



Curso De Preparación Para El Ingreso Al Nivel Superior Del IPN, UNAM Y UAM

CURSO DOMINICAL

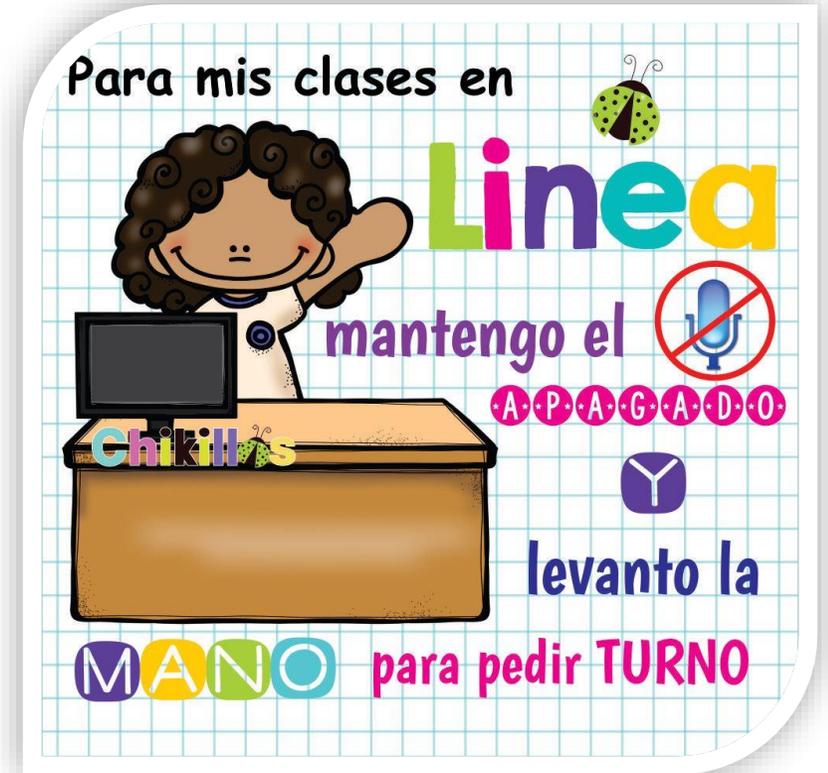
Ing. Jocelyn Lizanet

**ENERO-MAYO
2022**

17 SESIONES



Reglamento de clase



Para mis clases en

Linea



Asigno



LUGAR

Tranquilo

Chikillos y Cómodo

Para mis clases en



Linea



E·V·I·T·O

COMER

cualquier

ALIMENTO

Para mis clases en

Linea



me presento

A·S·E·A·D·O

Peinado

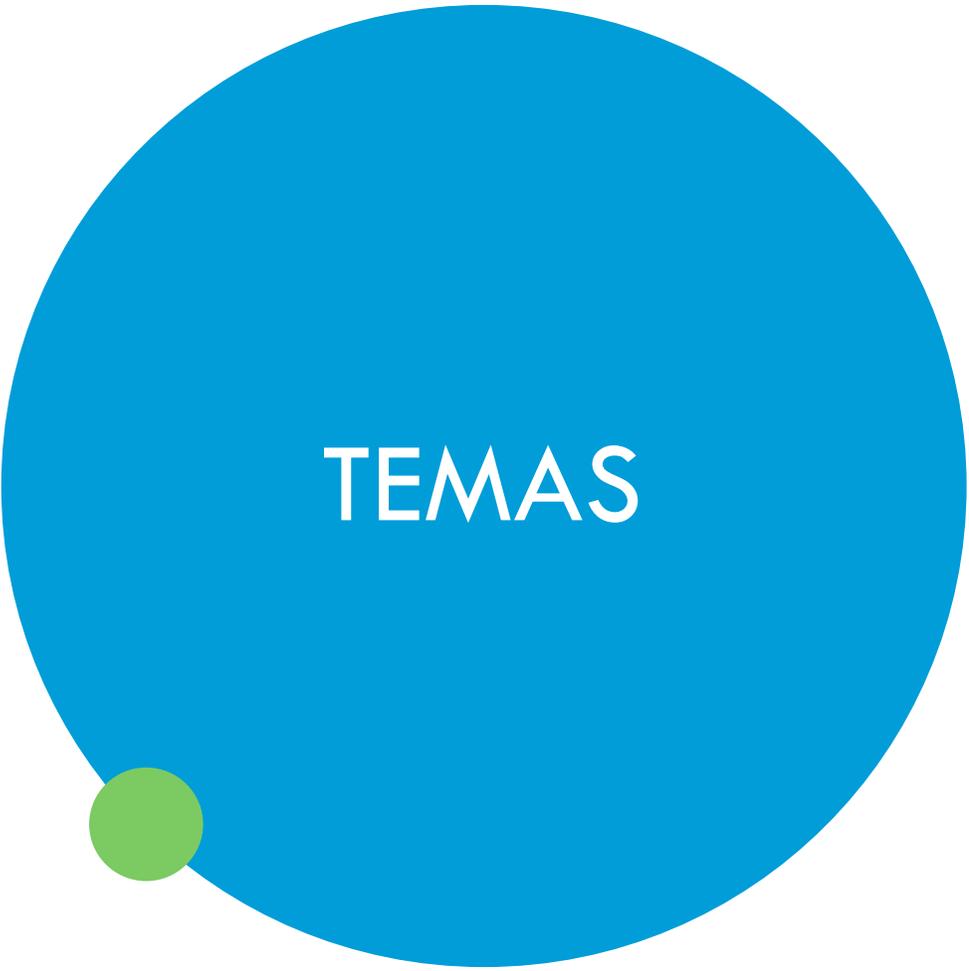
Reglamento de clase

- Ser respetuoso
- NO escribir ni decir malas palabras
- Ser puntual al enviar tus tareas

Horario de clase:

- Domingo





TEMAS

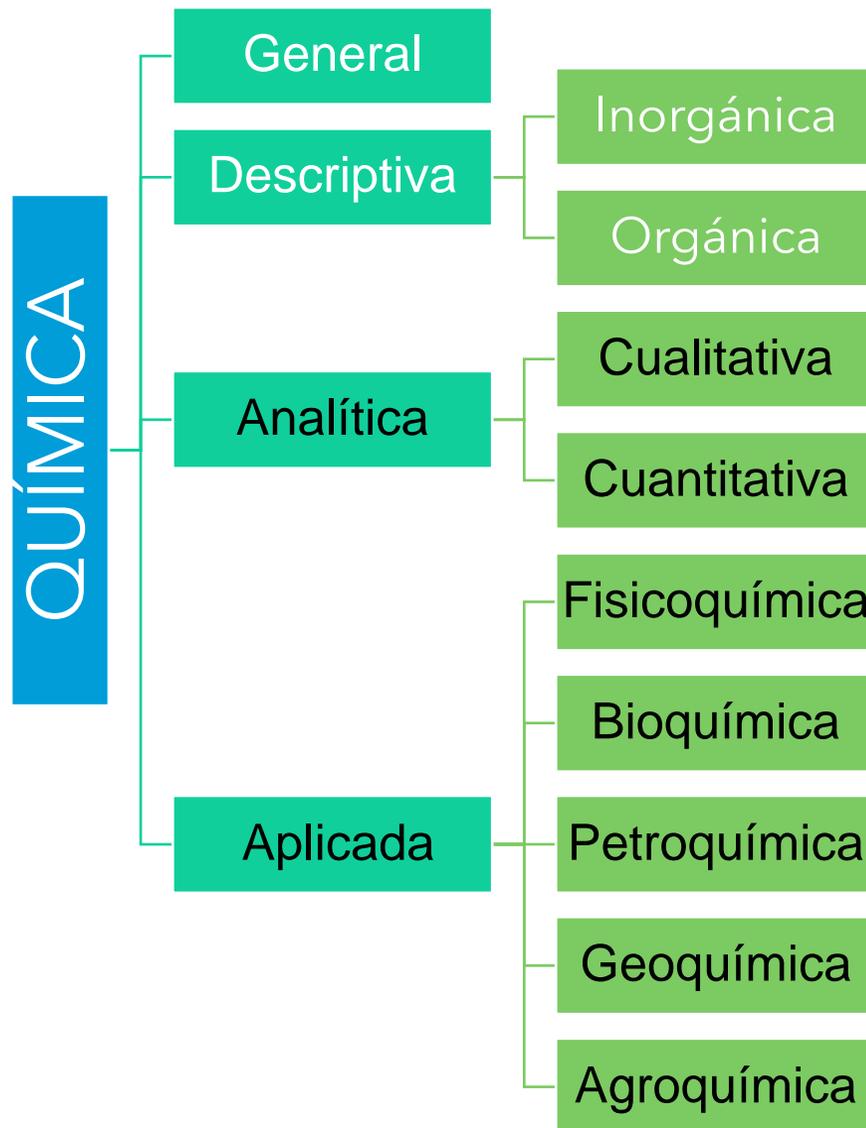


Materia

- ❖ Estados de agregación y cambios de estado
- ❖ Elementos y compuestos. Mezclas homogéneas y heterogéneas
- ❖ Métodos de separación de mezclas
- ❖ Ley de conservación de energía

QUÍMICA

Es la ciencia que estudia...



Química

Inorgánica o mineral

Sustancias que provienen de los minerales, metales, ácidos, bases



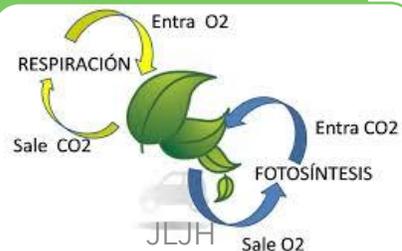
Orgánica o del carbono

Compuestos que contienen Carbono en su molécula



Bioquímica

Sustancias que forman parte de los organismos vivos y sus transformaciones en los procesos metabólicos



Fisicoquímica

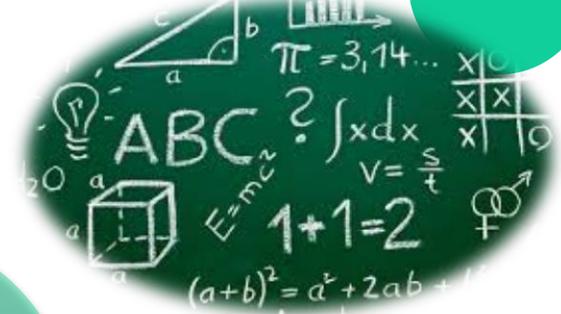
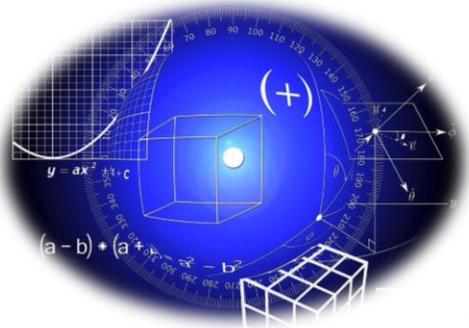
Estructura, los cambios y flujos energéticos que se relacionan con la materia, las leyes y teorías que explican sus transformaciones



Analítica

Identificación, separación y determinación cuantitativa y cualitativa de los componentes de las sustancias o mezclas.





Matemáticas

Física

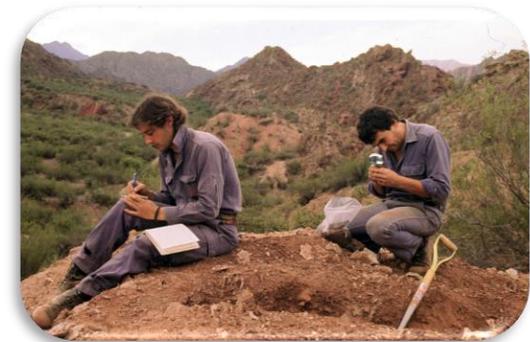
Medicina



**Ciencias
auxiliares
de la
Química**

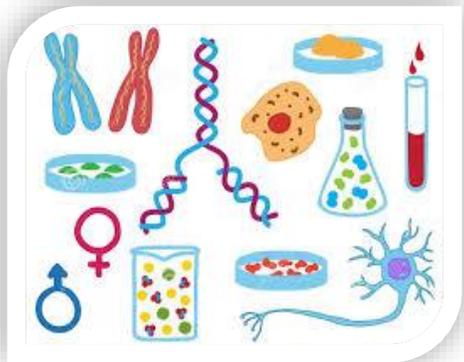
Biología

Geología



Astronomía

Arqueología



MATERIA

Es todo lo aquello que ocupa un lugar en el espacio y tiene masa.

Ley de la conservación de la materia

Ley de Lavoisier

“La materia no se crea ni se destruye, solo se transforma y permanece constante en el universo”

- Esto indica que la materia permanece constante, la masa no se altera es decir, resulta la misma antes y después del cambio.
- Masa: es la cantidad de materia contenida en un cuerpo. Una porción limitada de la materia es un cuerpo.



Estados de agregación de la materia

Solido



Liquido



Gaseoso

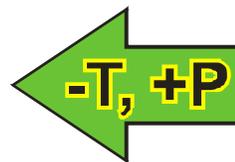
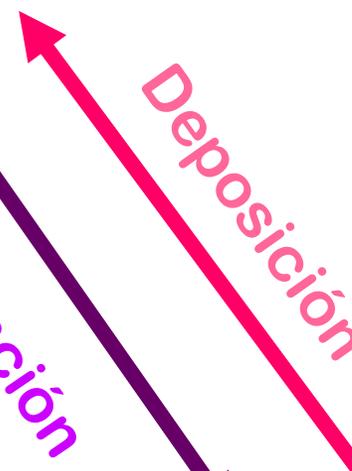
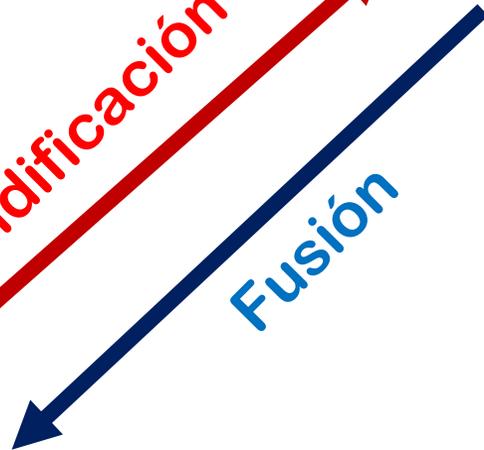
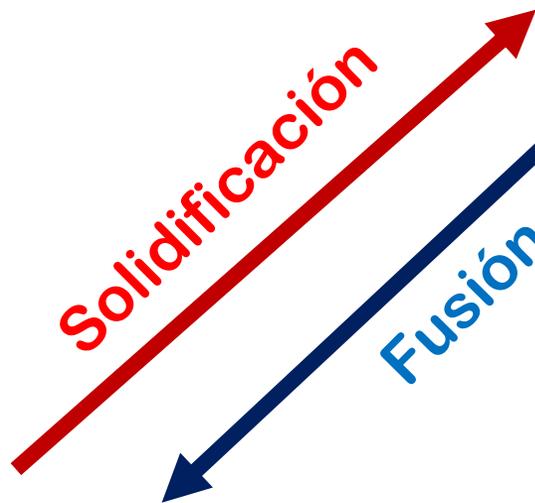
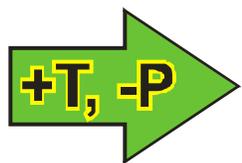


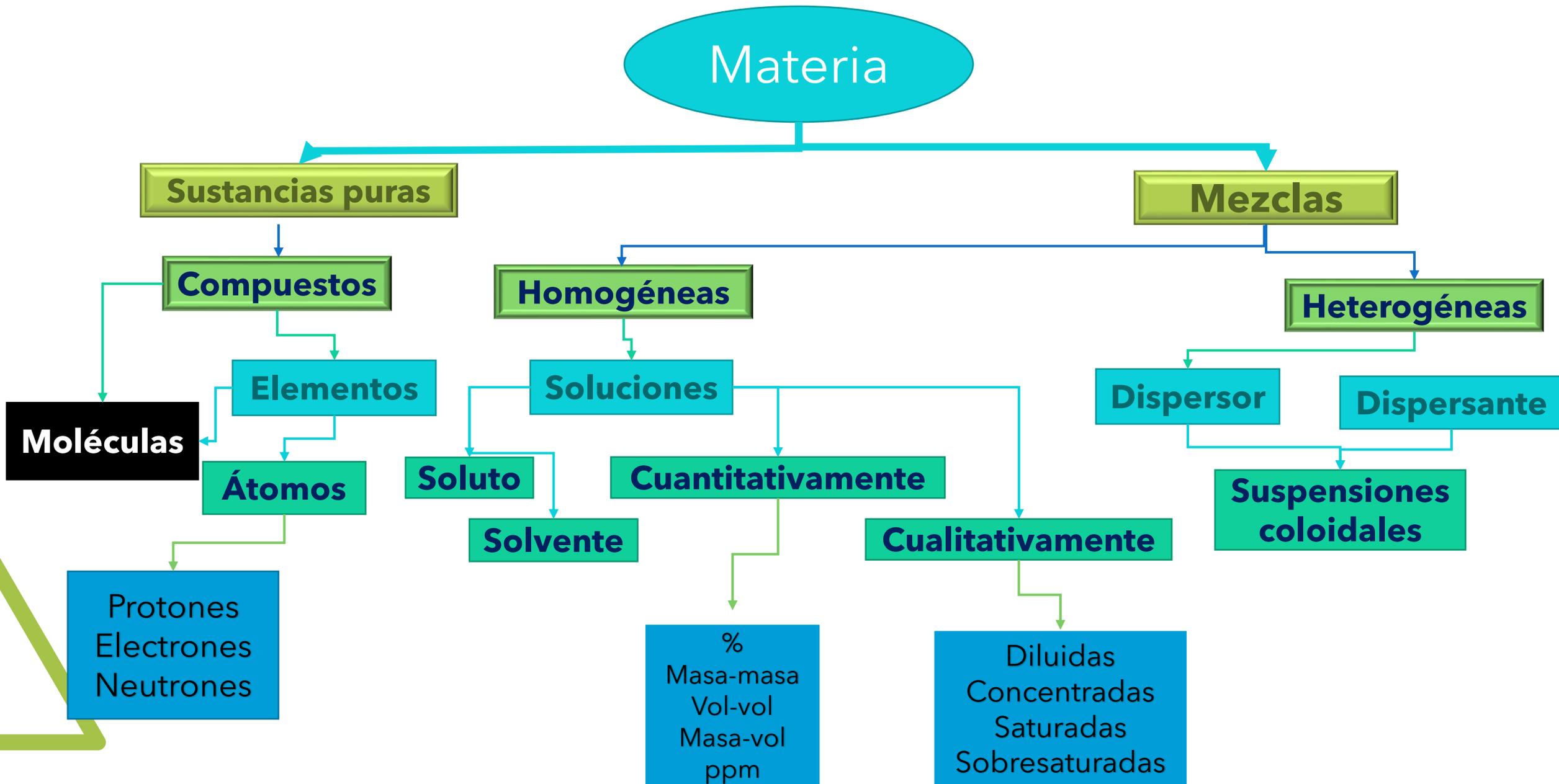
Plasma



JLJH

JLJH





Propiedades de la materia

Generales o extensivas

Dependen de la cantidad

No permite distinguir una sustancia de otra

Particulares

Presentan en una cierta cantidad de sustancias

Metales

Específicas o intensivas

No dependen de la cantidad

Ayuda a distinguir una sustancia de otra

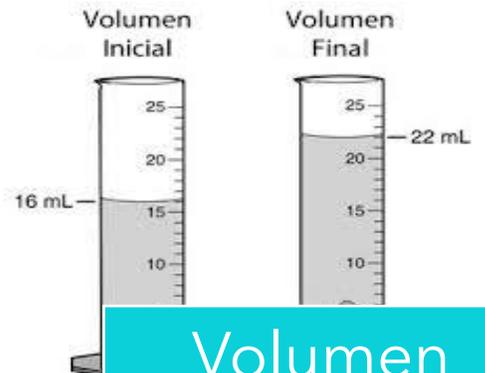
Propiedades Generales o Extensivas



Masa



Peso



Volumen



Inercia



Impenetrabilidad



Divisibilidad



Porosidad

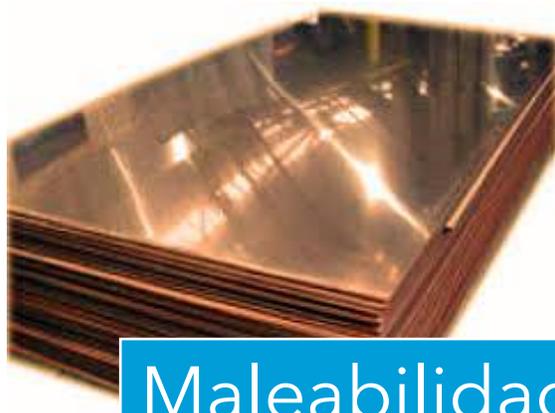


Elasticidad

Propiedades Particulares



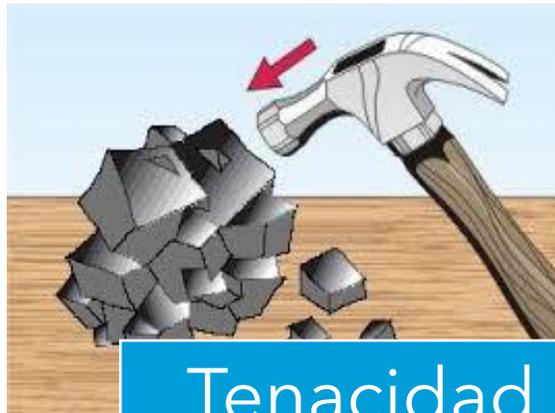
Ductibilidad



Maleabilidad



Dureza



Tenacidad

Propiedades Especificas o Intensivas



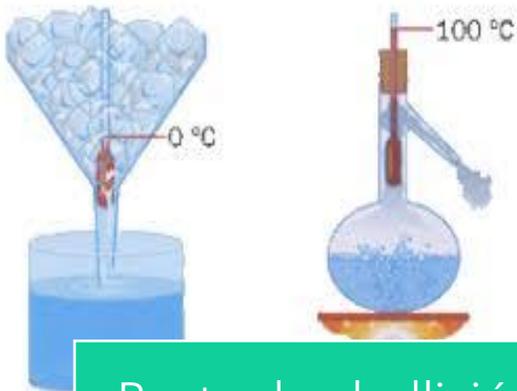
Densidad



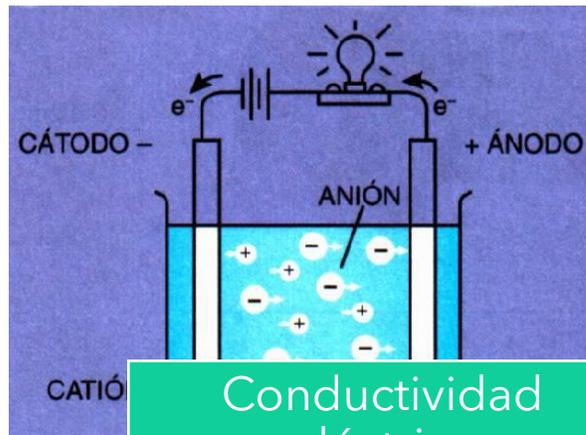
Solubilidad



Punto de fusión



Punto de ebullición



Conductividad eléctrica



Viscosidad



JLJH

MEZCLAS

Homogéneas



Son aquellas que se observa una sola fase

Heterogéneas



Se observa dos o más fases a simple vista

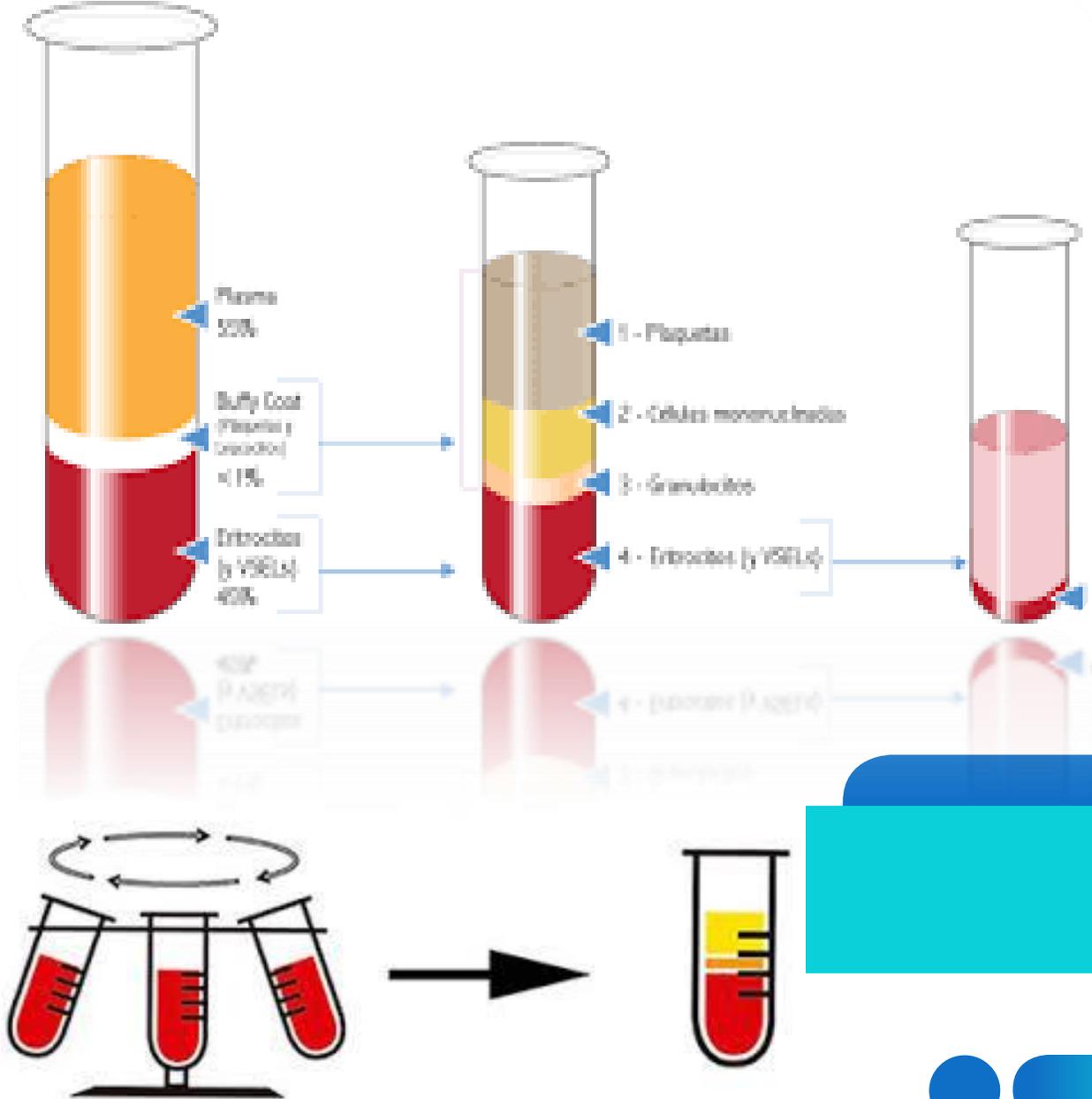


MÉTODOS DE SEPARACIÓN

Centrifugación



JLJH



Destilación

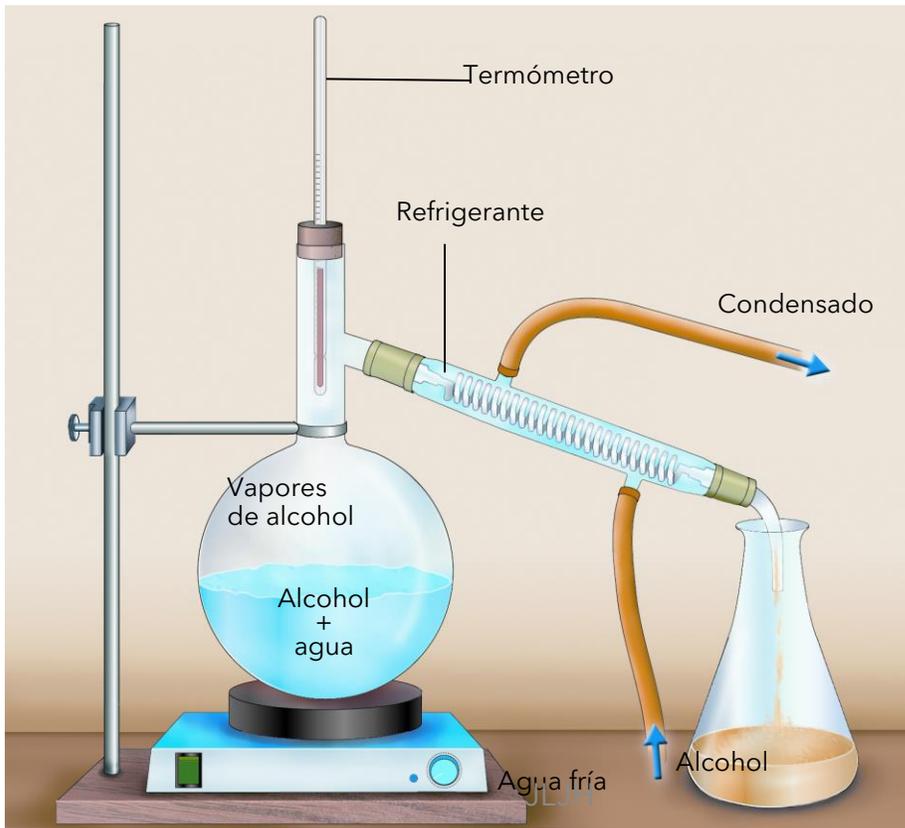
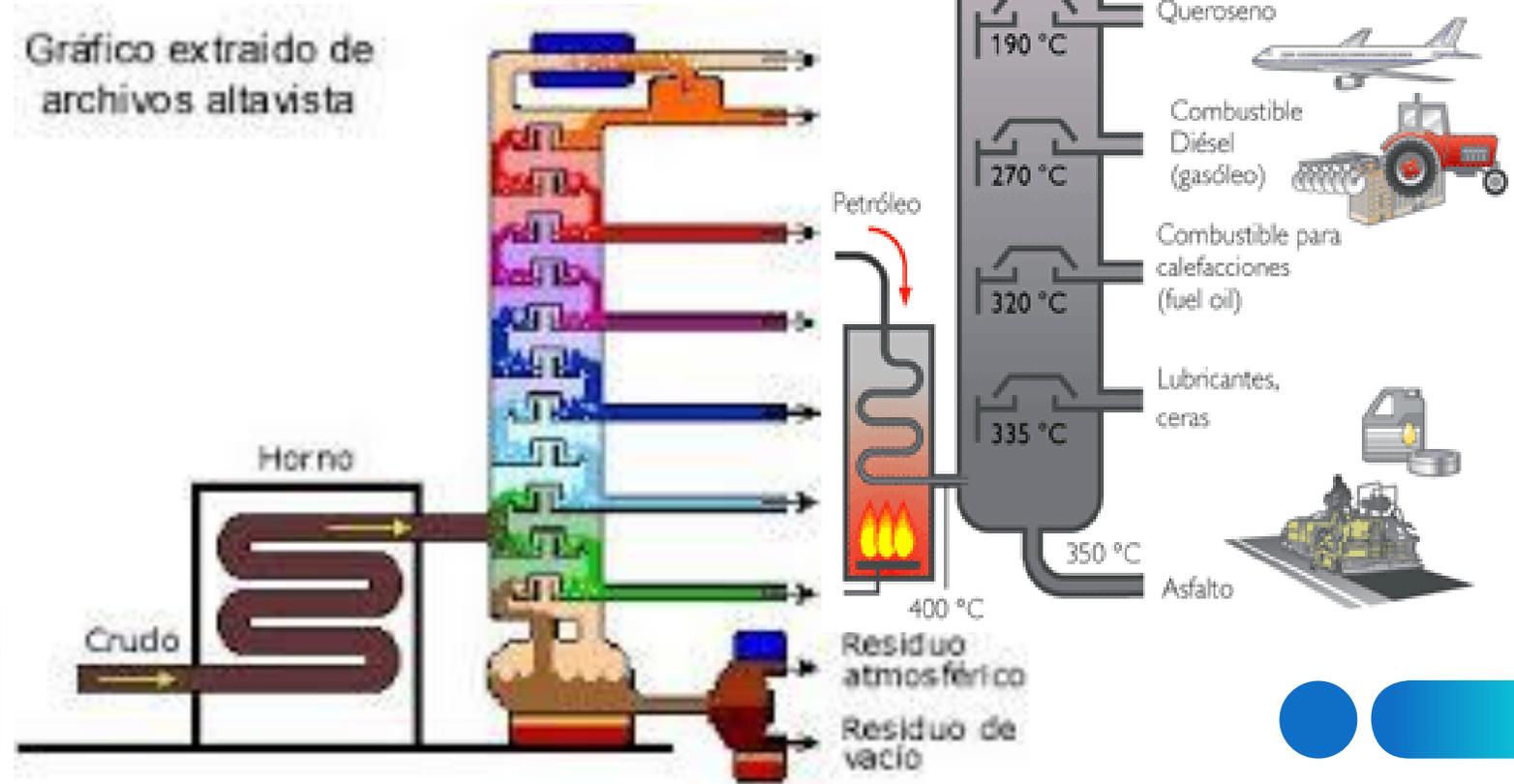
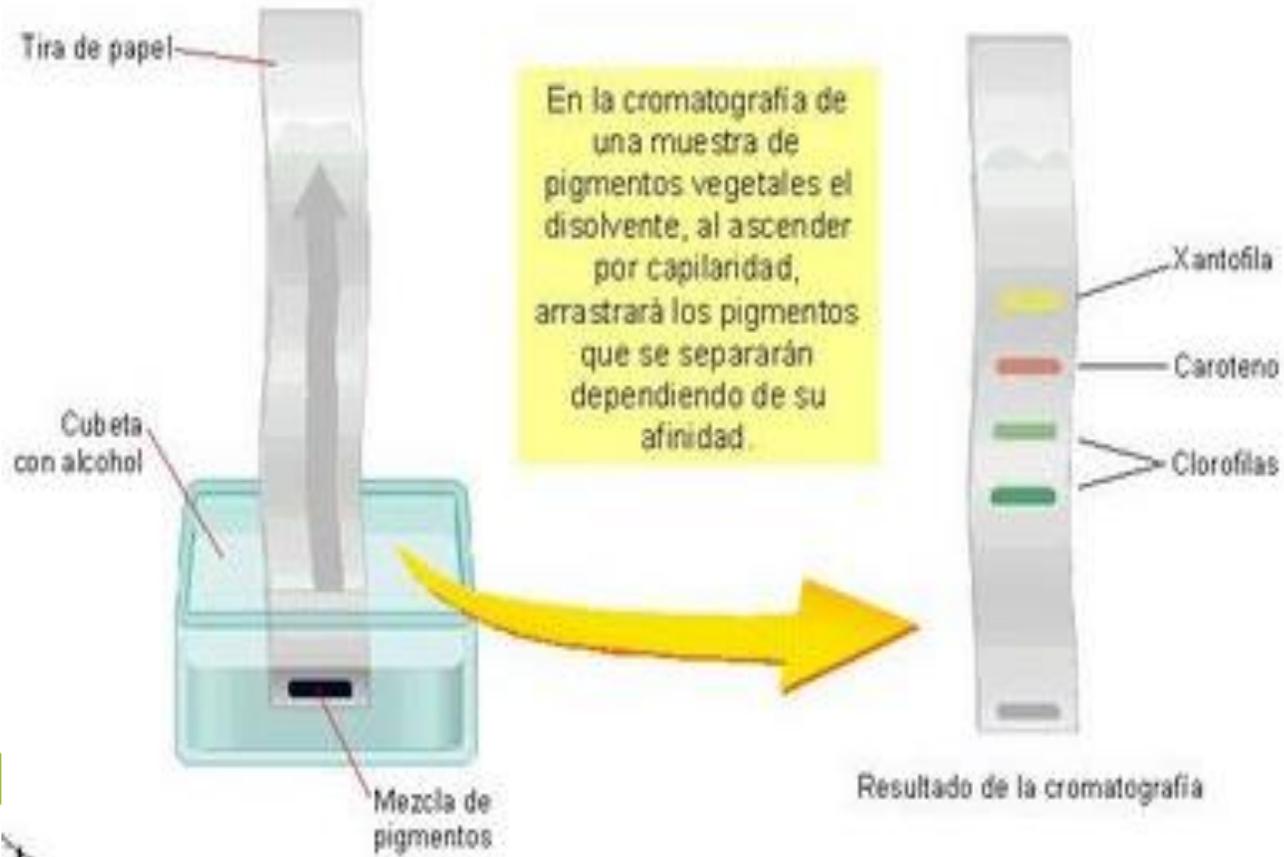
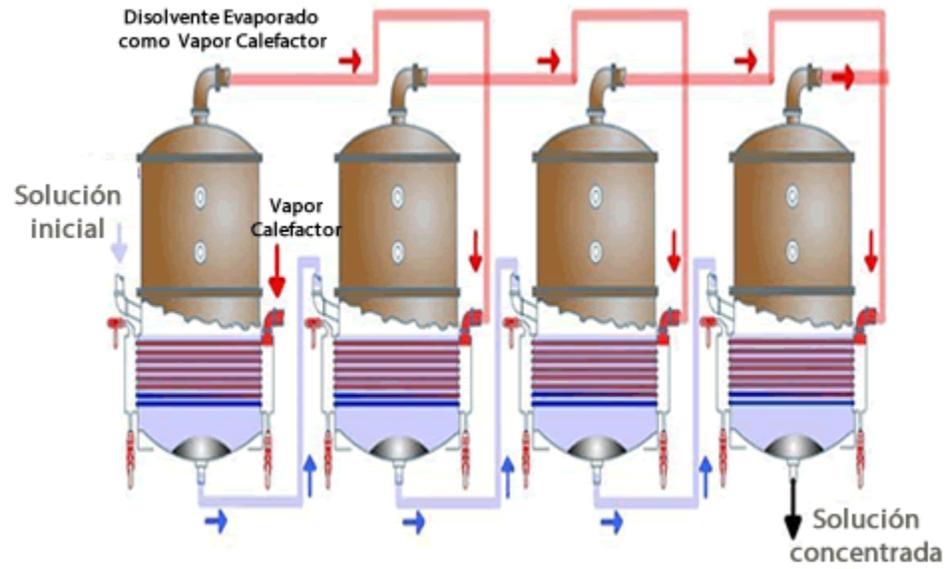


Gráfico extraído de archivos alta vista

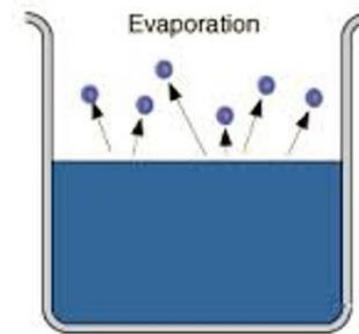


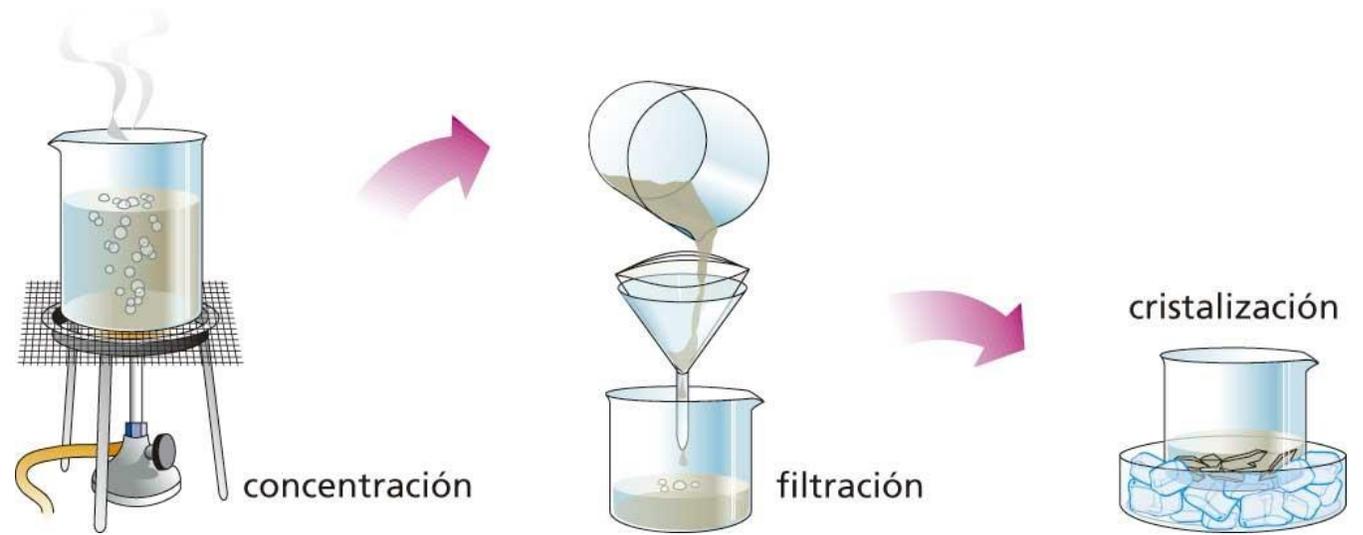
Cromatografía





Evaporación





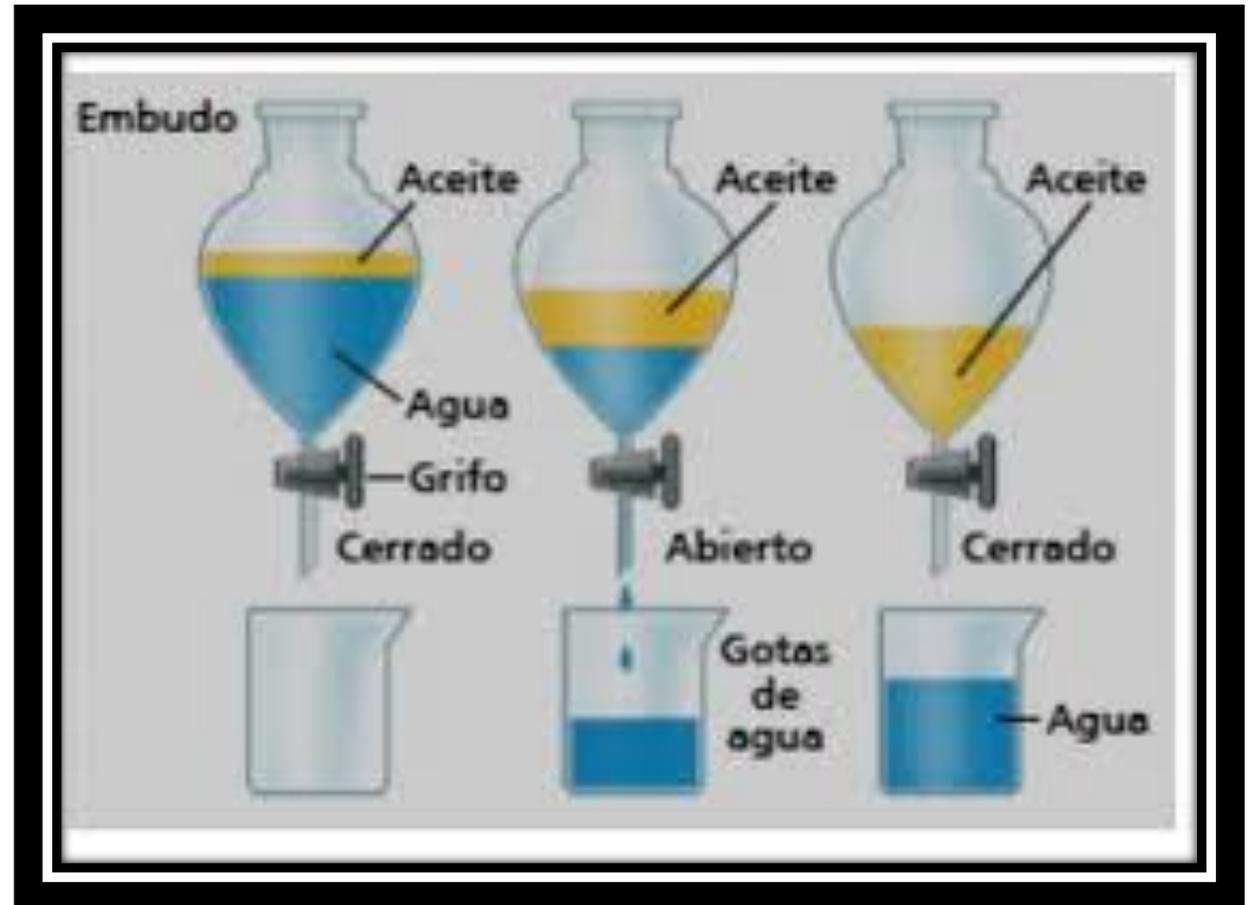
Cristalización





Sublimación

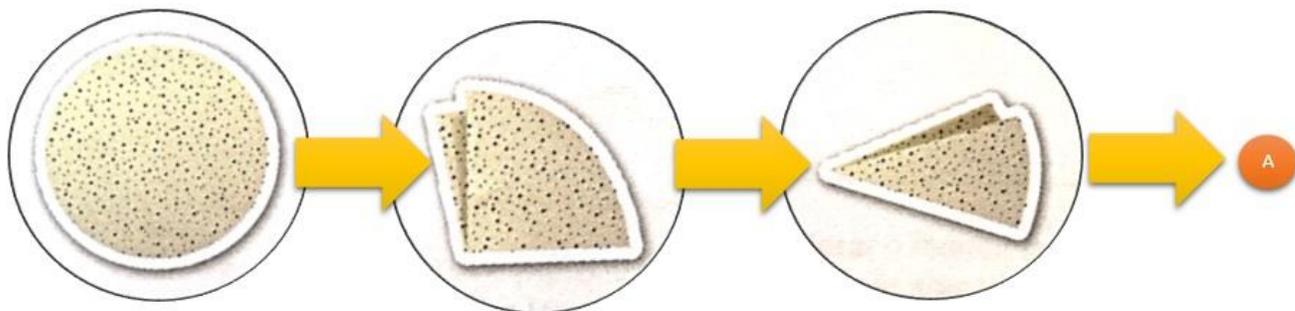
Decantación



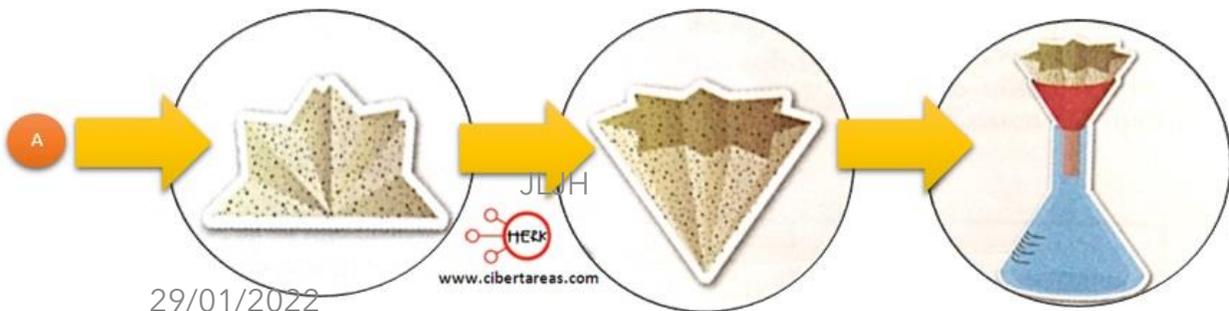


Imantación o magnetización

Filtración



Forma correcta de introducir un filtro en el embudo



Tamizado



Ley de la conservación de la energía



“La energía no puede crearse ni destruirse en una reacción química o proceso físico. Sólo puede convertirse de una forma en otra”



Tipos de energía



BIBLIOGRAFÍA

