

GRUPOS DE LA TABLA PERIODICA
GRUPOS A

GRUPO IA METALES ALCALINOS 	<p>son los seis elementos químicos litio (Li), sodio (Na), potasio (K), rubidio (Rb), cesio (Cs) y francio (Fr). Son metales brillantes, blandos. Todos se pueden cortar fácilmente con un cuchillo debido a su suavidad, exponiendo una superficie brillante que se empaña rápidamente en el aire debido a la oxidación. Debido a su alta reactividad, deben almacenarse bajo aceite para evitar la reacción con el aire y se encuentran naturalmente solo en sales y nunca como elementos libres. Todos los metales alcalinos reaccionan con el agua, y los metales alcalinos más pesados reaccionan más vigorosamente que los más ligeros.</p>
GRUPO IIA ALCALINOTERREOS 	<p>Son berilio (Be), magnesio (Mg), calcio (Ca), estroncio (Sr), bario (Ba) y radio (Ra). Este último no siempre se considera, pues tiene un tiempo de vida media corta. Los alcalinotérreos son más duros que los metales alcalinos, tienen brillo y son buenos conductores eléctricos; menos reactivos que los alcalinos, buenos agentes reductores y forman compuestos iónicos.</p>
GRUPO IIIA TERREOS 	<p>El grupo del boro, boroides o boroideos es una serie de <u>elementos</u> que están situados en el grupo 13 de la <u>tabla periódica de los elementos</u>. Su nombre proviene de Tierra, ya que el <u>aluminio</u> es el elemento más abundante en ella, llegando a un 7.5%.</p>
GRUPO CARBONOIDES 	<p>IVA Los carbonoideos son elementos químicos que se encuentran en el grupo 14, son por orden de número atómico creciente son menos reactivos que los terreos pero lo suficientes como para no existir en la naturaleza La mayoría de los elementos de este grupo son muy conocidos y difundidos, especialmente el carbono, elemento fundamental de la <u>química orgánica</u>.</p>

HOMEWORK: DESARROLLA PUNTO 2 DE LA GUIA # 22 DE CIENCIAS

PREPARA EXPOSICION SEGÚN TEMA ASIGNADO POR LA DOCENTE PARA EL PROXIMO MARTES 1 DE SEPTIEMBRE

