

# 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.



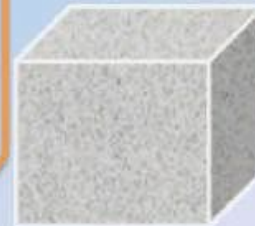
# Растворы в природе и жизни человека.

# 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‰*

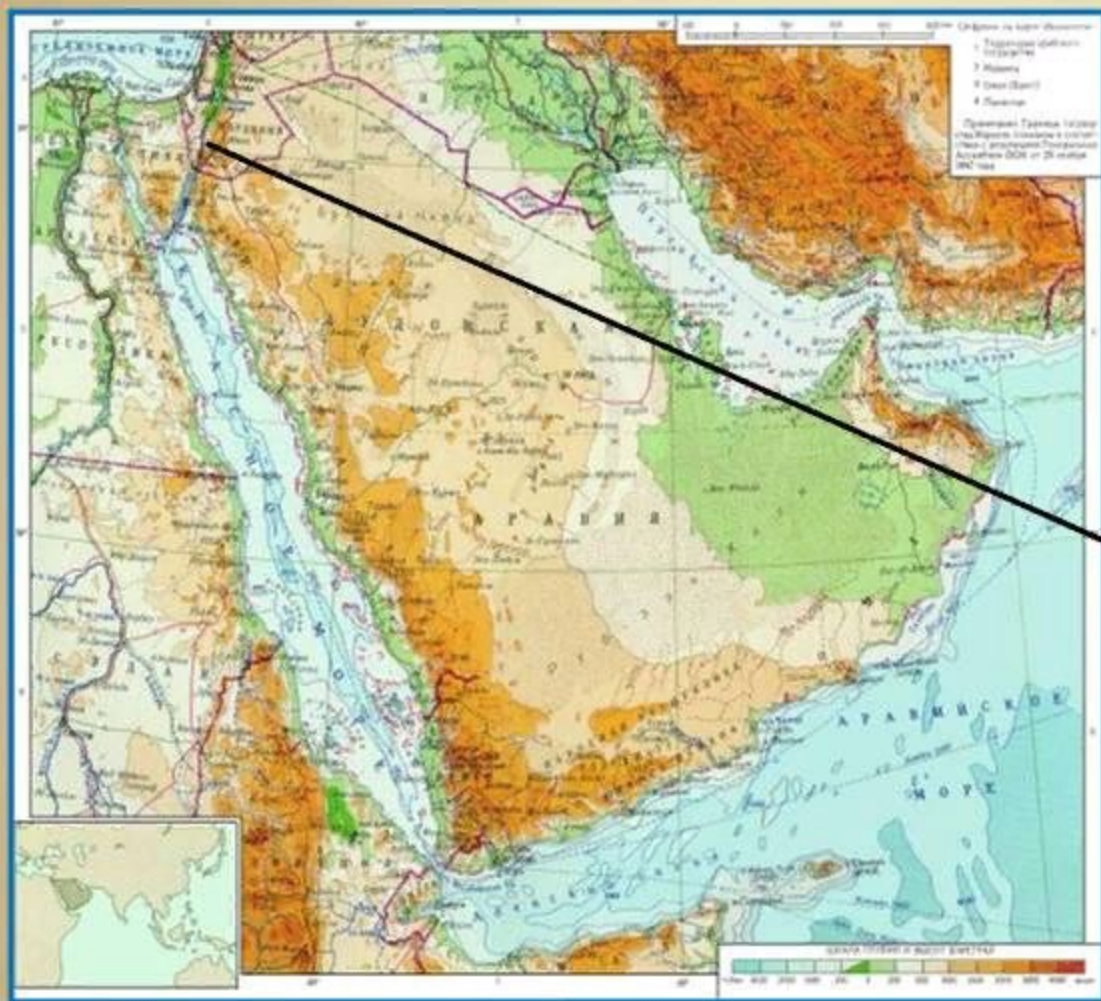
*Баренцево море - 35‰*

*Черное море – 18‰*

*Карское море – 10‰*



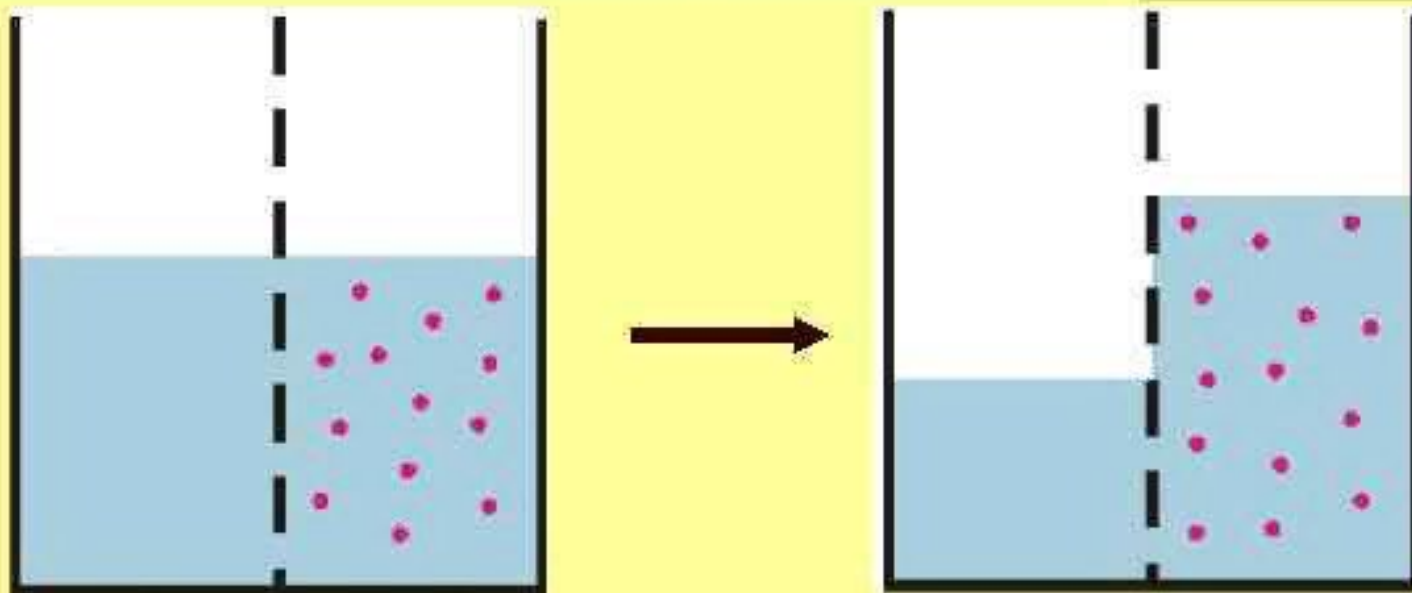
# Мертвое море



# 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

