



BIBLIOTEQUINHA

PROJEC



POR QUE É MAIS FÁCIL BOIAR NA PRAIA DO QUE NA PISCINA?

NOME: _____

DATA: / /

🔍 O QUE EU APRENDI?

🔍 GLOSSÁRIO:

BOIAR/FLUTUAR:

Processo em que algo ou alguém (ovo/Ana) se sustenta na superfície de um líquido (água).

POSIÇÃO:

Localização de um objeto (ovo), definida em relação a outro objeto fixo (pote transparente).

🔍 NOVOS CONCEITOS:

Você sabe o que é densidade? **Densidade** é a quantidade de algo que preenche um espaço. E esse algo, como o sal, a água e os ovos, sempre é formado por pequenas **moléculas**. Quanto mais juntas essas moléculas estão, maior é a densidade, e quanto mais separadas menor é a densidade desse material ou desta mistura. Por exemplo, vamos fingir que grãos de feijão e de arroz são moléculas diferentes. Se preenchermos um copo com grãos de feijão e outro copo idêntico com grãos de arroz, qual deles terá mais grãos? O arroz! Isso porque cada grão de arroz é muito menor que o grão de feijão, e, por isso, ele ocupa o mesmo espaço, mas em maior quantidade: neste exemplo, o arroz é mais denso que o feijão.

Agora vamos pensar no que fizemos na atividade: quando colocamos sal na água criamos uma **mistura** entre duas coisas diferentes. No momento em que mexemos bastante até o sal desaparecer, essa mistura entre o sal e a água se transforma em uma **mistura homogênea**: isso quer dizer que eles se misturam tão bem, mas tão bem, que não é mais possível ver o sal dentro da água. Isso acontece porque o sal é **solúvel** em água, ou seja, ele se mistura completamente com ela, e é por isso que achamos que ele desaparece, mas na verdade ele continua lá, com suas moléculas tão juntinhas das moléculas de água que elas acabam se unindo e formando uma molécula nova. Quando juntamos materiais diferentes, que não se misturam entre si, o material mais denso afunda. Vamos dar um exemplo: areia e água. As moléculas que formam a areia estão mais unidas que as moléculas que formam a água, por isso a areia afunda.

Pensando de novo no nosso experimento: o ovo possui moléculas mais juntas que as moléculas de água. Portanto, quando colocamos o ovo na água pura, o ovo afunda. Mas, quando misturamos o sal na água e colocamos o ovo, ele flutua, porque o sal com a água formou uma mistura em que as moléculas deles ficaram mais juntas do que as moléculas do ovo. Nessa nova situação a mistura da água com o sal é mais densa do que o ovo!

🔍 PARA SABER MAIS:

Escolhem vídeos interessantes que podem complementar o que foi aprendido neste Folhetim!



Acesse através do QR Code ao lado ou entre pelo Link:

[Para Saber Mais!](#)