

CLASIFICACIÓN DE LOS GASES

- . Se dan a presiones bajas y temperaturas elevadas, condiciones que corresponden a grandes volúmenes molares.
- . Se desprecia el volumen de la molécula gaseosa.
- . No sufren atracciones ni repulsiones entre sus moléculas.
- . No se condensan.
- . Tienden a un volumen cero.



- . Se dan a presiones altas y temperaturas bajas, condiciones que corresponden a pequeños volúmenes molares.
- . Se considera el volumen de la molécula gaseosa.
- . Sufren atracciones y repulsiones entre sus moléculas.
- . Se condensan.
- . No alcanzan un volumen igual a cero, por que se licuefactan, es decir pasan de gas a líquido.