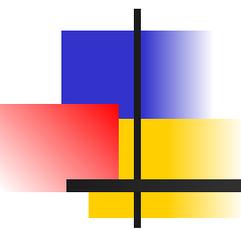


**Тема:**

# **«Водородный показатель - рН»**



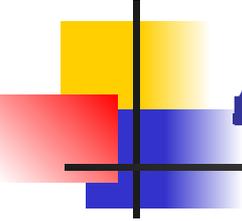
---

Подготовила

учитель химии

МОУ «Лицей «Эрудит»

Войнова Т.А.

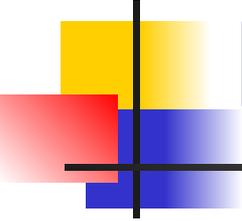


Девиз урока:

---

*«Знание некоторых принципов  
легко возмещает незнание  
некоторых фактов»*

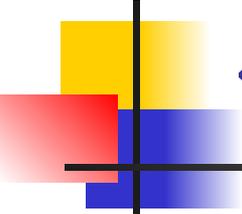
*Клод Андриан Гельвеции*



## Цель:

---

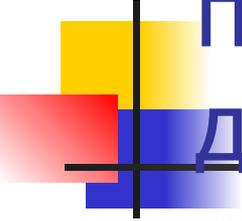
в процессе учебной работы над заданием вы должны: познакомиться с ионным произведением воды, водородным показателем; уметь производить расчеты с использованием выражения водородного показателя и молярной концентрации раствора



# Проверка тестов по теме: «Электролиты»

---

1. В
2. Г 8.5
3. Г 9.5
4. Б 10.5
5. Б
6. Б,В
7. А



Определите уровень ваших знаний по теме «Электролитическая диссоциация» по следующей схеме:

---

9 правильных ответов -  
«5»,  
до 7 и 7 - «4»,  
до 5 и 5 - «3»,  
менее 5 - «2».



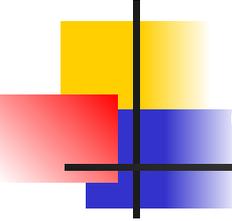
# Определения:

---

самодиссоциация

водородный показатель рН

молярная концентрация



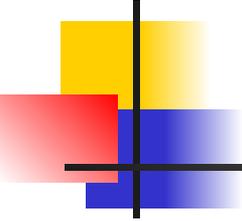
# Формулы:

---

константа равновесия самодиссоциации воды  
ионное произведение воды  
выражение водородного показателя рН

## Практическое значение кислотности или ОСНОВНОСТИ ВОДЫ:

Почему концентрация воды в водных растворах исключена из выражения константы самодиссоциации воды?



---

Оцените свою работу,  
сверив с листком контроля

# Дифференцированное домашнее задание:

Сумма баллов за урок	Задание
13-12	Упр.5,7 стр.38
11-12	Повторить записи в тетради + упр.5,7 стр.38
9,8 и меньше	Повторить 24.4, записи в тетради + упр.5,7 стр.38