

DATE: SEPTIEMBRE 1 DE 2020

TOPIC: LA TABLA PERIODICA

Grupos o familias (grupo A)

La tabla periódica se ideó para ordenar estas familias de una forma coherente y fácil de ver:

GRUPO		DESCRIPCIÓN & PROPIEDADES
14 (IVA) Carbo noideos	C Carbon.	<ul style="list-style-type: none">· Al bajar en el grupo van teniendo características más metálicas· El carbono es un no metal· El silicio y el germanio son semimetales· El estaño y el plomo son metales
	Si Silicio	
	Ge Germ.	
	Sn Estaño	
	Pb Plomo	
	Fl Flerovio	
15 (VA) Nitroge noideos	N Nitróg.	<ul style="list-style-type: none">· A alta temperatura son muy reactivos.· Suelen formarse enlaces covalentes entre el N y el P· Suelen formarse enlaces iónicos entre Sb y Bi y otros elementos.· El nitrógeno reacciona con O₂ y H₂ a altas temperaturas
	P Fósforo	
	As Arsén.	
	Sb Antimn.	
	Bi Bismuto	
	Mc Moscv.	
16 (VIA) Anfígenos o Calcógenos	O Oxígeno	<ul style="list-style-type: none">· Tienen seis electrones de valencia (última capa s^2p^4)· Sus propiedades varían de no metálicas a metálicas, al aumentar su número atómico
	S Azufre	
	Se Selenio	
	Te Telurio	
	Po Polonio	
	Lv Liverm.	
17 (VIIA) Halógenos	F Flúor	<ul style="list-style-type: none">· Todos los Halógenos poseen al menos la valencia -1· Pueden combinarse con los metales para formar Halogenuros o Haluros
	Cl Cloro	
	Br Bromo	
	I Iodo	
	At Astató	
	Ts Teneso	
18 (VIIIA) Gases Nobles	He Helio	<ul style="list-style-type: none">· A su capa electrónica de electrones valentes se la considera completa· Este hecho implica poca tendencia a reacciones químicas
	Ne Neón	
	Ar Argón	
	Kr Criptón	
	Xe Xenón	
	Rn Radón	

HOMEWORK: DESARROLLA PUNTO 3 Y 4 DE LA GUIA # 23 DE CIENCIAS