

# ÁGUA SALGADA/ ÁGUA DOCE

A água dos oceanos é salgada porque contém sais dissolvidos, com concentrações de cerca de 35 g de sais (iões) para cada litro de água. A maioria destes sais tem origem na meteorização das rochas terrestres, sendo posteriormente transportados pelos rios para os oceanos, onde se acumulam.

As águas dos oceanos encontram-se em permanente circulação, formando correntes, muito importantes para a redistribuição do calor proveniente do Sol, o que influencia decisivamente o clima global. Também influenciam o ecossistema marinho de outras formas, pois o movimento das águas distribui dióxido de carbono, oxigénio, nutrientes e organismos como larvas de peixes por todas as partes do planeta.

A circulação oceânica tem dois componentes principais: a corrente oceânica superficial, mais rápida, que é movida pelo vento e tende a ajudar nas trocas de calor e de humidade entre o oceano e a atmosfera. Em termos gerais, estas correntes transportam calor da região equatorial para os polos. O segundo componente da corrente oceânica é a corrente profunda, mais lenta, provocada por diferenças de temperatura e de salinidade da água, fatores que influenciam a sua densidade. A corrente profunda também é conhecida por corrente termohalina.

A densidade da água varia em função da região do oceano e da profundidade. Nas regiões onde a água é mais fria e mais salgada, afunda-se por ser mais densa. Nas regiões onde a água é mais quente e menos salgada, sobe à superfície por ser menos densa (figura 1).

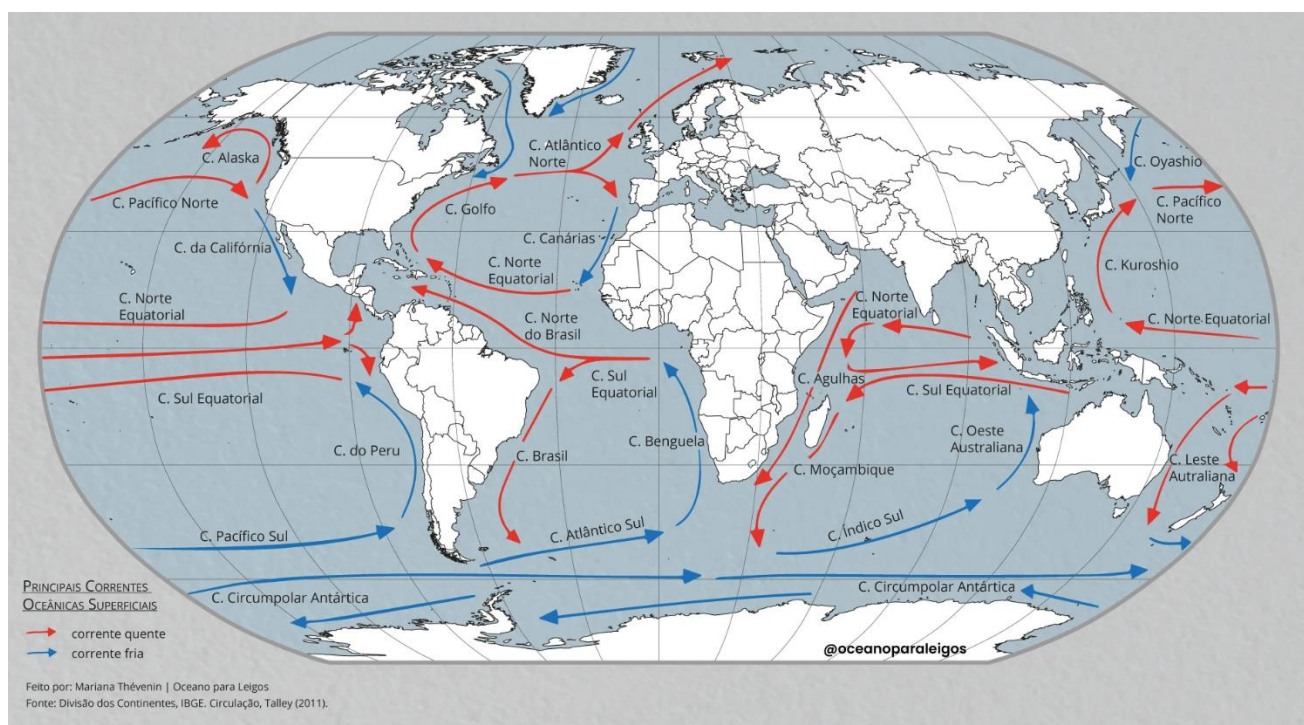


Figura 1: Correntes superficiais do oceano. Fonte: Oceano para leigos [Aqui](#)

Ao longo do ciclo hidrológico, a água doce flui das áreas continentais para os oceanos. Os principais meios de transporte de água doce para os oceanos são os glaciares e os rios. No entanto, em alguns locais onde a geologia é adequada, a água doce infiltra-se no solo e ocorrem fluxos de água doce subterrânea que escorrem das rochas do litoral diretamente para o mar, formando nascentes conhecidas por “olhos de água”.



**Figura 2:** Olheiros de Água Doce, Praia de Olhos Água – Albufeira. Fonte: Guia da Cidade [Aqui](#)

Os cursos de água transportam mais do que água doce para o mar. Com efeito, estes agentes de transporte também arrastam sedimentos, importantes para as praias e cordões dunares e, infelizmente, poluentes líquidos e sólidos que prejudicam imenso a vida marinha, e até a vida humana quando grandes quantidades de algas se acumulam nas praias ou microalgas tóxicas nos bivalves que ingerimos.

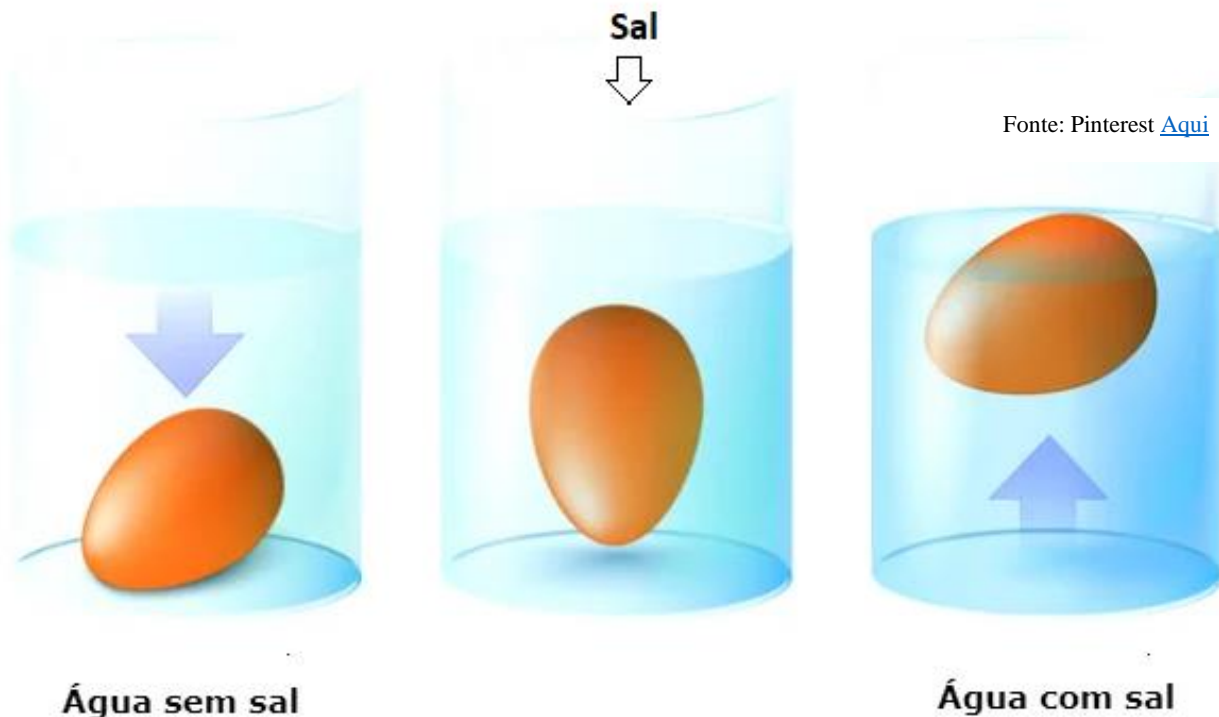
### Fontes

Fernandes et al., 2015. Descargas de água subterrânea na plataforma algarvia: o caso do Sistema Aquífero Albufeira-Ribeira de Quarteira. *Comunicações Geológicas* (2015) 102, Especial I, 111-117  
ISSN: 0873-948X; e-ISSN: 1647-581X.

**Após consultares a informação fornecida responde às questões.**

Um grupo de alunos realizou a seguinte atividade:

- Colocaram um ovo fresco num recipiente com água doce. Observaram os resultados.
- Em seguida, adicionaram sal à água. Observaram os resultados.



Responde à questão escolhendo a opção correta:

1. O ovo afundou-se na água doce porque
  - A) a água e o ovo têm uma densidade idêntica.
  - B) a densidade da água é superior à do ovo.
  - C) o ovo tem uma densidade superior à da água.
  - D) o ovo tem uma densidade inferior à da água.
  
2. Após a adição de sal, o ovo ficou a flutuar porque
  - A) a densidade da água ficou idêntica à do ovo.
  - B) a densidade da água diminuiu.
  - C) a densidade do ovo aumentou.
  - D) a densidade da água ficou superior à do ovo.
  
3. A salinidade
  - A) não tem qualquer influência na densidade da água.
  - B) varia na presença de ovos.
  - C) influencia a densidade da água, fazendo-a diminuir.
  - D) influencia a densidade da água, fazendo-a aumentar.