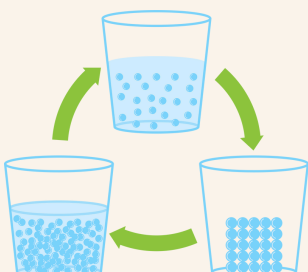
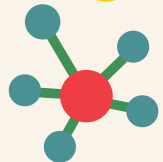
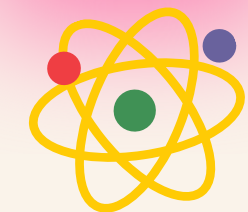


MATERIA

• Todo lo que ocupa espacio y tiene masa.



1

ESTRUCTURA DE LA MATERIA

- Átomos: Unidades básicas de la materia.
- Moléculas: Unión de dos o más átomos.
- Compuestos: Sustancias formadas por dos o más elementos químicos.

2

PROPIEDADES DE LA MATERIA

- Propiedades Físicas:
 - Masa, volumen, densidad.
- Estado físico: sólido, líquido, gas, plasma.
- Propiedades Químicas:
 - Capacidad de reaccionar con otras sustancias, como combustión, oxidación.
- Cambios químicos: transformación en nuevas sustancias.

3

ESTADOS DE LA MATERIA

- Sólido: Volumen y forma definidos.
- Líquido: Volumen definido, forma no definida.
- Gas: No tiene ni forma ni volumen definidos.

4

IMPORTANCIA EN LA VIDA COTIDIANA

- Alimentos y nutrición: La materia permite la transformación de nutrientes.
- Industria: Producción de materiales, combustibles y productos químicos.
- Salud: Medicamentos y tratamientos químicos para enfermedades.

5

RELEVANCIA EN EL ESTUDIO DE LA QUIMICA

- Comprensión de las reacciones químicas: Cómo interactúan los diferentes tipos de materia.
- Desarrollo de nuevos materiales: Investigación para mejorar la tecnología y los procesos industriales.
- Soluciones a problemas globales: Uso de la química en áreas como la sostenibilidad y el medio ambiente.

RECUPERADO EL 11-10-2024 DE

1. Chang, R. (2021). Química. McGraw-Hill.
2. Brown, T., LeMay, H., Bursten, B., & Murphy, C. (2019). Química: la ciencia central. Pearson.
3. Atkins, P., & Jones, L. (2016). Principios de Química: Los caminos del descubrimiento. Reverté.