

## TRABAJO PRÁCTICO DE REPASO – OPTATIVO

### Elegir la opción correcta

1. ¿Cuál de los siguientes elementos es una medida de seguridad en un laboratorio?
  - a) Usar sandalias
  - b) Comer en el laboratorio
  - c) Usar bata y gafas de protección
  - d) Manipular sustancias sin guantes
2. ¿Qué indica un pictograma con una calavera?
  - a) Sustancia inflamable
  - b) Sustancia tóxica
  - c) Sustancia explosiva
  - d) Sustancia corrosiva
3. ¿Qué propiedad es intensiva?
  - a) Masa
  - b) Volumen
  - c) Temperatura de fusión
  - d) Longitud
4. ¿Cuál de los siguientes es un cambio físico?
  - a) Oxidación del hierro
  - b) Cocción de un huevo
  - c) Fusión del hielo
  - d) Fermentación
5. ¿Qué representa el estado gaseoso?
  - a) Forma y volumen definidos
  - b) Forma indefinida y volumen definido
  - c) Forma y volumen indefinidos
  - d) Forma definida y volumen indefinido
6. ¿Qué es una sustancia?
  - a) Una mezcla de varios cuerpos
  - b) Son las diferentes clases de materia
  - c) Todo lo que ocupa espacio
  - d) Un cuerpo en estado líquido
7. ¿Qué es la materia?
  - a) Todo lo que ocupa espacio y tiene masa
  - b) Un cuerpo vivo
  - c) Lo que podemos ver con microscopio
  - d) Una sustancia peligrosa
8. ¿Cuál es un ejemplo de propiedad extensiva?
  - a) Densidad
  - b) Masa
  - c) Punto de ebullición
  - d) Color
9. ¿Qué cambio de estado ocurre al pasar de sólido a líquido directamente?
  - a) Fusión
  - b) Sublimación

- c) Condensación
- d) Evaporación

10. ¿Qué es un cuerpo?
- a) Una sustancia pura
  - b) Un conjunto de propiedades físicas
  - c) Una porción limitada de materia
  - d) Un elemento químico

**Indicar si es Verdadero o Falso. Justifica tus respuestas.**

1. La materia solo puede encontrarse en estado sólido.
2. Los pictogramas ayudan a identificar riesgos de sustancias.
3. La masa es una propiedad intensiva.
4. El cambio de líquido a gas se llama solidificación.
5. Los estados de la materia son: sólido, líquido, gaseoso y plasmático.
6. Un cuerpo puede estar compuesto por varias sustancias.
7. La densidad es una propiedad extensiva.
8. El estado gaseoso es el de mayor energía cinética.
9. El uso de guantes no es obligatorio al manipular sustancias químicas.
10. El punto de ebullición es una propiedad intensiva.
11. Un fenómeno químico no altera la naturaleza de la sustancia.
12. Las sustancias en estado líquido no pueden fluir.

**Actividades para resolver**

1. Dibuja los pictogramas de seguridad siguientes: inflamable, corrosivo, tóxico y nocivo. Indica qué precauciones se deben tomar con cada uno.
2. Clasifica las siguientes propiedades como intensivas o extensivas: masa, volumen, densidad, temperatura de fusión, longitud.
3. Escribe tres ejemplos de fenómenos físico y otro tres de fenómeno químico. Explica por qué los clasificaste así.
4. Completa la tabla con los estados de la materia:

Estado de la materia	Fuerzas predominantes	Movimiento	Forma	Volumen	Ejemplo
Sólido					
Líquido					
Gaseoso					

5. Define los siguientes conceptos:
  - Materia
  - Cuerpo
  - Sustancia
6. Esquematiza los cambios de estado con flechas.
7. Una vela encendida. Describe al menos un fenómeno físico y uno químico que ocurra.
8. Enumera 5 normas básicas de higiene y seguridad en el laboratorio.
9. Menciona 5 materiales de laboratorio e indica su función.