DATE: **AGOSTO 25 DE 2020**
TOPIC: **TABLA PERIODICA**

GRUPOS DE LA TABLA PERIODICA

GRUPO IB FAMILIA DEL COBRE	El **grupo 11** de la tabla periódica lo comprenden los **elementos** cobre (Cu), plata (Ag), oro (Au), roentgenio (Rg). Son relativamente inertes y difíciles de corroer. Se han empleado ampliamente en la acuñación de monedas, y de esta aplicación proviene el nombre de metales de acuñar. El cobre y el oro son de los pocos metales que presentan color. Son muy buenos conductores de la electricidad (los más conductores de todos los metales son la plata, el cobre y el oro, en este orden).
GRUPO IIB FAMILIA DEL ZINC	Es un grupo que incluye el zinc (Zn), el cadmio (Cd) y el mercurio (Hg). Tanto el zinc como el cadmio y el mercurio están presentes en la naturaleza y tienen amplia aplicación en los ámbitos de la electricidad y la electrónica, así como para la formación de aleaciones. Los dos primeros miembros del grupo, en sus formas de metales sólidos poseen propiedades similares, mientras estén bajo condiciones normales. El mercurio, por su parte, es el único metal líquido a temperatura ambiente. Mientras que el zinc tiene gran importancia en la bioquímica de los seres vivos, el cadmio y el mercurio son altamente tóxicos.
GRUPO IIIA TERREOS	El **grupo del boro**, **boroides** o **boroideos**. Su nombre proviene de Tierra, ya que el aluminio es el elemento más abundante en ella, llegando a un 7.5%. El primer elemento del grupo 13 es el boro. Los otros elementos que comprenden este grupo son: aluminio(Al), galio (Ga), indio (In), talio(Tl), y Nihonio (Nh) El aluminio es uno de los elementos más utilizados en los hogares colombianos

HOMEWORK: **DESARROLLO PUNTO 3 Y 4 DE LA GUIA # 22 DE CIENCIAS**