

JULIO
2do ciclo



Unidad: Propiedades periódicas y enlaces.
Guía de trabajo N° 19: “ Actividades Unidad
Propiedades periódicas y enlaces químicos”

Objetivos de esta guía:

- 1.- Resolver ejercicios relacionados con propiedades periódicas y enlace químico.

Nombre: _____ Curso: _____ Fecha: _____

Instrucciones:

Lee atentamente la guía y recuerda responder las preguntas que correspondan en el espacio que ha sido asignado.

1.- A continuación se te proporciona una tabla periódica en blanco (esqueleto de la tabla), por lo que deberás resolver lo siguiente:

		GRUPOS																			
		IA	IIA												IIIA	IVA	VA	VIA	VIIA	VIIIA	
P E R I O D O S	1																				
	2																				
	3				IIIB	VB	VB	VIB	VIIIB	VIII B		IB	IIB								
	4																				
	5																				
	6																				
	7																				
	8																				
		6																			
		7																			

Utilizando flechas, debes completar lo siguiente:

- Hacia dónde aumenta la carga nuclear efectiva
- Hacia dónde disminuye el potencial o energía de ionización
- Hacia dónde aumenta la electronegatividad
- Pinta de color morado los gases nobles
- Pinta de los rojo el casillero donde se encuentra el elemento más electronegativo
- Pinta de color azul el recuadro donde se encuentra el elemento con el radio atómico más grande
- Pinta de color amarillo los casilleros que corresponden a elementos no metálicos

h. Pinta de color verde los casilleros que corresponden a elementos metálicos

2.- Responde las siguientes preguntas:

a.-Explica cómo se forma un enlace covalente polar

b.- Indica cuáles son las características de un enlace iónico

c.- ¿Qué es un ión?

d.- Indica la o las diferencias entre los elementos metálicos y los no metálicos

e.- ¿Qué es la polaridad de las moléculas?

Recuerda y nunca olvides...

“...Sé como el agua, fluye como el agua...”

Bruce Lee