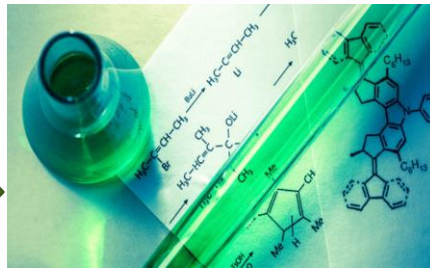


la estructura de los átomos, cómo se unen para formar moléculas y la transformación de la materia. Esta ciencia, entre muchas otras cosas, analiza y estudia las **reacciones químicas**, que son fenómenos químicos a través de los cuales una o más sustancias se convierten en una u otras.

**Química orgánica**  
Estudia la materia orgánica de los seres vivos



**Química inorgánica**  
estudia los que no están conformados por carbono.



**Química general**  
estudia las leyes reglas teorías y otros principios teóricos.



**Química aplicada**  
aplica conocimientos científicos para el desarrollo de muchos campos



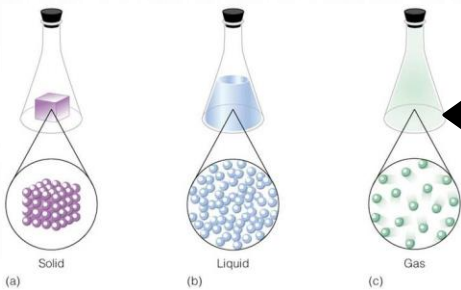
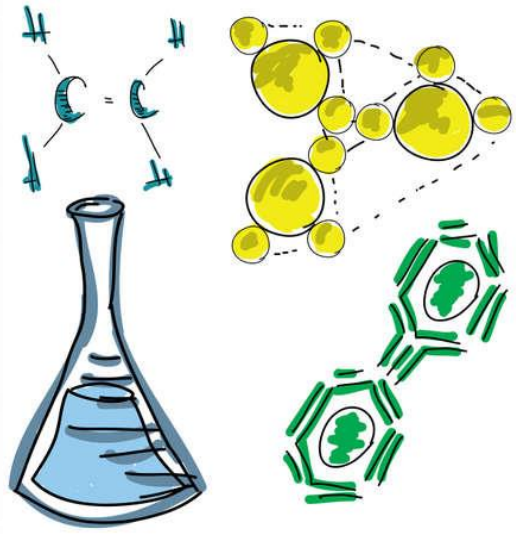
**Química industrial**  
busca una rentabilidad ambiental y económica y aceptable



**Bioquímica**  
estudia las composiciones las interacciones y las reacciones químicas de los organismos vivos.



Es todo aquello que ocupa un lugar en el universo posee una gran cantidad determinada de energía y está sujeta a interacciones con instrumentos de medición y cambios en el tiempo



**Propiedades físicas.** Dependenden de la sustancia y se manifiestan en su apariencia, su olor y sabor, su textura, su peso, su resistencia, etc.

**Propiedades químicas.** Dependenden de la configuración atómica de la sustancia y se ponen de manifiesto en su reacción con otras sustancias o compuestos, o ante diversas formas de energía como la electricidad o el magnetismo.



**Propiedades físico-químicas.** Se trata de una perspectiva que reconcilia las dos anteriores.

**\*\*PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS DE LA MATERIA\*\***





**Propiedades específicas.** Son las propiedades únicas de cada tipo de materia, como el punto de ebullición o la densidad.

**Propiedades generales.** Son las propiedades compartidas por toda la materia, como el peso o la masa.

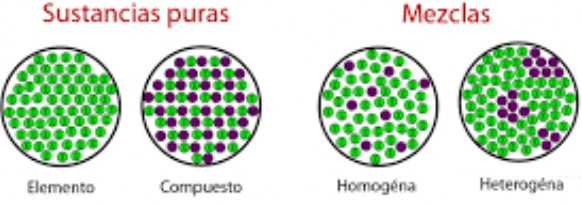


**Estructura subatómica**

La materia es todo lo que se puede tocar. Por ejemplo, una mesa, una silla, nosotros los humanos, todo es materia. T

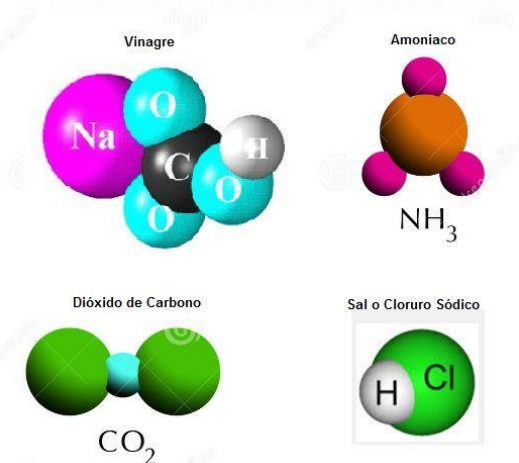


**Sustancias puras**  
Presentan una composición determinada y unas características definidas (densidad, punto de ebullición...). Hay dos tipos de sustancias puras.



## Mezclas

Son sustancias que contienen **agrupaciones de elementos y/o compuestos**. Según el aspecto que muestre la sustancia, también, podremos clasificar las sustancias.



Ejemplos de Compuestos Químicos

[www.areaciencias.com](http://www.areaciencias.com)

*Y cuando se unen dos o más átomos de elementos diferentes se forma un compuesto químico, a los compuestos químicos también les podemos llamar moléculas”, agrega.*

La química y la medicina

La química y los alimentos

La química y los agentes esterilizantes



HTTPS://WWW.EUROINNOVA.  
MX/BLOG/QUE-ES-Y-QUE-  
ESTUDIA-LA-

QUIMICA HTTPS://WWW.EUROI  
NNOVA.MX/BLOG/QUE-ES-Y-  
QUE-ESTUDIA-LA-QUIMICA

- <https://humanidades.com/materia/>

<https://humanidades.com/materia/>

<https://fisiquimicamente.com/recursos-fisica-quimica/apuntes/2eso-3eso/estructura-atomica/unidad-didactica-CERN.pdf>

<https://www.mundoestudiante.com/clasificacion-de-la-materia-sustancias-puras-y-mezclas/>

<https://www.galileo.edu/fabiq/historias-de-exito/que-es-la-quimica-y-los-compuestos-quimicos/#:~:text=%E2%80%9CCuando%20se%20unen%20dos%20o,podemos%20llamar%20mol%C3%A9culas%E2%80%9D%2C%20a%20grega.>

