

Taller final de recuperación de fin de año para grados pensar 101 y 102

Área: Ciencias Naturales

Jornada mañana

Docente. Sandra Gonzalez Perea

Nombre del estudiante. _____

Esta actividad final se realizará teniendo en cuenta las diferentes temáticas vistas durante el año escolar.

Tema. La materia y cambios de estado

1. Relaciona el cambio de estado con su descripción:

- | | |
|-------------------|--|
| 1. Fusión | A. Cuando un sólido pasa directamente a gas. |
| 2. Vaporización | B. Cuando un líquido se convierte en sólido |
| 3. Solidificación | C. Cuando un líquido se convierte en gas. |
| 4. Condensación | D. Cuando un sólido se derrite. |
| 5. Sublimación | E. Cuando un gas se transforma en líquido. |

2. Identifica si es **mezcla homogénea** o **heterogénea**:

- a) Ensalada de frutas _____
- b) Agua con sal _____
- c) Granola _____
- d) Jugo natural con pulpa _____

3. Escribe el método de separación adecuado (**tamizado, filtración, decantación, evaporación, imantación**).

- a) Separar piedras pequeñas de arena.
- b) Separar agua de arroz.
- c) Separar agua y aceite.
- d) Separar sal del agua de mar.

4. Marca con una X el casillero que corresponde según los cambios de temperatura que necesite el cambio de estado.

Cambios de estado	Aumento de temperatura	Disminución de temperatura
De líquido a gaseoso		
De líquido a sólido		
De gaseoso a sólido		
De sólido a líquido		

5. completa la siguiente tabla respondiendo SI o NO, según corresponda

Estados de la materia	¿Tiene forma definida?	¿Ocupa un lugar en el espacio?	¿Está constituido por materia?
Sólido			
Líquido			
Gaseoso			

6. ¿Cómo está organizada la tabla periódica?

7. ¿cuántos grupos y períodos tiene la tabla periódica?

8. Completa el cuadro, determinando el símbolo, el número atómico (Z), la masa o peso atómico (A), los electrones (e), los protones (p) y neutrones (n) de cada uno de los elementos químicos:

NOMBRE	SÍMBOLO	Z	A	e ⁻	p ⁺	n
Rodio						
Titanio						
Cloro						
Estroncio						
Tántalo						
Argón						
Bismuto						
Berilio	Be	4	9	4	4	N=9-4=5

9. Escribe las características de los metales y las características de los NO metales.

10. ¿A qué se le conoce como Lantánidos y Actínidos? Escribe 3 ejemplos de cada uno.

11. Clasifica los siguientes elementos químicos, colocando su símbolo, su número atómico, el grupo, período y determina si es metal o no.

* Tántalo

* Magnesio

* Selenio

* Paladio

* Yodo

* Nitrógeno

* Cobalto

* Fósforo

* Cloro

*Rubidio

*Zinc