

Способы выражения концентрации растворов. Растворы в природе и жизни человека.

Подготовила п.д.о. Маркина Наталия
Николаевна

Что такое раствор?

Раствор – это однородная, гомогенная система, состоящая из двух или более компонентов.

Что является компонентами раствора?

Растворитель и растворенное вещество.



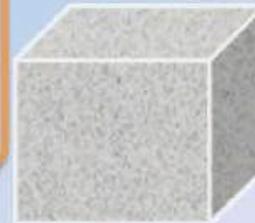
Растворы в природе и жизни человека.

Солёность

35 ‰

Средняя
солёность
вод Мирового
океана

Количество
минеральных
солей,
растворённых
в 1 л морской
воды



35 г

СОЛЬ

Соленость Океана в цифрах...

Средняя соленость - 35‰

Мертвое море – 300‰

Красное море – 42‰

Средиземное море – 39‰

Баренцево море - 35‰

Черное море – 18‰

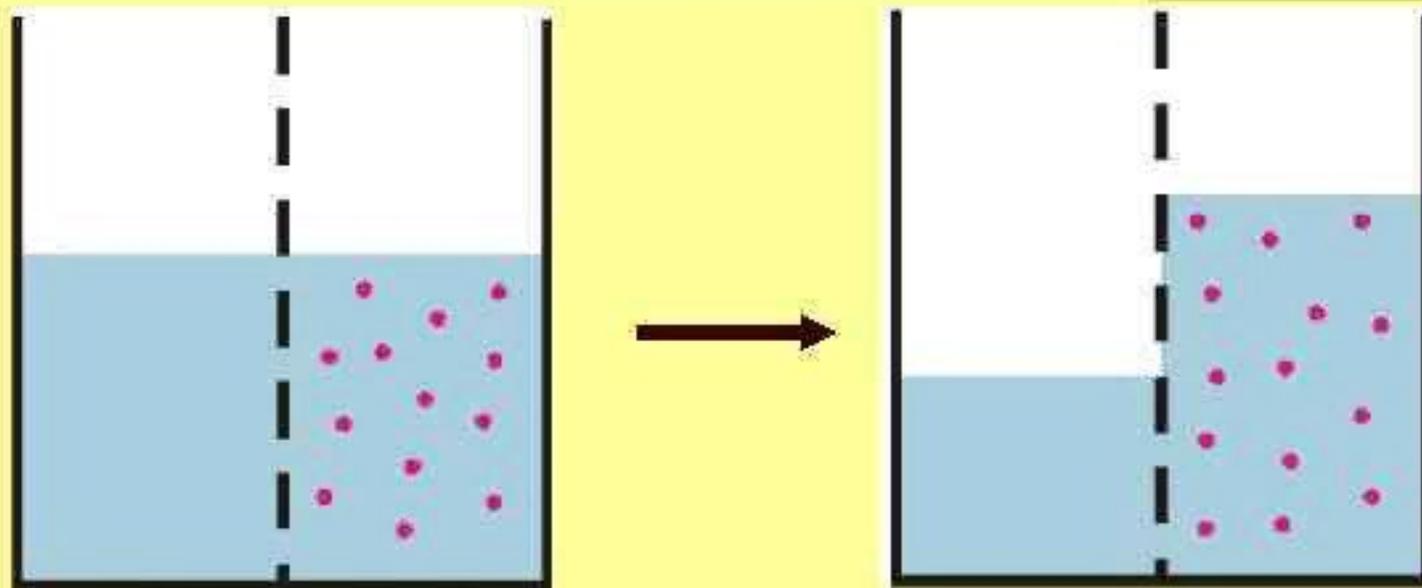
Карское море – 10‰



Утонуть на Мертвом море НЕВОЗМОЖНО.



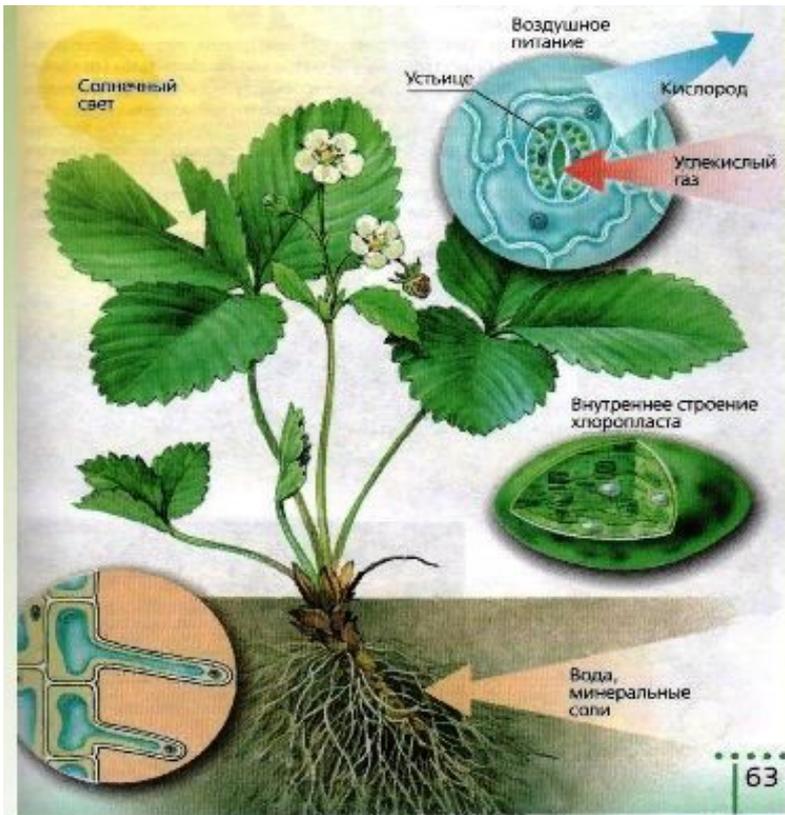
Осмоз и осмотическое давление



Мембрана проницаема для растворителя,
не проницаема для молекул растворенного вещества

Движение молекул растворителя через полупроницаемую мембрану из области с меньшей концентрации растворенного вещества в область с большей концентрацией растворенного вещества – **ОСМОС**.

Осмос в растении



При недостатке воды
растение вянет.

Главный способ
поступления воды в
живые клетки –
осмотическое
давление.

Осмос – способность
воды поступать из
окружающей среды в
клеточные растворы.

Растения-галофиты



Осмос

Молекулы воды способны проходить через мембрану из менее концентрированного раствора в более концентрированный

