

Областное государственное бюджетное общеобразовательное учреждение
«Вейделевская средняя общеобразовательная школа»
Белгородской области

**Всероссийский конкурс исследовательских и
проектных работ
школьников «Высший пилотаж»**

Направление «Химия»
Исследовательская работа на тему

**«Природные индикаторы:
миф или реальность?»**

Выполнила: Колесниченко Софья обучающаяся 10б
класса

Цель работы :

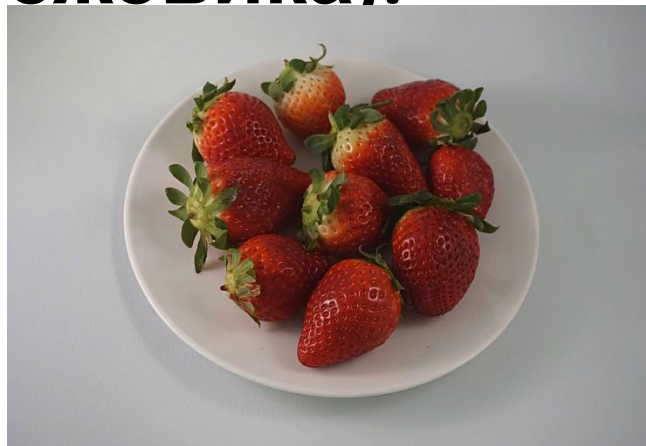
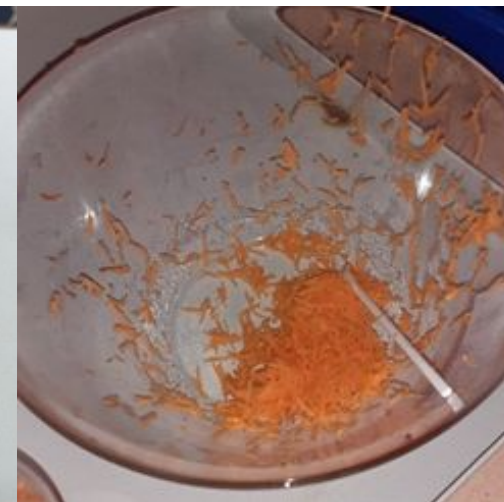
Исследовать и сравнить свойства синтетических и природных индикаторов для определения реакции среды

Задачи:

- 1. Изучить и проанализировать литературу и другие источники информации по теме «Индикаторы».**
- 2. Провести исследование свойств синтетических и природных индикаторов.**
- 3. Получить природные индикаторы из различных растений**
- 4. Провести исследование свойств природных и синтетических индикаторов на бытовые растворы и почвы.**
- 5. Проанализировать и обработать результаты эксперимента.**
- 6. Сделать выводы по проделанной работе.**

Объект исследования

синтетические индикаторы,
природное растительное
сырье - огородные (листья
капусты, морковь, красная
свекла), ягодные (клубника
и ежевика).



История создания индикаторов

Этьенн Луи
Жоффруа
1725 г.-1810 г.



Роберт
Бойль
1627 г.- 1691
г.



Гилберт Ньютон
Льюис
1875 г. -1946
г.



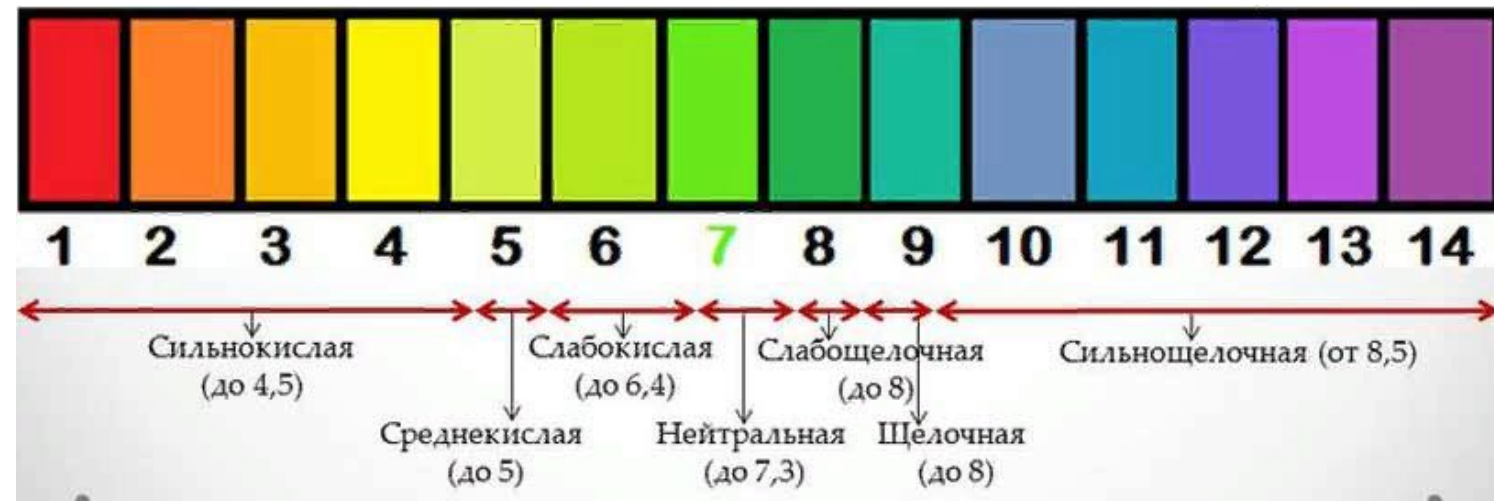
Биохимическая роль индикаторов и применение в медицине



Применение природных индикаторов в народном хозяйстве



Индикаторы кислотности почв

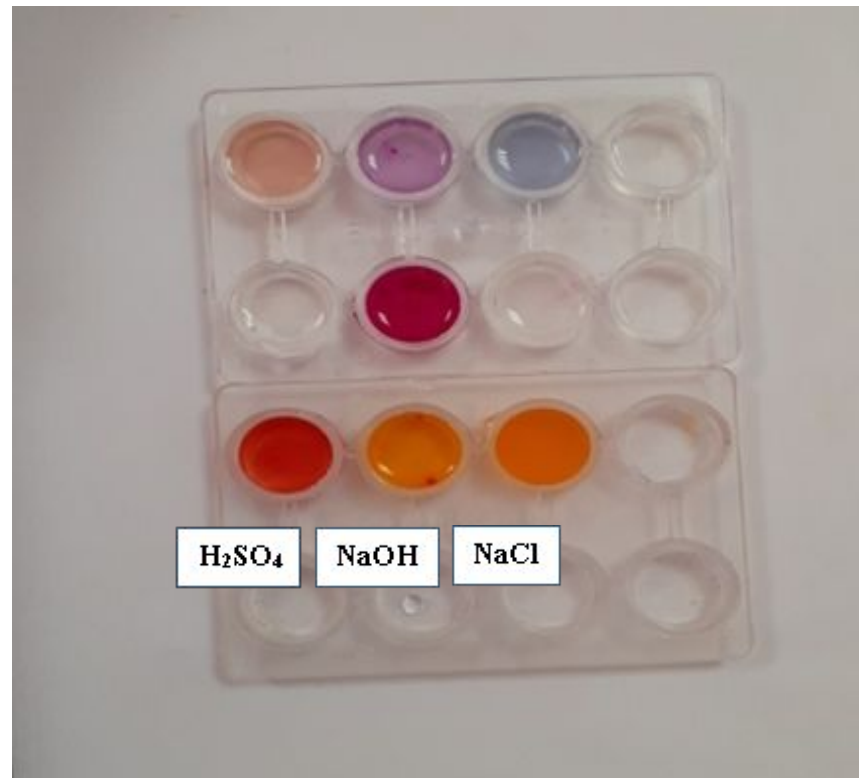


Сильнокислая Нейтральная Щелочная

Синтетические индикаторы

- Лакмус
- Фенолфталеин
- Метилловый
оранжевый

Приготовление растворов синтетических индикаторов и исследование их свойств



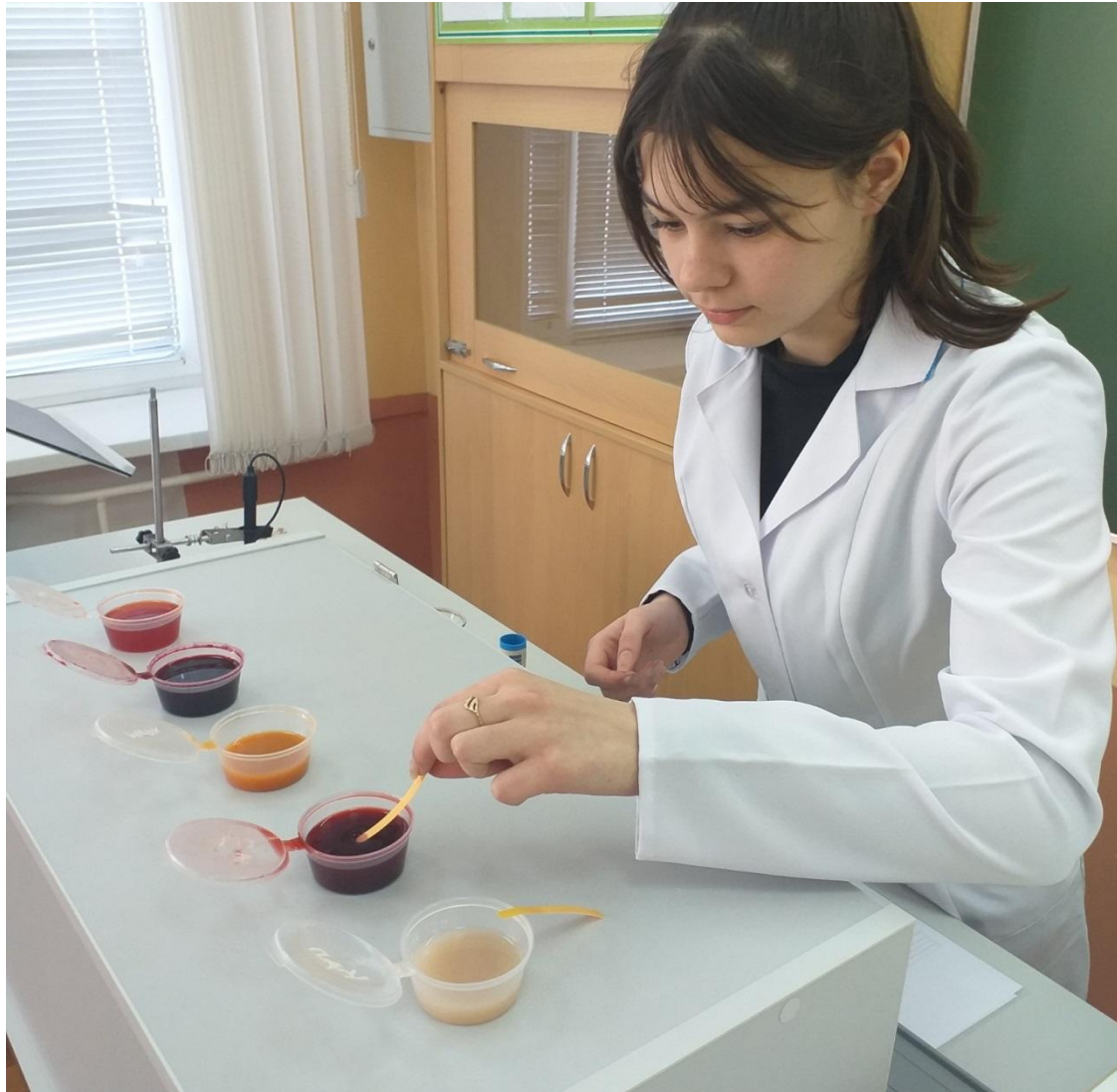
Исследование синтетических индикаторов

	H_2SO_4	$NaOH$	$NaCl$
Лакмус	в кислой среде красный	щелочной среде синий	нейтральной среде фиолетовый
Фенолфталеин	в кислой среде бесцветный	щелочной среде малиновый	нейтральной среде бесцветный
Метиловый оранжевый	в кислой среде розовый	щелочной среде жёлтый	нейтральной среде оранжевый

Приготовление растворов растительных индикаторов



Определение реакции среды



Результаты исследования природных индикаторов

Растительное сырье	pH	Среды
Ежевика	1	Сильнокислая
Морковь	6	Нейтральная
Клубника	2	Кислая
Капуста	6	Нейтральная
Красная свекла	2	Кислая

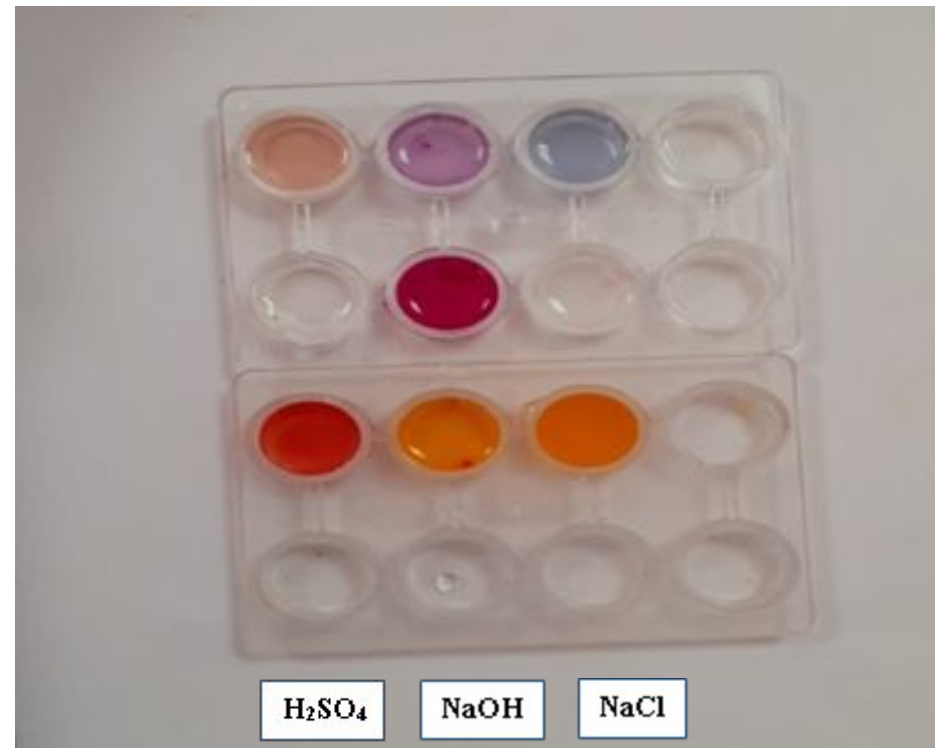
Исследование свойств природных индикаторов (в кислой, щелочной и нейтральной средах)

Сырье для приготовления индикатора	Естественный индикатор	Окраска в кислой среде (p-pH ₂ SO ₄)	Окраска в щелочной среде (p-pNaOH)	Окраска в нейтральной среде (p-pNaCl)
Морковь	Оранжевый	Светло-оранжевый	Светло-оранжевый	Светло-оранжевый
Клубника	Светло-красный	Оранжевый	Светло-оранжевый	Оранжевый
Ежевика	Тёмно-фиолетовый	Красная	Светло-красный	Розовая
Капуста	Светло-оранжевый	Бесцветный	Светло-желтый	Бесцветный
Красная свекла	Рубиновый	Бордовый	Темно-бордовый	Бордовый

Сравнение синтетических и природных индикаторов



Растительные индикаторы



H_2SO_4

$NaOH$

$NaCl$

Синтетические индикаторы

Испытание природных и синтетических индикаторов на бытовые растворы

Синтетические индикаторы



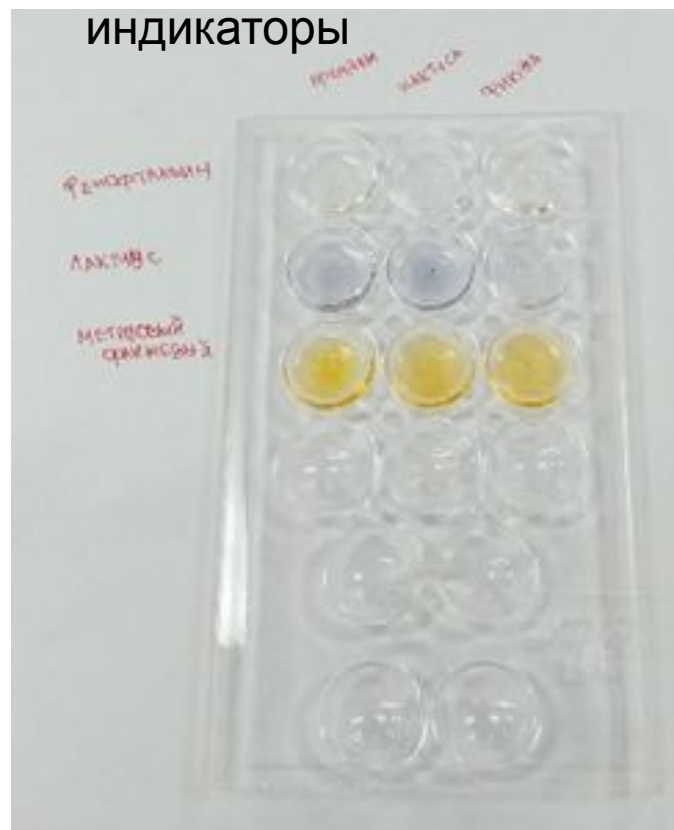
Природные индикаторы



Испытание природных и синтетических индикаторов на

ПОЧВЫ

Синтетические индикаторы



Природные индикаторы



Вывод:

Пигменты растений могут использоваться в качестве индикаторов. Эти индикаторы обладают достаточно высокой чувствительностью, особенно ярко окрашенные соки листьев капусты, моркови, клубники и ежевики. Свойства этих индикаторов сравнимы со свойствами универсальной индикаторной бумаги. Легкость приготовления и безопасность делают индикаторы легкодоступными, а значит хорошими помощниками в работе с кислотами и основаниями.

Применение индикаторов в быту

Индикаторы помогают определять среду растворов различных средств бытовой химии и косметических средств, удалять пятна растительного происхождения.



Так же лимонный сок имеет pH меньше 7. у насыщенного раствора пищевой соды pH больше 7. Чёрный чай ведёт себя как индикатор, который меняет оттенок от изменения кислотности, потому что в листьях чая имеются вещества, цвет раствора которых изменяется от показателя кислотности.



До добавления лимона



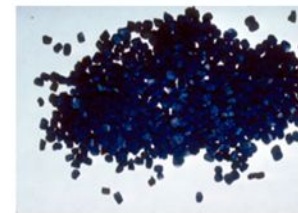
После добавления лимона

Ещё в прошлом веке реакцию йода с крахмалом (в результате которой все окрашивается в синий цвет) использовали, чтобы уличить недобросовестных торговцев, которые добавляли в сметану «для густоты» пшеничную муку. Если на образец такой сметаны капнуть йодной настойки, синее окрашивание сразу выявит подвох.



Есть мука Нет муки

Раньше лакмус использовали в качестве красителя, но когда изобрели синтетические красители, использование лакмуса ограничилось. Для этой цели служат полоски фильтрованной бумаги, пропитанной раствором лакмуса.



Лакмус как краситель



Лакмусовая бумага

Так же антоцианы применяются в косметике, т.к. обладают стабилизирующим эффектом и являются коллагенами и в пищевой промышленности в виде добавки E163 в качестве природных красителей. Они применяются в производстве кондитерских изделий, напитков, йогуртов и других пищевых продуктов.



Растительные продукты, как природные индикаторы



Некоторые природные индикаторы

Примула



Тимьян или орегано — цветки



Дельфиниум лепестки



Карри порошок (куркума)



Ревень



Петуния, лепестки



Маргаритки, лепестки



Редис красный



Тюльпан, лепестки



Вишня, сок ягод



Спасибо за внимание !