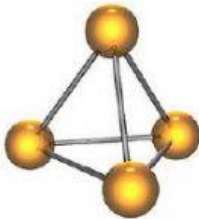
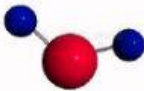




DATE: AGOSTO 28 DE 2020
TOPIC: LA TABLA PERIODICA

GRUPOS DE LA TABLA PERIODICA GRUPOS A

GRUPO NITROGENOIDES VA		<p>El grupo del nitrógeno está compuesto por los elementos químicos del grupo 15 de la tabla periódica, que son: Nitrógeno (N), fósforo (P), arsénico (As), antimonio (Sb), bismuto (Bi) y el elemento sintético moscovio (Mc), cuyo descubrimiento ya ha sido confirmado. Estos elementos también reciben el nombre de pnictógenos¹ o nitrogenoideos.</p> <p>A altas temperaturas son muy reactivos y a veces forman enlaces covalentes entre el N y el P y enlaces iónicos entre Sb y Bi y otros elementos. El nitrógeno reacciona con O₂ y H₂ a altas temperaturas.</p>
GRUPO CALCÓGENOS VIA O		<p>formado por los siguientes elementos: oxígeno (O), azufre (S), selenio (Se), telurio (Te), polonio (Po) y livermorio. La reactividad de estos elementos varía desde el oxígeno no metálico y muy electronegativo, hasta el polonio metálico. El oxígeno presenta unas propiedades muy distintas de los otros elementos del grupo, pues su diferente reactividad nace del pequeño tamaño del oxígeno, que le hace muy oxidante y, por tanto, muy reactivo.</p>
GRUPO HALÓGENOS VIIA		<p>Los halógenos son altamente reactivos, por lo que pueden ser dañinos para organismos biológicos en suficientes cantidades. Su alta reactividad se debe a la alta electronegatividad que sus átomos presentan por sus cargas nucleares altamente efectivas. Los halógenos tienen 7 electrones de valencia en su capa de energía externa por lo que al reaccionar con otro elemento satisfacen la regla del octeto. Fluoruro es el más reactivo de los elementos, ataca a materiales inertes como el vidrio y forma compuestos con los gases nobles inertes. Es un gas corrosivo y altamente tóxico.</p>
GRUPO VIIIA GASES NOBLES		<p>Los gases nobles son un grupo de elementos químicos con propiedades muy similares: por ejemplo, bajo condiciones normales, son gases monoatómicos inodoros, incoloros y presentan una reactividad química muy baja. Se sitúan en el grupo 18 (VIIIA)¹ de la tabla periódica (anteriormente llamado grupo 0). Los siete gases son helio (He), neón (Ne), argón (Ar), kriptón (Kr), xenón (Xe), el radiactivo radón (Rn)¹ y el sintético oganesón (Og).</p>

HOMEWORK: INVESTIGA LOS USOS DEL BERILIO, EL CARBONO Y EL HELIO