

看起来干净的海水为什么不能喝？

海水不能喝，为什么盐水能？

有人说初中的物理老师说过，盐是从海水蒸发获取的，那么为什么从盐加入淡水能喝，这不是还原吗？

我稍微总结补充一下。海水因为浓度太高，会导致人体失水。而且海水的成份并不单是氯化钠溶液，还会有很多其他的元素。而且微生物寄生虫什么白，想想就可怕。地球海水的元素构成（表中数是质量百分比，而非浓度百分比）

氧，百分比85.7硫，百分比0.0885，

氢，百分比10.8钙，百分比0.04

氯，百分比1.9钾，百分比0.0380

钠，百分比1.05溴，百分比0.0065

镁，百分比0.1350碳，百分比0.0026

普通海水的浓度大约在0.035左右，（死海之类的地方会更高些，有的地方会低些）；而人生病挂盐水的那个生理盐水浓度一般在0.009左右，与人体血浆的渗透压相等。我理解题目中的盐水，是指单纯的氯化钠溶液；而人们口感可以接受的盐水，是浓度很低的氯化钠溶液。

海水，一是口感不好，喝一口又咸又苦，舌头喉咙都会觉得很难受；二是浓度太高，超过了人体接受能力，可能会造成人体细胞失水；三是成份太复杂，卫生状况不好把握。对照上表，看碳，想象自己啃蜂窝煤样子）（☉☉☉.....就会觉得，海水怎么能喝嘛。。。 （这个我是开玩笑的，海水的碳含量跟蜂窝煤的碳含量没法比）