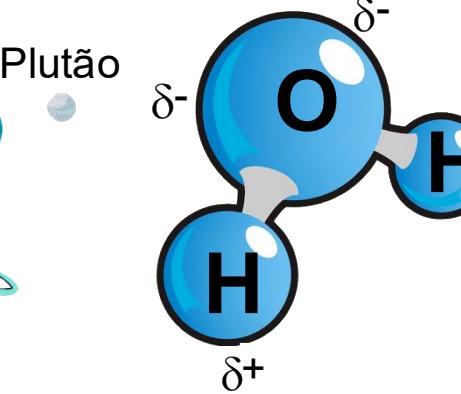
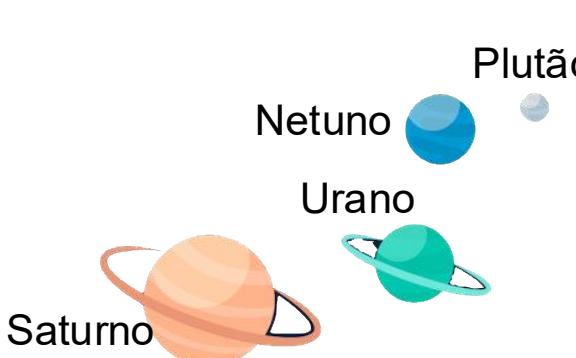
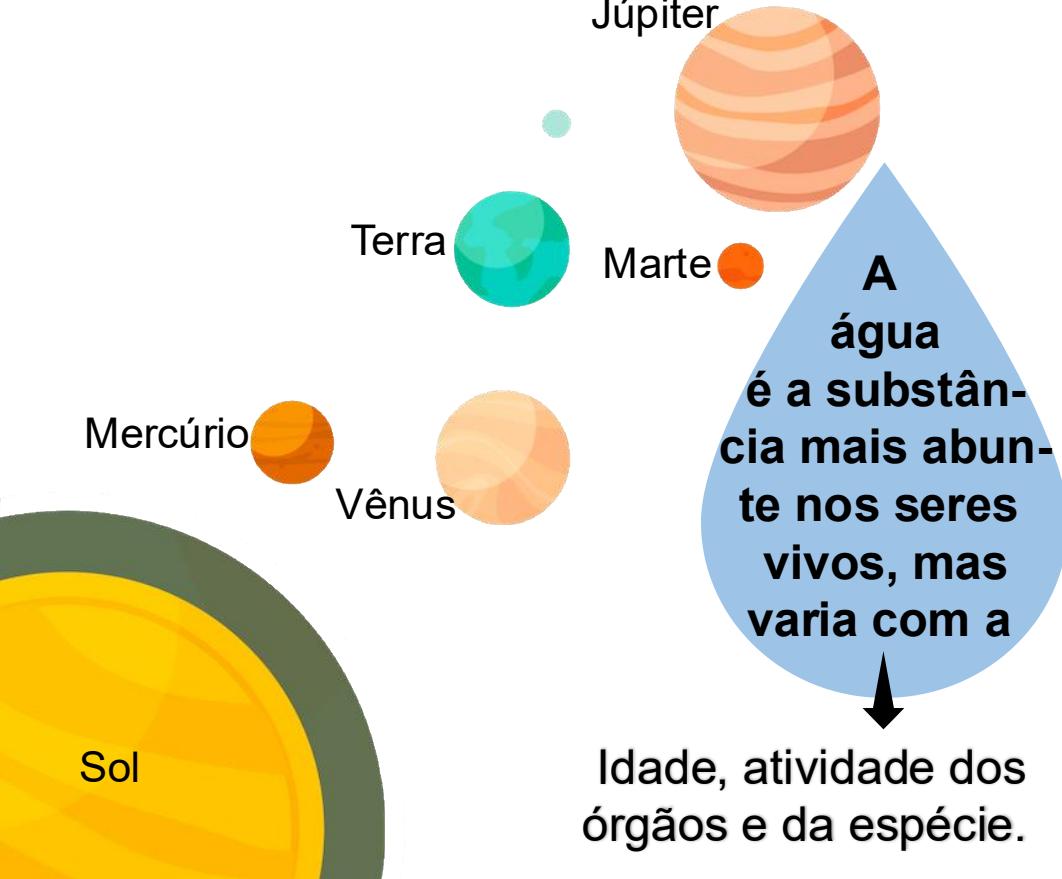


“NA BUSCA DE VIDA, SIGA A ÁGUA”(NASA)

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 H_2O .
- 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 densa que a água líquida e flutua.

