

Actividad #2 de ciencias naturales

Tema 2: enlaces químicos

a. ¿Qué se entiende por enlaces químicos? describe cada uno de ellos

RIA: Se denominan enlaces químicos a las fuerzas que mantienen unidos a los átomos dentro de los compuestos. Se dividen en varias clases, según las propiedades de los compuestos.

iónico: es el resultado de la presencia de atracción electrostática entre los iones de distinto signo respecto a las valencias de los elementos y el número de electrones.

Covalente: los dos no metálicos comparten uno o más electrones, es decir, se unen a través de sus electrones en el último orbital, en cuál depende el número atómico en cuestión en la estructura de Lewis, estos enlaces pueden representarse por una pequeña línea entre los átomos.

metálico: es un enlace químico que mantiene unidos los átomos (unión entre núcleos atómicos y los electrones de valencia, que se juntan al alrededor de estos como una nube) de los metales entre sí. los metales generalmente presentan brillo y son maleables.

b. realiza a mano los ejercicios propuestos en clase.

elemento A	metal o No metal	elemento B	metal o No metal	Tipo de enlace Químico
P1, G18 Helio	No metal	Pu, G5 vanadio	metal	iónico
Pu, G1 Potasio	metal	P6, G11 oro	metal	metálico
P3, G16 Azufre	No metal	Pu, G16 Selenio	No metal	covalente
Pu, G12 Zinc	metal	P5, G11 Plata	metal	metálico
P3, G2 Magnesio	metal	Pu, G17 bromo	No metal	iónico

Tema 3: funciones inorgánicas

a. describe las funciones inorgánicas?

RTA: Se ha dado el nombre de función inorgánica al grupo de compuestos similares que presentan un conjunto de propiedades comunes. Las principales funciones químicas inorgánicas son, óxidos, ácidos, hidróxidos, sales.

Óxidos: Son combinaciones binarias del oxígeno (O) con otro elemento. Si el oxígeno se combina con un no metal a veces se denominan óxidos ácidos (sus disoluciones acuosas son ácidas), si lo hace con un metal serían óxidos básicos.

Ácidos: es un compuesto de hidrógeno y uno o más elementos (la excepción del carbono) que, cuando se disuelve en agua u otros disolventes, se rompe o disocia, produciendo iones hidrógeno. A los ácidos inorgánicos se les denomina a menudo ácidos minerales.

Sales: es un compuesto químico formado por cationes (iones con carga positiva) enlazados a aniones (iones con cargas negativas) mediante un enlace iónico. Son el producto típico de una reacción química entre una base y un ácido, donde la base proporciona el catión y el ácido el anión.

b. realiza a mano los ejercicios propuestos en clase

Compuesto	Tipo de función inorgánica
HCO_3	Ácido
HBr	Ácido
NO_2	Óxido
Al(OH)_3	base o hidróxido
MgCl_2	Sales

morfil