

Индикаторная бумага

Работа ученика
8 класса «К»
Мухина Никиты

Что такое индикаторная бумага?

КИСЛОТНО-ОСНОВНЫЕ ИНДИКАТОРЫ – ЭТО ОРГАНИЧЕСКИЕ СОЕДИНЕНИЯ, СПОСОБНЫЕ ИЗМЕНЯТЬ ЦВЕТ В РАСТВОРЕ ПРИ ИЗМЕНЕНИИ КИСЛОТНОСТИ. ИНДИКАТОРЫ ШИРОКО ИСПОЛЬЗУЮТ В ТИТРОВАНИИ В АНАЛИТИЧЕСКОЙ ХИМИИ И БИОХИМИИ.

Характер среды	pH показатель	Пример
кислая ↑ увеличение кислотности	pH = 0	Кислотные батарейки
	pH = 1	Серная кислота
	pH = 2	Лимонный сок, Уксус
	pH = 3	Апельсиновый сок, Сода
	pH = 4	Кислотный дождь (4.2-4.4) Кислотные озера (4.5)
нейтральная ↓ увеличение щелочности	pH = 5	Бананы (5.0-5.3), Моча (5.5) Чистый дождь (5.6)
	pH = 6	Здоровые озера (6.5) Молоко (6.5-6.8)
	pH = 7	Чистая вода Слюна (7.4), Кровь (7.43), Лимфа (7.5)
	pH = 8	Морская вода, Яйца
	pH = 9	Пищевая сода (гидрокарбонат натрия)
	pH = 10	Взвесь магнезии (гидроксид магния)
	pH = 11	Аммиак (нашатырный спирт)
	pH = 12	Мыльная вода
	pH = 13	Отбеливатель (белизна)
	pH = 14	Жиры для стирки (статья в трубу)
щелочная		

Водородный показатель.

- Водородный показатель, рН (лат. pondus Hydrogenii — «вес водорода»; по-русски произносится «пэ-аш») — мера активности.



Создание индикаторной бумаги.

Для создания отвара нам понадобится краснокочанная капуста и вода:

1. Мелко шинкуем капусту и добавляем ее в кастрюлю
2. Заливаем ее водой и кипятим на огне
3. Сливаем отвар.

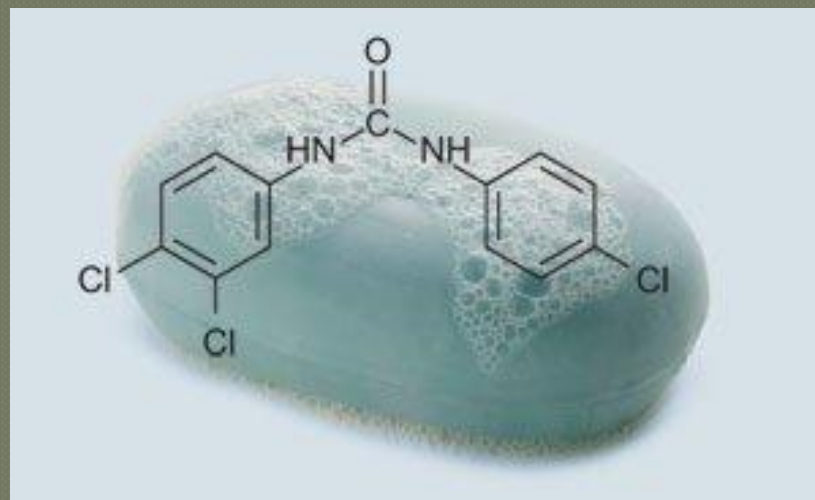
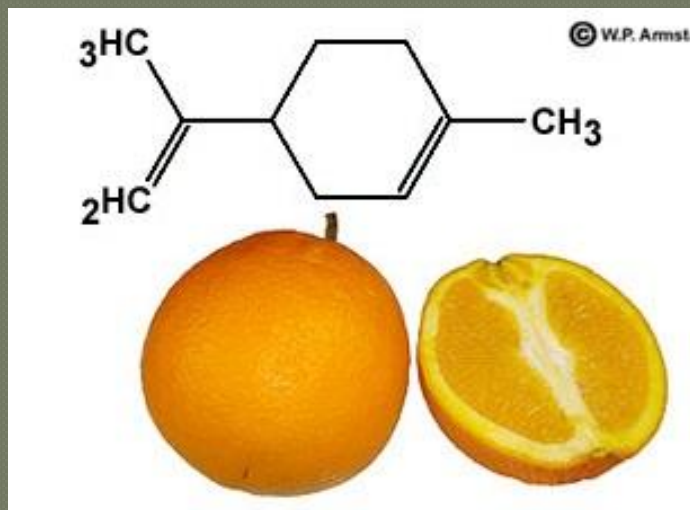


Взаимодействие с

веществами.

МАНДАРИН
ПРЕДСТАВЛЯЕТ СОБОЙ
КИСЛОТУ И ПРИ
ВЗАИМОДЕЙСТВИИ С
ИНДИКАТОРОМ
ИНДИКАТОР СТАНОВИТСЯ
ЖЕЛТЫМ

МЫЛО САМО ЯВЛЯЕТСЯ
ЩЕЛОЧЬЮ И ПРИ
ВЗАИМОДЕЙСТВИИ С
ИНДИКАТОРОМ
ИНДИКАТОР СТАНОВИТСЯ
ЗЕЛЕНЫМ



Спасибо за внимание!