



1. ¿Qué es un fenómeno molecular?

- A. Los fenómenos moleculares se refieren a los cambios o procesos que ocurren a nivel molecular, es decir, a la escala de las moléculas y átomos.
- B. Los fenómenos naturales son los cambios producidos por el calentamiento global.

2. ¿Cuál es el proceso en el que un sólido se convierte en líquido cuando se le agrega calor?

- A. Fusión
- B. Vaporización
- C. Evaporación
- D. Condensación
- E. Solidificación.
- F. Sublimación

3. ¿Cómo se llama el proceso en el que un líquido se convierte en gas debido al aumento de temperatura?

- A. Fusión
- B. Vaporización
- C. Evaporación
- D. Condensación
- E. Solidificación.
- F. Sublimación

4. ¿Qué es la condensación y cuándo ocurre?

- A. Es igual que la vaporización. Las moléculas de gas se encuentran energía y se separan para formar un líquido.
- B. Es el proceso inverso de la vaporización. Las moléculas de gas pierden energía y se agrupan para formar un líquido

5. ¿Qué sucede cuando un líquido se enfría lo suficiente?

- A. Las moléculas aumentan su energía se separan en una estructura líquida, formando un líquido.
- B. Las moléculas disminuyen su energía y se agrupan en una estructura sólida, formando un sólido

6. ¿Cómo se llama el proceso en el que un sólido se convierte en gas sin pasar por el estado líquido?

- A. Fusión
- B. Vaporización
- C. Evaporación
- D. Condensación
- E. Solidificación.
- F. Sublimación

7. ¿Cuál es la transición directa de un sólido a un gas?

- A. Solidificación.
- B. Sublimación
- C. Vaporización

8. ¿Qué es la evaporación y cuándo ocurre?

- A. La evaporación es cuando las moléculas en la superficie de un líquido ganan suficiente energía para escapar y convertirse en gas, ocurre a temperatura ambiente.
- B. La evaporación es cuando las moléculas en la superficie de un sólido pierden suficiente energía para escapar y convertirse en gas. Ocurre a temperatura alta.

9. ¿En qué tipo de fenómeno molecular las moléculas de gas pierden energía y se agrupan para formar un líquido?

- A. Solidificación.
- B. Sublimación.
- C. Condensación.

10. ¿Por qué es importante entender los fenómenos moleculares en la ciencia?

- A. Porque nos explica sobre el calentamiento global y el fenómeno del niño.
- B. Porque son responsables de muchos procesos cotidianos, como la ebullición del agua, la congelación de alimentos y la evaporación de sustancias.
- C. Porque de esa manera entendemos el comportamiento de la comida en el sistema digestivo.

Fenómenos moleculares

U	V	S	Á	T	O	M	O	Q	M	N	F	Q	J	C	N
E	A	C	S	O	L	U	B	I	L	I	D	A	D	O	S
V	P	O	H	L	R	Z	B	V	H	S	P	Q	H	N	O
A	O	N	M	O	A	L	U	S	K	O	R	Y	E	D	L
P	R	C	X	S	M	P	E	Q	E	L	N	I	T	E	I
O	I	E	S	O	I	O	R	W	M	U	P	K	E	N	D
R	Z	N	U	L	D	L	G	X	Q	T	J	D	R	S	I
A	A	T	B	V	M	I	L	É	J	O	H	Y	O	A	F
C	C	R	L	E	O	M	S	F	N	O	Z	E	G	C	I
I	I	A	I	N	L	O	C	O	U	E	L	C	É	I	C
Ó	Ó	C	M	T	É	Q	X	H	L	S	O	H	N	Ó	A
N	N	I	A	E	C	W	P	H	P	U	I	S	E	N	C
C	O	Ó	C	N	U	L	B	F	G	Y	C	Ó	O	W	I
K	W	N	I	L	L	U	G	F	U	K	J	I	N	L	Ó
H	X	N	Ó	L	A	F	E	V	S	D	N	B	Ó	P	N
P	C	T	N	I	W	P	R	E	S	I	Ó	N	Q	N	X

Concentración

Disolución

Fusión

Homogéneo

Presión

Solubilidad

Solvente

Vaporización

Condensación

Evaporación

Heterogéneo

Molécula

Solidificación

Soluto

Sublimación

Átomo