

Органические и неорганические вещества



Характеристика вещества, согласно агрегатному состоянию

- Вещества с различными свойствами: цвет, плотность, текучесть, пластичность, тепло и электропроводность.
- Спирт, алюминий, медь, пенопласт, мел, вода, ручка.

Дескрипторы Обучающийся
Различает агрегатные состояния вещества;
Описывает свойства вещества.

Цель урока:

- Описывать свойства органических и неорганических веществ;
- Классифицируют вещества на органические и неорганические.

Критерий оценивания:

1. Различают органические и неорганические вещества;
2. Классифицируют вещества.

Лексика и терминология, специфичная для предмета:

Русский	English
органические вещества	organic substances
неорганические вещества	inorganic substances

Полезные выражения для диалогов и письма:

- В состав всех органических соединений обязательно входят атомы



Отличие органических веществ от неорганических

■ Неорганические

1. Состоят из разных элементов
2. Горят не все
3. Около 1 млн.
4. Более простое строение

■ Органические

1. Основные элементы С и Н
2. Горючие
3. Больше 10 млн.
4. Более сложное строение

Органические вещества

К органическим веществам относятся не только белки, жиры, углеводы (сахар, глюкоза), входящие в состав живых организмов, а также и другие соединения, которые синтезирует человек (пластмассы, искусственные ткани и т.д.).

Органические вещества

- Для полного понимания нужно объяснить, что органические вещества отличаются неустойчивостью при сравнительно невысоких температурах, низкой температурой плавления (до 300°C), горючестью. Для того чтобы показать отличия термической устойчивости органических и неорганических веществ можно нагреть сахар и поваренную соль. Так можно доказать, что органические вещества быстрее разлагаются, чем неорганические.



СПАСИБО ЗА ВНИМАНИЕ