DATE: **AGOSTO 26 DE 2020**
TOPIC: **LA MATERIA**

TIPOS DE MEZCLAS HOMOGÉNEAS

Dentro de esta categoría se distinguen dos clasificaciones de mezclas homogéneas según sus componentes se encuentren en fase sólida (aleaciones) o líquida (soluciones).

Son un tipo de mezcla homogénea de dos o más elementos en **fase sólida**, siendo uno de ellos un metal. Un ejemplo de aleación sería el oro que se comercia en la joyería. Este oro es generalmente una mezcla de oro puro, plata y otros metales, y son formadas a partir de la **fundición** de estos componentes.

En la industria, las aleaciones son utilizadas para mejorar las propiedades que los materiales presentan por sí solos. Por ejemplo, cuando se mezcla homogéneamente el cobre con otro metal como el estaño, la aleación tiene una mayor resistencia a la corrosión y durabilidad que el cobre y el estaño individualmente.

Las soluciones son mezclas homogéneas que están formadas por un **soluto** y un **solvente**. El soluto es el compuesto que está presente en menor cantidad y puede ser líquido o sólido, mientras que el solvente es el que está en mayor cantidad, es líquido y es en donde el soluto se descompone completamente en sus iones o moléculas, de forma que ya no puede ser vista como una sustancia individual.

En estudios de farmacología, las soluciones son utilizadas en tratamientos terapéuticos en forma de productos orales, tópicos, oftálmicos y nasales. Pueden ser utilizados en química como excipientes (sustancia inactiva que acompaña el principio activo), conservantes, y buffers: un tipo especial de solución que mantiene su pH estable aún cuando se le agrega una pequeña cantidad de ácido o base.

HOMEWORK: **DIBUJA 2 EJEMPLOS DE ALEACIONES Y 2 EJEMPLOS DE SOLUCIONES**