



Agua Destilada

Presentación 1000 ml

1. Definición

El agua destilada es agua purificada mediante destilación, eliminando sales minerales, impurezas y microorganismos. Es un líquido transparente, incoloro e inodoro, ampliamente usado en laboratorios, educación, industria y medicina.

2. Composición química

- Fórmula química: H_2O
- Contenido de iones y sales: prácticamente 0 ppm (partes por millón)
- No contiene bacterias, materia orgánica ni contaminantes disueltos.

Nota: El agua destilada pura es ligeramente corrosiva por su capacidad de disolver CO_2 del aire, formando ácido carbónico débil.

3. Propiedades físicas

Propiedad	Valor aproximado
Estado	Líquido a temperatura ambiente
Color	Incoloro
Olor	Inodoro
Sabor	Insípido
Densidad	0,998 g/cm ³ a 20 °C
Punto de fusión	0 °C
Punto de ebullición	100 °C a 1 atm
Conductividad eléctrica	Muy baja, $\approx 0,5\text{--}2 \mu S/cm$
Tensión superficial	72,8 mN/m a 20 °C

4. Propiedades químicas

- Neutral: pH cercano a 7 (puede bajar a 5,5–6 al absorber CO_2).
- No reacciona con la mayoría de los compuestos, pero disuelve fácilmente sales y metales.
- Excelente solvente polar para experimentos químicos.
- No conductor de electricidad (muy baja conductividad) hasta que se disuelven sales.

5. Usos educativos y de laboratorio

1. Química
 - Preparación de soluciones químicas sin contaminación.
 - Lavado de cristalería y reactivos.
2. Física
 - Experimentos de densidad, punto de ebullición y congelación.
3. Biología
 - Cultivo celular, experimentos microbiológicos y limpieza de equipos.
4. Otros usos educativos
 - Llenado de baterías y planchas de vapor en demostraciones de física/tecnología.

6. Manejo seguro

- No es tóxica, pero no se debe ingerir regularmente, ya que elimina minerales del cuerpo si se consume como único líquido.
- Guardar en envases limpios y cerrados para evitar contaminación.
- Evitar el contacto con metales sensibles al agua pura (como aluminio y cobre) por posible corrosión.