

Составляющие полимеров (2): Обнаружение полимера, проба Бейльштейна



Химия

Органическая химия

Химия пластмасс / полимеров



Уровень сложности



Кол-во учеников



Время подготовки



Время выполнения

лёгкий

2

10 Минут

10 Минут

This content can also be found online at:

<http://localhost:1337/c/619bcd1f0a7f13000382c770>

PHYWE



Информация для учителей

Описание

PHYWE



Пластик - практичный материал, но что происходит с ним после использования?

Настоящий эксперимент служит для дальнейшего анализа компонентов полимера. Ученики должны заранее определить элементы углерод и водород в качестве основных строительных блоков (см. Эксперимент P7180000).

По результатам этого эксперимента можно обсудить некоторые вопросы аналитической химии, основы материаловедения, а также аспекты окружающей среды. Сжигание ПВХ с интенсивным запахом, разложение ПММА и работа под вытяжным шкафом приглашают вас обратить внимание на необходимость рассмотрения экологических аспектов потребления пластика. Часть пластика, произведенного в Германии, экспортируется в Юго-Восточную Азию и сжигается там, что приводит к значительному ухудшению здоровья населения, а также наносит ущерб окружающей среде.

Дополнительная информация для учителей (1/2)

Предварительные
знания



Принцип



Ученики должны быть знакомы с основами работы с химическими веществами и уметь работать с бутановой горелкой или горелкой Бунзена. Прежде чем исследовать дальнейшие компоненты полимеров, необходимо определить основные строительные блоки. Свидетельства, полученные в ходе эксперимента, должны быть известны или, при необходимости, продемонстрированы заранее.

Нагреваются различные полимеры, такие как глюкоза, ПВХ и другие пластмассы. В процессе этого полимеры разлагаются и могут быть исследованы на наличие их компонентов. В этом случае проверяется наличие кислорода (пластмассы) и галогенов (ПВХ).

Дополнительная информация для учителей (2/2)

Цель



- Полимеры разлагаются при нагревании.
- В случае некоторых пластмасс, помимо углерода и водорода, в продуктах разложения могут быть обнаружены кислород и хлор.

Задачи



Исследуйте различные пластмассы на наличие воды и галогенов.

Инструкции по технике безопасности (1/2)



Для этого эксперимента применяются общие инструкции по безопасному проведению экспериментов при преподавании естественных наук.

Правила работы с опасными веществами приведены в соответствующих паспортах безопасности!



Инструкции по технике безопасности (2/2)



- При нагревании выделяются вредные для здоровья газы с неприятным запахом.
- Проведите эксперимент под вытяжным шкафом!
- Наденьте защитные очки!



PHYWE



Информация для учеников

Мотивация

PHYWE



Стекла в аквариумах изготавливаются из пластика, так как они намного легче обычного стекла.

Мы знакомы с пластиком во всех сферах нашей повседневной жизни. Но из чего сделана наша бутылка с водой, полиэтиленовая пленка в садовом пруду или наша обувь из искусственной кожи? Основные строительные блоки - углерод и водород - уже определены, но большинство полимеров содержат помимо них и другие элементы.

В этом эксперименте рассматриваются свойства полимеров с помощью двух качественных анализов. Качественный анализ основан на том принципе, что определенные вещества вызывают специфические реакции. Например, сине-зеленый или зеленый цвет пламени соединений меди с галогенами.

Задачи

PHYWE



Тест Бейльштейна позволяет исследовать органические молекулы на наличие галогенов

Изучите пластмассу на наличие известных элементов.

1. Проверьте пластмассы на наличие воды с помощью безводного сульфата меди.
2. Проверьте пластмассы на наличие галогенов с помощью пробы Бейльштейна.

Оборудование

Позиция	Материал	No.	Количество
1	Ложка, спец. сталь	33398-00	1
2	Тигельные щипцы, нерж. сталь, 200 мм	33600-00	1
3	Пробирка, 180x18 мм, лабораторное стекло, 100 шт.	37658-10	1
4	Штатив для 12 пробирок, деревянный, d = 22 мм	37686-10	1
5	Щетка для пробирок с шерст. наконечником, d=20 мм	38762-00	1
6	Держатель для пробирок, до d=22 мм	38823-00	1
7	Защитные очки, прозрачные	39316-00	1
8	Ножницы, прямые, с тупыми концами, l=110 мм	64616-00	1
9	Листовая медь, 0,1 мм, 100 г	30117-10	1
10	Д(+)-глюкоза, 250 г	30237-25	1
11	Сульфат меди (II), ангидр., 250 г	31495-25	1
12	Набор образцов для изучения пластмасс	31730-10	1
13	Газовая горелка с картриджем, 220г	32180-00	1
14	Поливинилхлорид, порошок, 250 г	31745-25	1

Выполнение работы (1/2)



- Поместите в пробирку ложку глюкозы (рис. 1). Осторожно нагрейте его в пламени несветящейся горелки до появления разложения (рис. 2).
- Затем к оседающим каплям добавьте наконечником шпателя безводный сульфат меди (рис. 3).

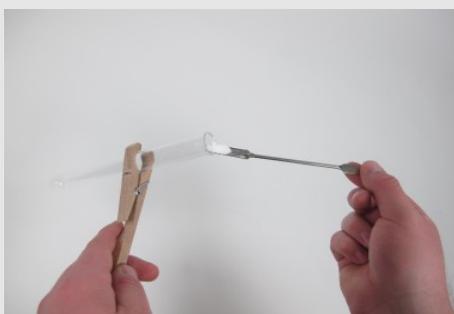


Рис. 1



Рис. 2



Рис. 3

Выполнение работы (2/2)



Рис. 4

4. Вырежьте из листа меди полоску шириной 2 см и длиной 8 см.

5. Сложите его пополам, чтобы получилась бороздка. Возьмите его за один конец тигельными щипцами и держите в пламени несветящейся горелки, пока он не перестанет окрашиваться (рис. 4).

6. Дайте медному листу немного остыть, затем нанесите на него кончиком шпателя порошок поливинилхлорида. Снова подержите полоску из листа меди в огне, чтобы порошок из пластмассы также нагрелся (рис. 5).



Рис. 5

PHYWE



Протокол

Задание 1

PHYWE

Заполните пробелы в тексте!

ПП, ПЭ и ПВХ являются [redacted], а это означает, что [redacted] силы Ван-дер-Ваальса
диапазон температур, в котором они переходят из твердого состояния в жидкое,
очень велик. Это свойство связано с молекулярной структурой материала, такие
пластмассы состоят из линейных, реже разветвленных цепей, которые в
основномдерживаются вместе межмолекулярными взаимодействиями, такими
как [redacted] и [redacted]. При нагревании
эти сравнительно слабые связи преодолеваются, и пластик может быть
деформирован.

водородные связи
термопластами

Проверьте

Задание 2

PHYWE

На каком из представленных изображений изображен термопласт?

Рисунок 1

Рисунок 2

Проверьте



Рисунок 1

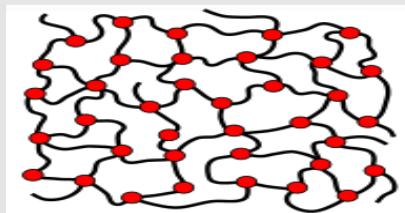


Рисунок 2

Задание 3

PHYWE

Заполните пробелы в тексте.

Доказательство, которое Вы сделали первым, было доказательством для , оно показывает положительный результат, когда сульфат меди () обесцвектился.

Второе доказательство называется , которое обнаруживает атом , содержащийся в ПВХ.

Проверьте



Аналитическая химия позволяет нам определять атомы, содержащиеся в молекуле, на основе конкретных данных.

Слайд	Оценка / Всего
Слайд 14: Свойства полипропилена, полиэтилена и поливинилхлорида	0/3
Слайд 15: Термопластик	0/2
Слайд 16: Доказательства в судебном процессе	0/4

Всего

 0/9 Решения Повторите