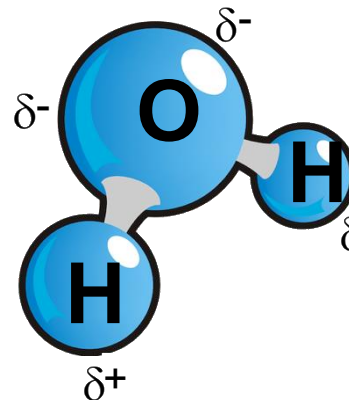
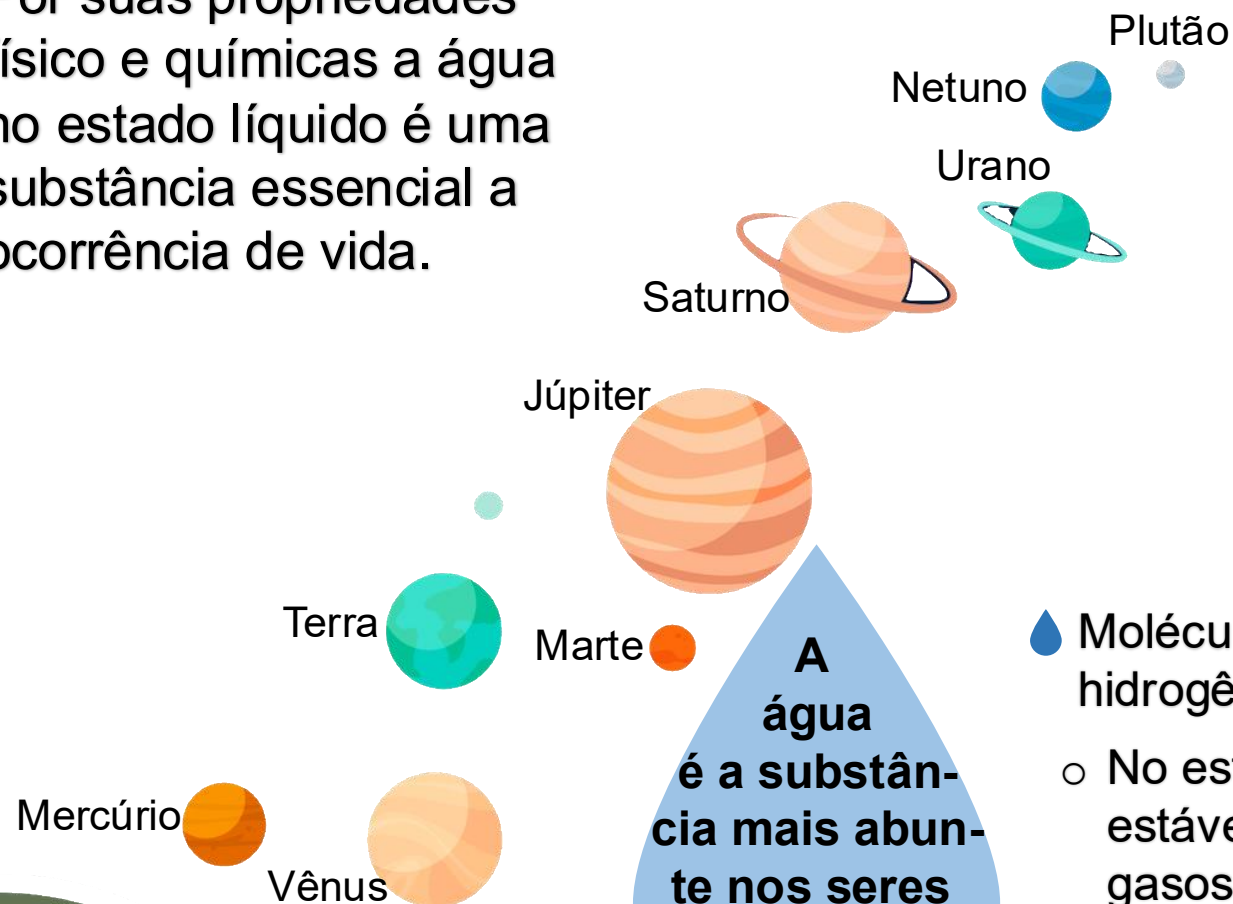


“NA BUSCA DE VIDA, SIGA A ÁGUA” (NASA)

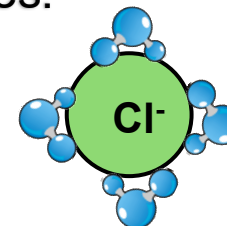
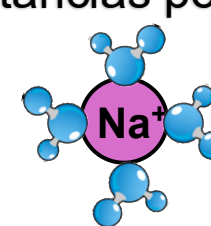
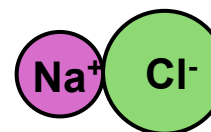
Por suas propriedades físico e químicas a água no estado líquido é uma substância essencial a ocorrência de vida.



Propriedades químico-físicas da água e a vida

• Fórmula molecular H₂O.

• Molécula polar (bipolar): ótimo solvente e veículo de transporte de outras substâncias polares.



• Molécula capaz de fazer ligações de hidrogênio com outras moléculas.

○ No estado sólido as ligações de H são estáveis, no líquido instáveis e no gasoso as ligações de H não se estabelecem.

• Possui alto calor específico: altera lentamente de temperatura.

• Possui densidade anômala no estado sólido: o gelo torna-se menos denso que a água líquida e flutua.

