



AULA NOVA
de alumnos para alumnos

FLASHCARDS

QUÍMICA – INTRODUCCIÓN

BLOQUE 1: SISTEMAS MATERIALES



1 ¿Qué es un sistema material?



Es una porción de materia que se selecciona para ser estudiada.

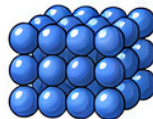
2 ¿Cuáles son los 3 estados de agregación?



Sólido Líquido Gaseoso

Sólido • Líquido • Gaseoso

3 ¿Cómo son los sólidos?



- Tienen forma y volumen propios.
- Sus partículas están muy juntas y tienen poca movilidad.

4 ¿Cómo son los líquidos?



- Tienen volumen propio.
- No tienen forma propia.
- Adoptan la forma del recipiente.

5 ¿Cómo son los gases?



- No tienen forma ni volumen propios.
- Ocupan todo el espacio disponible.
- Son fácilmente compresibles.

6 ¿Qué es la fusión?



Es el pasaje de sólido a líquido.

Sólido → Líquido

Ejemplo: hielo → agua.

7 ¿Qué es la solidificación?



Es el pasaje de líquido a sólido.

Líquido → Sólido

Ejemplo: agua → hielo.

8 ¿Qué es la vaporización?



Es el pasaje de líquido a gas.

Puede producirse mediante evaporación o ebullición.

9 ¿Evaporación o ebullición? ¿Cuál es la diferencia?

EVAPORACIÓN:
ocurre solamente en la superficie del líquido.



EBULLICIÓN:
ocurre en toda la masa del líquido al alcanzar la condición de ebullición.



10 ¿Qué es la condensación?



Es el pasaje de gas a líquido.

Ejemplo: vapor de agua → gotas de agua.

11 ¿Qué es la sublimación?



Es el pasaje de sólido a gas, sin pasar por el estado líquido.
Ejemplo: hielo seco.

12 ¿Los cambios de estado modifican la sustancia?



No. Son cambios físicos: cambia el estado de agregación, pero no la composición química.

13 ¿Qué son las propiedades intensivas?



Son propiedades que **NO** dependen de la cantidad de materia.
Ejemplo: densidad.

14 ¿Qué son las propiedades extensivas?



Son propiedades que **SÍ** dependen de la cantidad de materia.
Ejemplos: masa, volumen.

15 ¿Cuál es la fórmula de la densidad?

$$\rho = \frac{m}{V}$$

ρ = densidad
 m = masa
 V = volumen

16 ¿Cuál es la diferencia entre una propiedad intensiva y una extensiva?

INTENSIVA: no depende de la cantidad de materia.

EXTENSIVA: depende de la cantidad de materia.

17 ¿Qué es un sistema homogéneo?



Es un sistema uniforme, donde las propiedades intensivas se mantienen constantes.

Presenta una sola fase.

18 ¿Qué es un sistema heterogéneo?



Es un sistema donde las propiedades intensivas varían según la posición.

Puede presentar dos o más fases.

19 ¿Qué es una fase?



Es una porción de un sistema que presenta los mismos valores de sus propiedades intensivas.

20 ★ ¿Qué tengo que saber sí o sí de la Parte 1?



- Estados de agregación
- Cambios de estado
- Propiedades
- Sistemas materiales
- Fases

¡BASE FUNDAMENTAL PARA TODO!

