.edu.co		
Fecha de envío		Fecha de entrega	En los horarios de clase
Tiempo de ejecución de la actividad	1 hora		
TEMA	Repaso de temáticas		

Contextualización

Caracterización de conceptos asociados a tabla periódica



Regla de Möller

Este método implica ordenar los niveles de energía y sus orbitales para luego distribuir los electrones siguiendo la dirección de las diagonales, de la siguiente manera:

1s
 2s 2p
 3s 3p 3d
 4s 4p 4d 4f
 5s 5p 5d 5f
 6s 6p 6d
 7s 7p
 8s

Las propiedades periódicas varían en los grupos respondiendo a una regla general. Esto nos permite, al conocer estas reglas de variación, cuál va a ser el comportamiento químico de un elemento, ya que dicho comportamiento, depende en gran manera, de sus propiedades periódicas.

• Principales propiedades periódicas

Hay un gran número de propiedades periódicas. Entre las más importantes destacaríamos:

- **Estructura electrónica:** distribución de los electrones en los orbitales del átomo
- **Potencial de ionización:** energía necesaria para arrancarle un electrón.
- **Electronegatividad:** mide la tendencia para atraer electrones.
- **Afinidad electrónica:** energía liberada al captar un electrón.

- **Carácter metálico:** define su comportamiento metálico o no metálico.
- **Valencia iónica:** número de electrones que necesita ganar o perder para el octeto.

- **Otras propiedades periódicas**

Podemos enumerar

- | | | |
|--------------------------------|--------------------|-------------------------|
| - Volumen atómico | - Radio iónico | - Radio atómico |
| - Densidad | - Calor específico | - Calor de vaporización |
| - Punto de ebullición | - Punto de fusión | - Valencia covalente |
| - Carácter oxidante o reductor | | |

Descripción de la actividad sugerida

Indique la configuración electrónica para 4 elementos. Explique qué propiedades tiene en cuenta para la construcción de estas.

Establezca el tipo de enlace para el

Cloruro de sodio

Ácido clorhídrico

Óxido nítrico

Yoduro de magnesio

Tetracloruro de carbono

Explique los diferentes métodos de separación de mezclas

Webgrafía/material fotocopiado (Anexo)

<http://teleformacion.edu.aytolacoruna.es/EQUIMICA/document/proppe/proppe.htm>

Criterios de Evaluación

Interpretativo: A partir de la información de la guía los estudiantes deben aplicar los conceptos de esta para dar solución a los problemas planteados.