

# PROPIEDADES DEL AGUA

Fórmula: H<sub>2</sub>O

El agua se reconoció como un compuesto hasta 1783; antes era considerado un elemento químico.



## PROPIEDADES FÍSICAS

El agua puede absorber mucho calor antes de empezar a calentarse. Por eso, es valiosa como enfriador para industrias y para el carburador del automóvil. Esto también hace que ayude a regular los cambios de temperatura del aire.



### Estado físico:

sólida, líquida y gaseosa



### Color:

incolora



### Sabor:

insípida



### Olor:

inodoro



### Densidad:

1 gramo por centímetro cúbico (cc) a 39.2°F, 0.95865 gramo por cc a 100°C



### Punto de congelación:

0°C



### Punto de ebullición:

100°C



### Presión crítica:

217.5 atm.

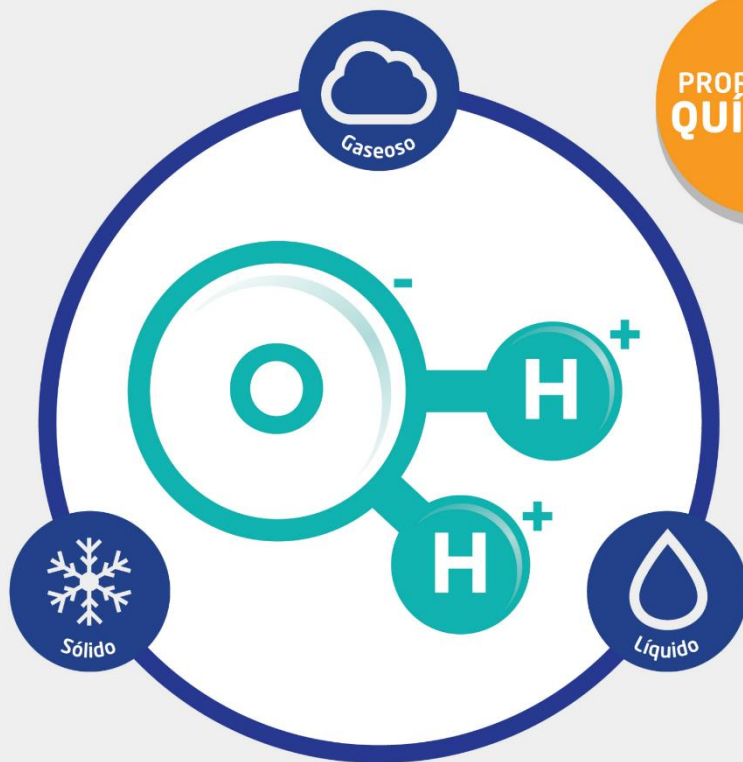


### Temperatura crítica:

374°C



**Peso:** 62.416 libras por pie cúbico a 0°C



## PROPIEDADES QUÍMICAS

El agua tiene un alto grado de tensión superficial (es pegajosa y elástica), lo que hace que las gotas se unan y se muevan a través de raíces de las plantas y los vasos sanguíneos, llevando consigo químicos, minerales y nutrientes.

Es conocido como el "solvente universal" porque disuelve más sustancias que cualquier otro líquido. Reacciona con los óxidos ácidos, con los óxidos básicos, los no metales, los no metales y se une a las sales, formando nitratos.

El agua pura es neutral (PH de 7), lo que significa que no es ácida ni básica.

### Escala de PH



Fuentes: <http://water.usgs.gov/gotita/waterproperties.html>  
<http://www.agua.org.mx/el-agua/que-es/propiedades-quimicas>  
<http://www.monografias.com/trabajos14/propiedades-agua/propiedades-agua.shtml>