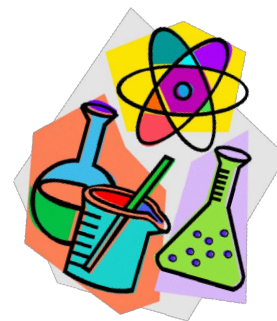


«ПОЛУЧЕНИЕ И СВОЙСТВА ПОЛИЭТИЛЕНА»



Из серии уроков Потемкиной А.И.

ЦЕЛИ УРОКА

с мультимедийным сопровождением

▣ Образовательные:

- Изучить один из способов получения полиэтилена, его физические и химические свойства, применение, связь с профессией

▣ Развивающие:

- Развить умение анализировать, сравнивать, обобщать, делать выводы

▣ Воспитывающие:

- Воспитывать устойчивый интерес к предмету, нравственные качества — дисциплинированность, аккуратность, охрану окружающей среды



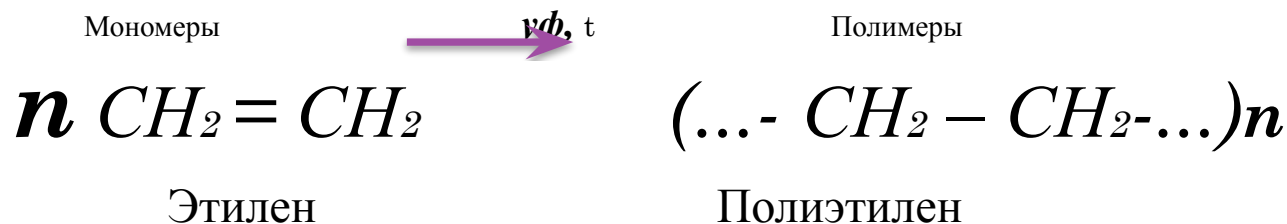
ВОПРОСЫ ДЛЯ ПОВТОРЕНИЯ

- 1. Сравните химические свойства алканов и алкенов?
- 2. Обесцвечивает ли перманганат калия метан? Почему?
- 3. Какие главные реакции у алканов и алкенов?
- 4. Какие механизмы реакции замещения у алканов?
- 5. Какие механизмы реакции присоединения у алкенов?



РЕАКЦИЯ ПОЛИМЕРИЗАЦИИ

- Это особый тип реакций присоединения в результате которых, молекулы с небольшой молекулярной массой (низкомолекулярные) соединяются друг с другом, образуя молекулы с очень высокой молекулярной массой (высокомолекулярные) или макромолекулы.
- Например из этилена получается полиэтилен:

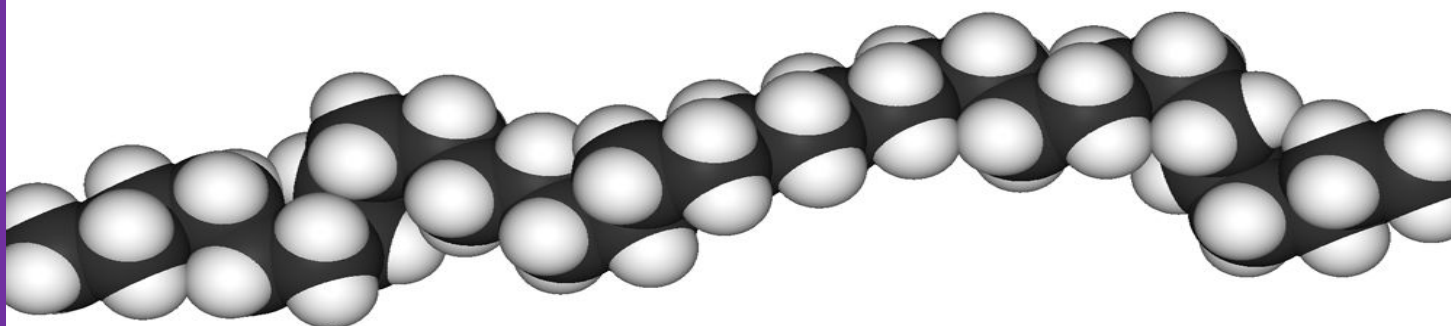


n - коэффициент показывает число мономеров, вступивших в реакцию

n - степень полимеризации, показывающая число структурных звеньев

(-) структурное звено



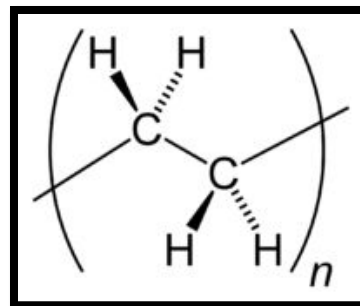


- ▣ **Наиболее распространенными полимерами углеводородной природы являются полиэтилен**
- ▣ **Полиэтилен получают полимеризацией этилена**



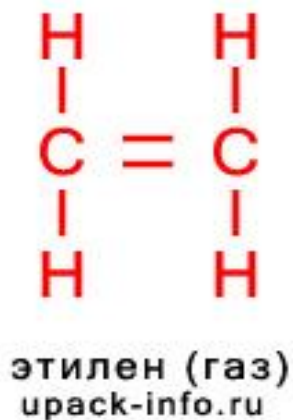
ПОЛИЭТИЛЕН

ГРАНУЛЫ
ПОЛИЭТИЛЕНА

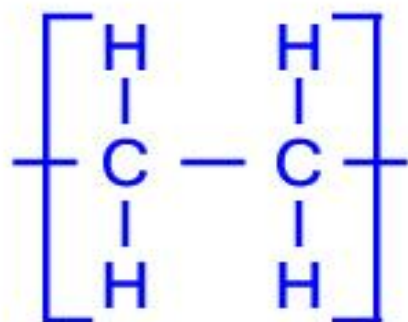


Получение полиэтилена

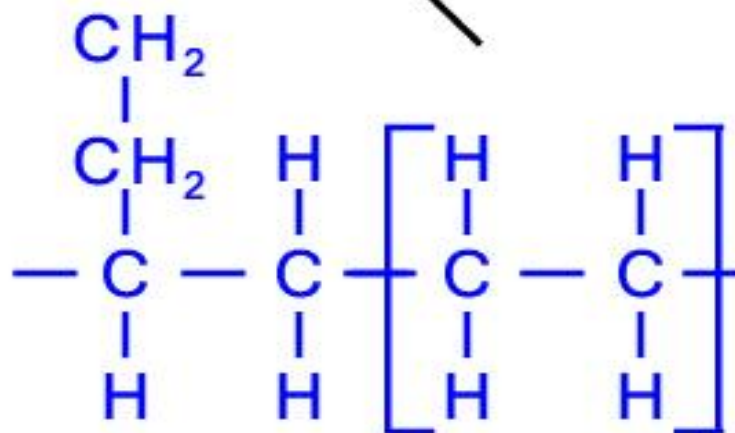
полимеризация этилена
при низком давлении
в суспензии или газовой
фазе на комплексных
металлорганических
катализаторах



полимеризация этилена
при высоком давлении
в трубчатых реакторах
и в реакторах с переме-
шивающим устройством
с применением инициато-
ров радикального типа



ПНД
полиэтилен
низкого
давления



ПВД
полиэтилен
высокого
давления



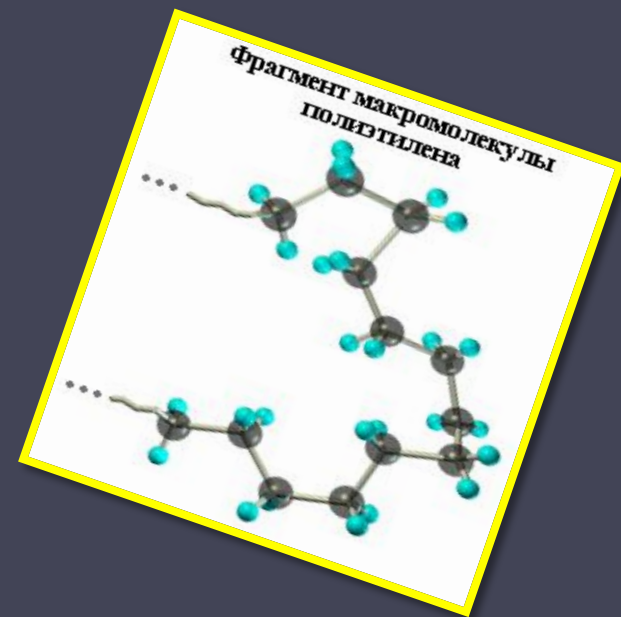




ООО "НКНХ-Дивинил" было создано в 2004 году "Нижнекамскнефтехимом" и ООО "Импэкснефтехим-Кама". Компания производит бутадиен, который используется в производстве синтетических каучуков.

Полимеры, получаемые реакцией полимеризации

П О Л И М Е Р			П О Л И М Е Р		
Название	Формула	Формула мономера	Название	Формула	Формула мономера
Полиэтилен	$(-\text{CH}_2-\text{CH}_2-)n$	$\text{CH}_2=\text{CH}_2$	Полибутадиен	$(-\text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_2-)n$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \quad \text{CH}_2 \\ \parallel \quad \parallel \\ \text{CH}=\text{CH} \end{array}$
Полипропилен	$(-\text{CH}_2-\underset{\text{CH}_3}{\text{CH}}-)n$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2=\text{CH} \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	Полиизопрен	$(-\text{CH}_2-\underset{\text{CH}_3}{\text{C}}=\text{CH}-\text{CH}_2-)n$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \quad \text{CH}_2 \\ \parallel \quad \parallel \\ \text{C}-\text{CH} \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$
Полистирол (поли- винилбензол)	$(-\text{CH}_2-\underset{\text{C}_6\text{H}_5}{\text{CH}}-)n$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2=\text{CH} \\ \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	Полихлоропрен	$(-\text{CH}_2-\underset{\text{Cl}}{\text{C}}=\text{CH}-\text{CH}_2-)n$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \quad \text{CH}_2 \\ \parallel \quad \parallel \\ \text{C}-\text{CH} \\ \\ \text{Cl} \end{array}$
Поливинил- хлорид	$(-\text{CH}_2-\underset{\text{Cl}}{\text{CH}}-)n$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2=\text{CH} \\ \\ \text{Cl} \end{array}$	Бутадиен- стирольный каучук (СКК)	$(-\text{CH}_2-\underset{\text{CH}=\text{CH}}{\text{CH}_2}-\text{CH}_2-\underset{\text{C}_6\text{H}_5}{\text{CH}}-)n$	сополимер бутадиена и стирола
Тефлон	$(-\text{CF}_2-\text{CF}_2-)n$	$\text{CF}_2=\text{CF}_2$			
Полиметил- метакрилат	$(-\text{CH}_2-\underset{\text{C}(=\text{O})\text{OCH}_3}{\text{C}}(\text{CH}_3)-)n$	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_2=\text{C} \\ \\ \text{C}=\text{O} \\ \\ \text{O}-\text{CH}_3 \end{array}$			



ИЗУЧЕНИЕ СВОЙСТВ ПОЛИЭТИЛЕНА

*ФИЗИЧЕСКИЕ
ХИМИЧЕСКИЕ*

ФИЗИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА

- ▣ **ТВЁРДОЕ ВЕЩЕСТВО**
- ▣ **ЛЕГЧЕ ВОДЫ, НЕРАСТВОРИМО В НЕЙ**
- ▣ **ПЛОТНОСТЬ 0,922 Г/СМ³**
- ▣ **ПРОЗРАЧЕН, НЕ ЯДОВИТ**
- ▣ **ЖИРНЫЙ НА ОЩУПЬ**

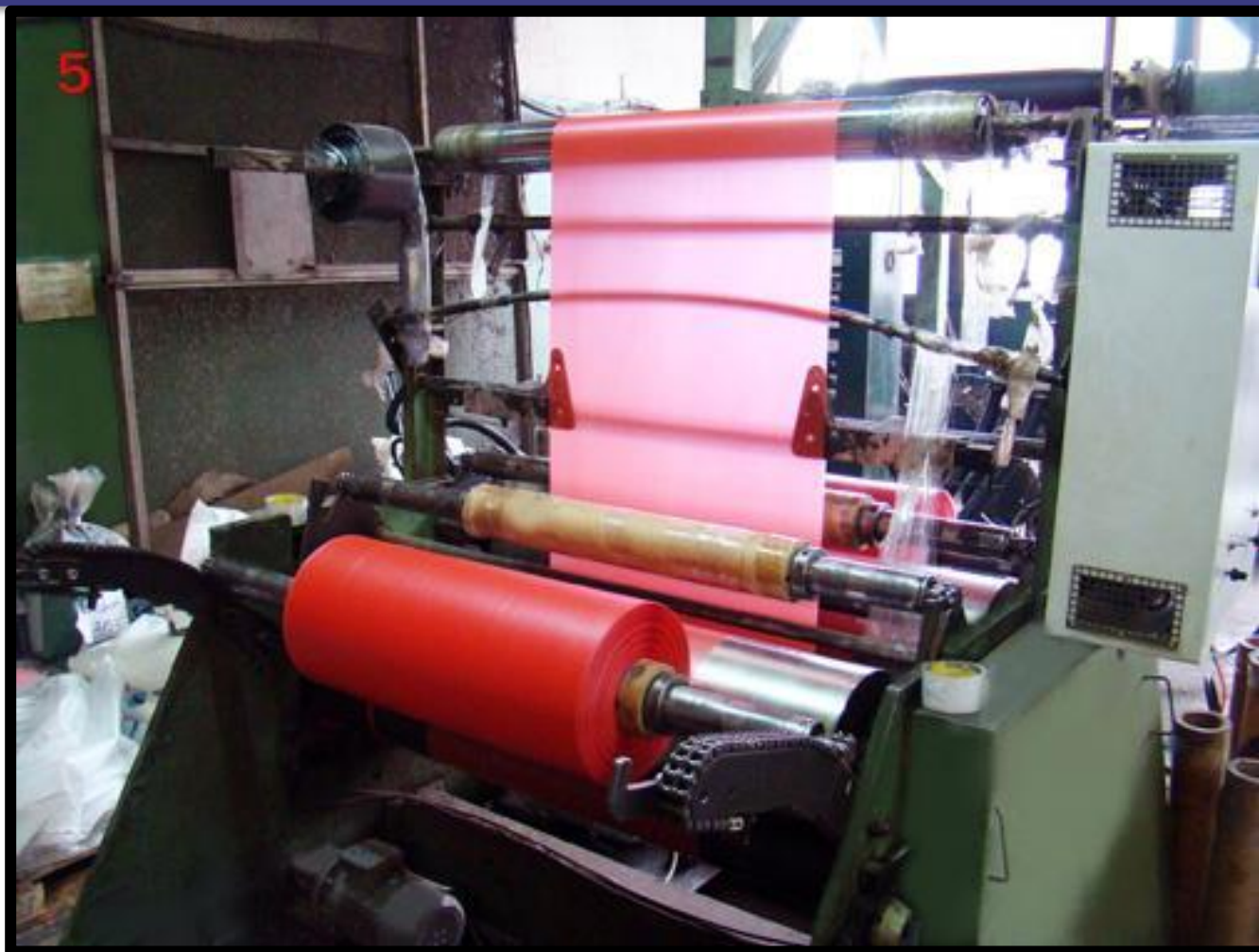


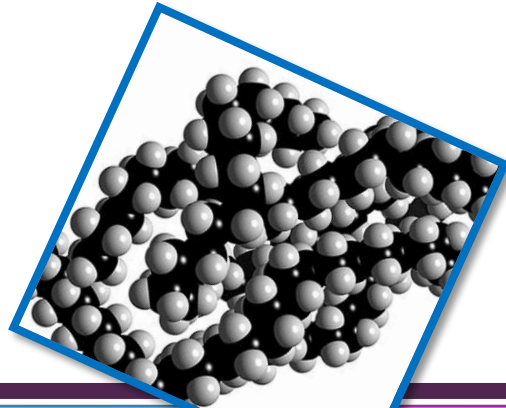
ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА

- ▣ **ИССЛЕДОВАНИЕ ТЕРМОПЛАСТИЧНОСТИ
ПОЛИЭТИЛЕНА**
- ▣ **ИССЛЕДОВАНИЕ ГОРЮЧЕСТИ ПОЛИЭТИЛЕНА**
- ▣ **ИССЛЕДОВАНИЕ ВЗАИМОДЕЙСТВИЯ
ПОЛИЭТИЛЕНА:**
 - ▣ С КИСЛОТАМИ
 - ▣ С ОСНОВАНИЯМИ
 - ▣ С БЕНЗИНОМ



ТЕРМОПЛАСТИЧНОСТЬ, это - свойство вещества изменять форму в нагретом состоянии (при температуре 110°C) и сохранять её при охлаждении





ВЫВОД

- Какими свойствами обладает полиэтилен?
- Домашнее задание:
- О.С. Габриелян стр.93-94, ответить на вопросы рабочего листка

