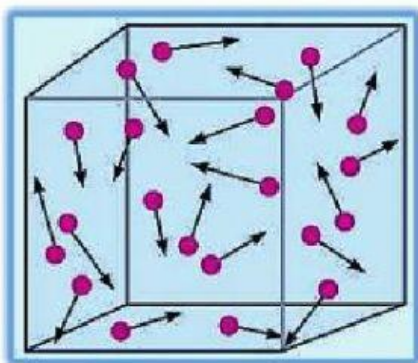




### 1. Relaciones las propiedades con el estado de sus moléculas

Acercamiento de sus partículas cuando se ejerce presión; las partículas se alejan cuando hay menos presión.	Se da debido a que las moléculas no tienen fuerzas de unión	Esta propiedad se da debido a la gran capacidad que tiene sus moléculas de moverse por ende de mezclarse con otros gases.	Sus moléculas tan alejadas permiten que se genere una fuerza de roce.
-----	-----	-----	-----

### 2. Selecciona las características que corresponden a los gases.



<ul style="list-style-type: none"><li>• Tienen forma y volumen definido</li></ul>	<ul style="list-style-type: none"><li>• Presentan altas densidades.</li></ul>
<ul style="list-style-type: none"><li>• Se considera el estado más comprensible de todos</li></ul>	<ul style="list-style-type: none"><li>• La presión de un gas depende del volumen del recipiente que lo contiene</li></ul>
<ul style="list-style-type: none"><li>• Ocupan todo el volumen disponible</li></ul>	<ul style="list-style-type: none"><li>• Los gases no pueden expandirse.</li></ul>

### 3. Une con líneas los postulados según sean verdaderos o falsos.

Cuando la temperatura es cero absoluto ( $0^{\circ}\text{K}$ ) las partículas se mueven.

Cuando la temperatura aumenta las partículas tienen mayor energía

Verdadero

Cuando la la temperatura disminuye las moléculas disminuyen su temperatura.

Las unidades de temperatura en los gases en el sistema internacional son milímetros de mercurio.

Falso

4. Ordena de mayor a menor las siguientes presiones siendo 4 el mayor y 1 el menor

1	2	3	4
---	---	---	---

2964 mmHg

4.8 atm

3800 mmHg

430631.3Pa