

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. Si Silicio Ge Germ. Sn Estaño Pb Plomo Fl Flerovio <ul style="list-style-type: none">Al bajar en el grupo van teniendo características más metálicasEl carbono es un no metalEl silicio y el germanio son semimetalesEl estaño y el plomo son metales
15 (VA) Nitrogeno noideos	N Nitrógeno P Fósforo As Arsén. Sb Antimn. Bi Bismuto Mc Mosc. <ul style="list-style-type: none">A alta temperatura son muy reactivos.Suelen formarse enlaces covalentes entre el N y el PSuelen formarse enlaces iónicos entre Sb y Bi y otros elementos.El nitrógeno reacciona con O₂ y H₂ a altas temperaturas
16 (VIA) Anfígenos o Calcógenos	O Oxígeno S Azufre Se Selenio Te Telurio Po Polonio Lv Liverm. <ul style="list-style-type: none">Tienen seis electrones de valencia (última capa s²p⁴)Sus propiedades varían de no metálicas a metálicas, al aumentar su número atómico
17 (VIIA) Halógenos	F Flúor Cl Cloro Br Bromo I Iodo At Astato Ts Teneso <ul style="list-style-type: none">Todos los Halógenos poseen al menos la valencia -1Pueden combinarse con los metales para formar Halogenuros o Haluros
18 (VIIIA) Gases Nobles	He Helio Ne Neón Ar Argón Kr Criptón Xe Xenón Rn Radón <ul style="list-style-type: none">A su capa electrónica de electrones valentes se la considera completaEste hecho implica poca tendencia a reacciones químicas

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