3.- EL ESTADO GASEOSO.

La palabra gas deriva de la palabra griega caos.

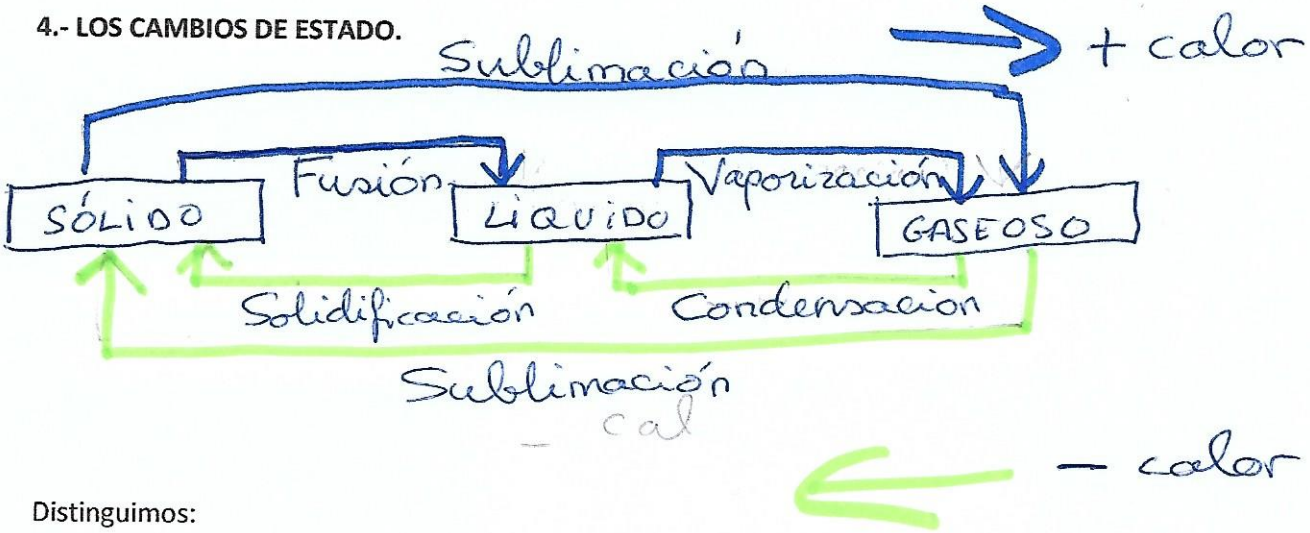
Los gases conservan su masa pero el volumen es variable. El volumen depende de la presión y la temperatura a la que se encuentren.

La presión: P=F/S

Cuanto mayor sea la fuerza ejercida y menor la superficie sobre la que se realiza mayor será la presión.

La presión atmosférica se mide en Pascales (Pa) o también en atmósferas. (atm).

4.- LOS CAMBIOS DE ESTADO.



Distinguimos:

Temperatura o punto de fusión de una sustancia: Es la temperatura a la que se produce el cambio de estado de sólido a líquido. Agua 0º C

Temperatura o punto de ebullición de una sustancia: Es la temperatura a la que se produce el cambio de estado de líquido a gas. Agua 100ºC

No es lo mismo evaporación (que ocurre en la superficie del líquido y a cualquier temperatura) que vaporización (que se produce sólo a la temperatura de ebullición)

Es necesario aumentar o disminuir la temperatura de los cuerpos para que cambien de estado. Pero durante el tiempo en que se está produciendo este cambio de estado la temperatura del cuerpo no varía porque toda la energía se utiliza para realizar dicho cambio

Recordamos los factores de conversión:

$680\,Kg/m^3 \xrightarrow{\text{lo transformamos en}} gr/cm^3$

$\frac{680\,Kg}{m^3} \cdot \frac{1000\,gr}{1\,Kg} \cdot \frac{1\,m^3}{1000000\,cm^3} = \frac{680000}{1000000} = 0'68\,g/cm^3$

Ahora tú:

$1'5\,g/cm^3 \rightarrow$ lo transformamos en Kg/m^3 (sol: 1500 Kg/m^3)

$12500\,Kg/m^3 \rightarrow$ lo trasformamos en g/cm^3. (sol $12'5\,g/cm^3$)