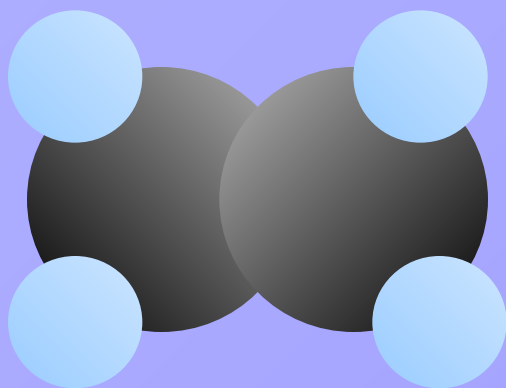


Муниципальное образовательное учреждение «Лицей № 3»

Алкены



Выполнила:

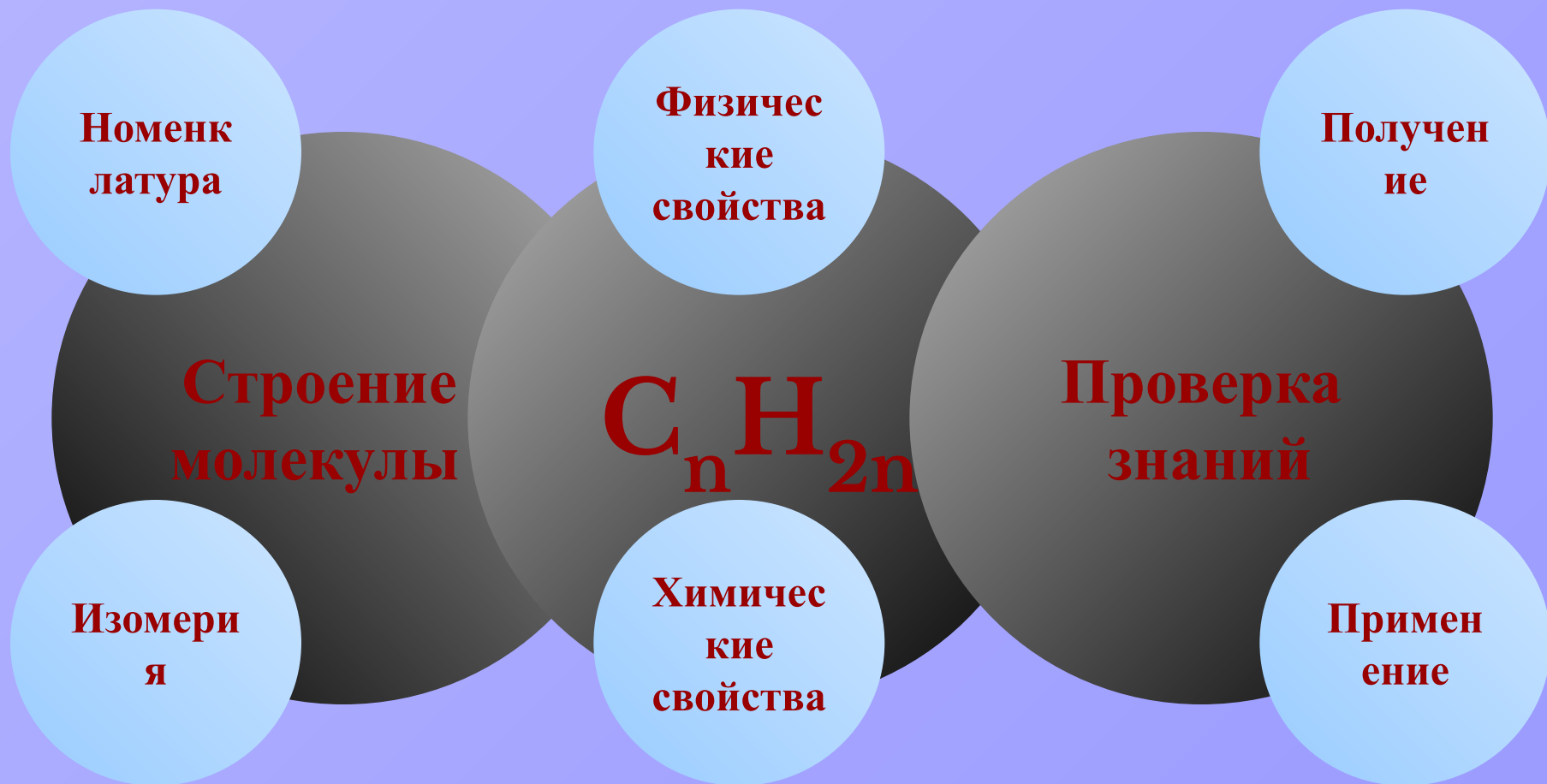
Кузнецова Ольга Николаевна,

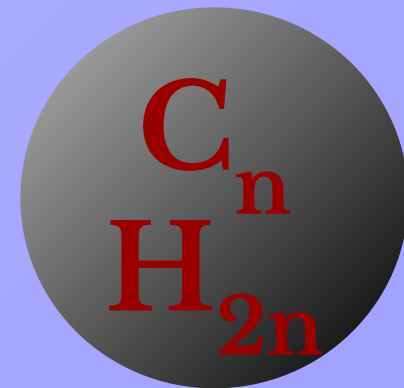
учитель химии

высшей квалификационной категории

г. Норильск, 2009

Алкены



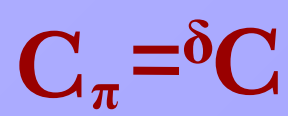


Алкены – ациклические углеводороды, в молекуле которых кроме одинарных связей содержится одна двойная связь между атомами углерода.

Общая формула: $\text{C}_n \text{H}_{2n}$

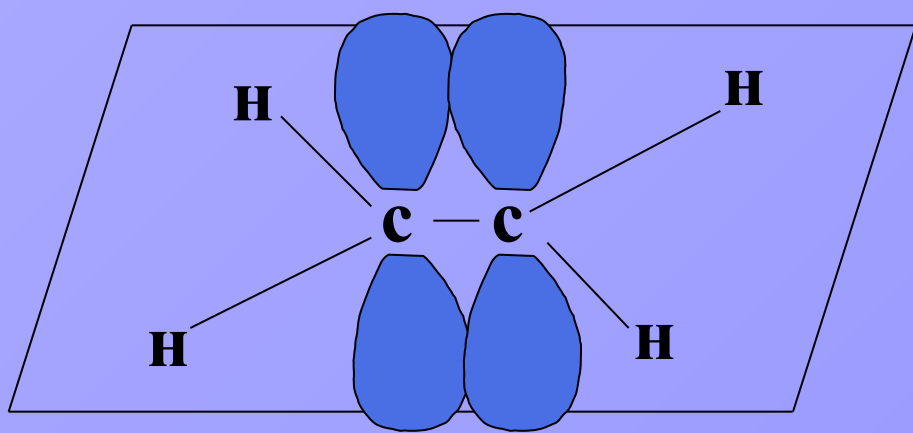
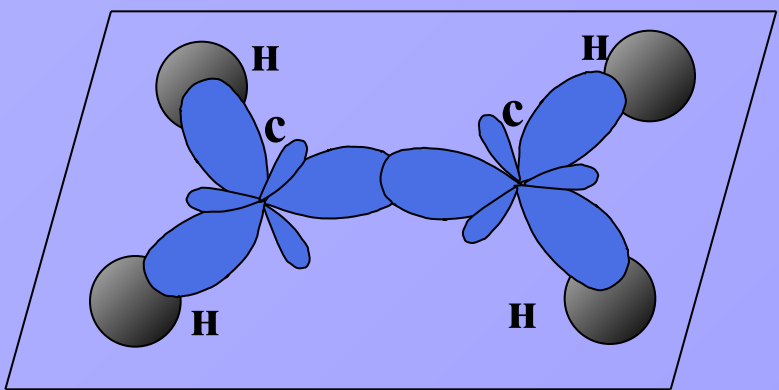
**Строение
молекулы**

sp^2 -гибридизация

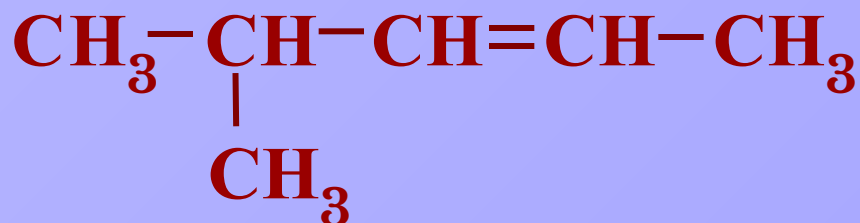


Угол связи – 120°

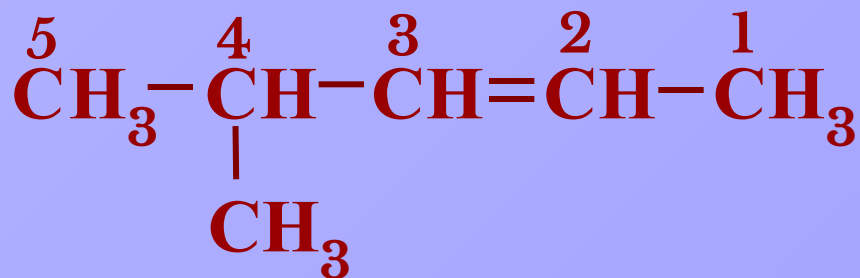
Форма молекулы – плоский треугольник



1. Выбор главной цепи.



2. Нумерация атомов главной цепи.



3. Формирование названия.

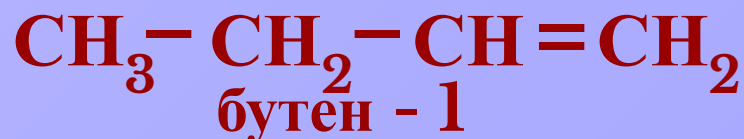


Изомери
я

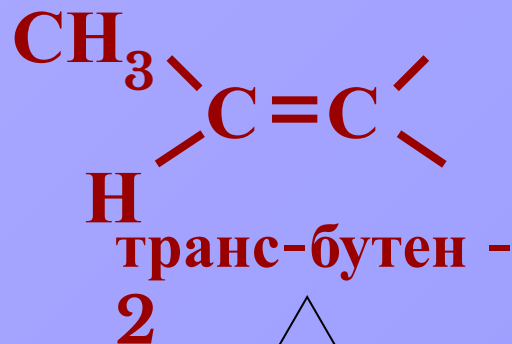
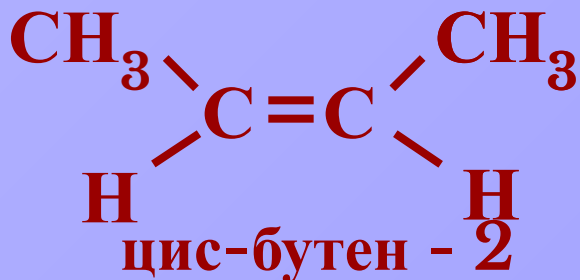
1. Структурная изомерия.



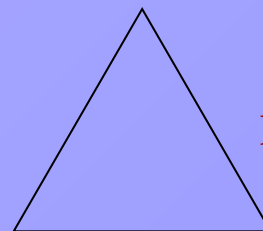
2. Изомерия положения двойной связи.



3. Геометрическая изомерия.



4. Межклассовая изомерия.



циклопропан

*

Агрегатное состояние:

C_2H_4 — газобразные вещества;

C_4H_8 — жидкости;

C_5H_{10} — жидкости;

$C_{18}H_{36}$ — твердые вещества

С увеличением молекулярной массы соединений температуры кипения и плавления закономерно повышаются.

Этилен C_2H_4

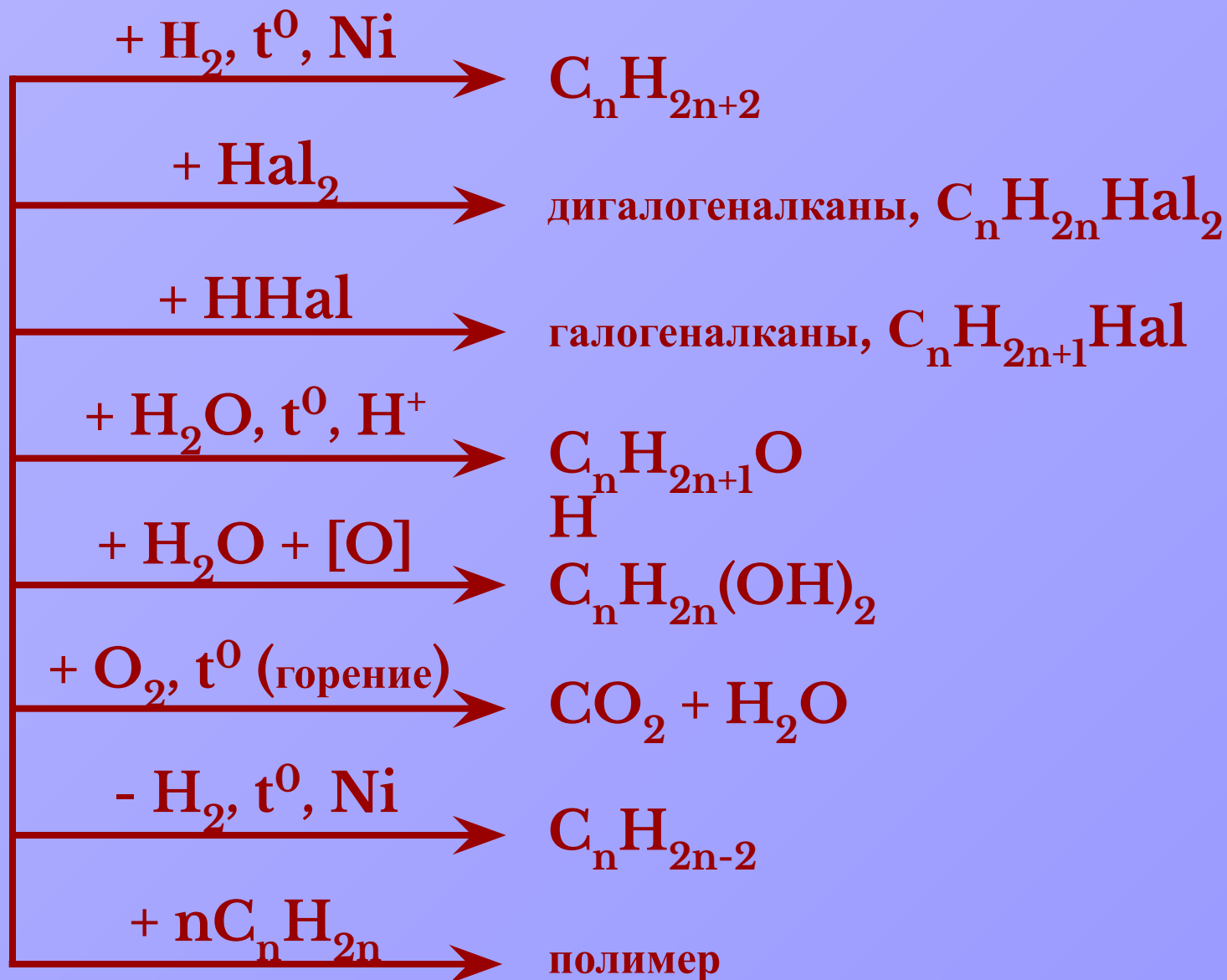
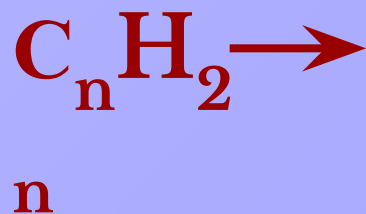
Г, 3 нефтяной, Д

$T_{пл} = -169,2^{\circ}C$

$T_{кип} = -103,7^{\circ}C$



Химические свойства



Химические свойства этилена

1. Гидрирование: $\text{CH}_2 = \text{CH}_2 + \text{H}_2 \xrightarrow{\text{Pt, t}} \text{CH}_3 - \text{CH}_3$
2. Галогенирование: $\text{CH}_2 = \text{CH}_2 + \text{Br}_2 \rightarrow \text{CH}_2\text{Br} - \text{CH}_2\text{Br}$
3. Гидрогалогенирование: $\text{CH}_2 = \text{CH}_2 + \text{HCl} \rightarrow \text{CH}_3 - \text{CH}_2\text{Cl}$
4. Гидратация: $\text{CH}_2 = \text{CH}_2 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{t, H}_3\text{PO}_4} \text{CH}_3 - \text{CH}_2\text{OH}$
5. Мягкое окисление: $\text{CH}_2 = \text{CH}_2 + [\text{O}] + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \begin{array}{c} \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \\ | \quad | \\ \text{OH} \quad \text{OH} \end{array}$
6. Горение: $\text{CH}_2 = \text{CH}_2 + 3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2 - 2\text{H}_2\text{O}$
7. Дегидрирование: $\text{CH}_2 = \text{CH}_2 \xrightarrow{\text{t, Ni}} \text{CH} \equiv \text{CH} + \text{H}_2$
8. Полимеризация: $n\text{CH}_2 = \text{CH}_2 \xrightarrow{\text{cat}} (\dots - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \dots)_n$

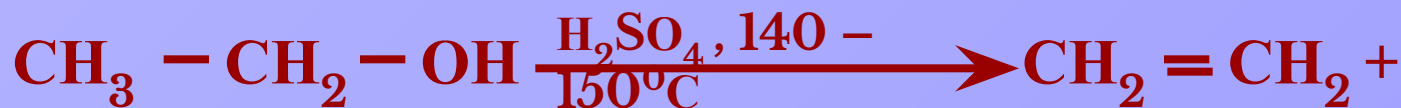
1. Крекинг нефтепродуктов:



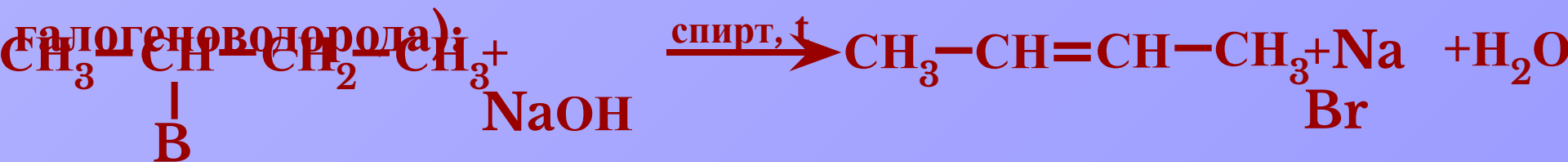
2. Дегидрирование предельных углеводородов:



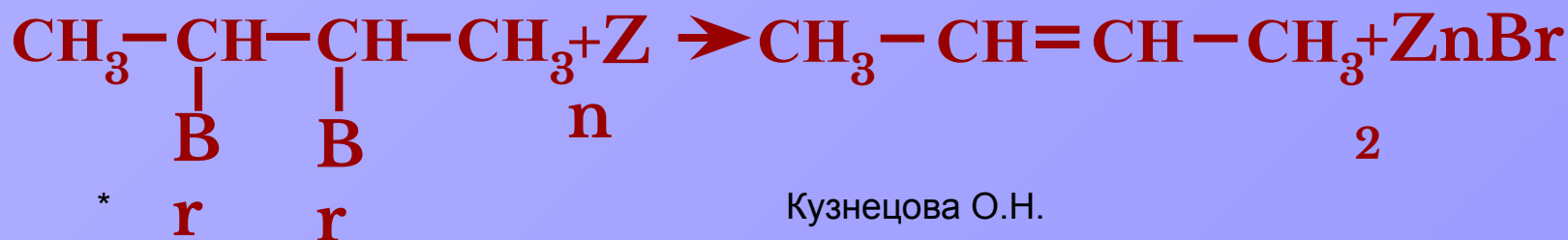
3. Дегидратация спиртов (отщепление воды):



4. Дегидрогалогенирование (отщепление галогеноводорода):

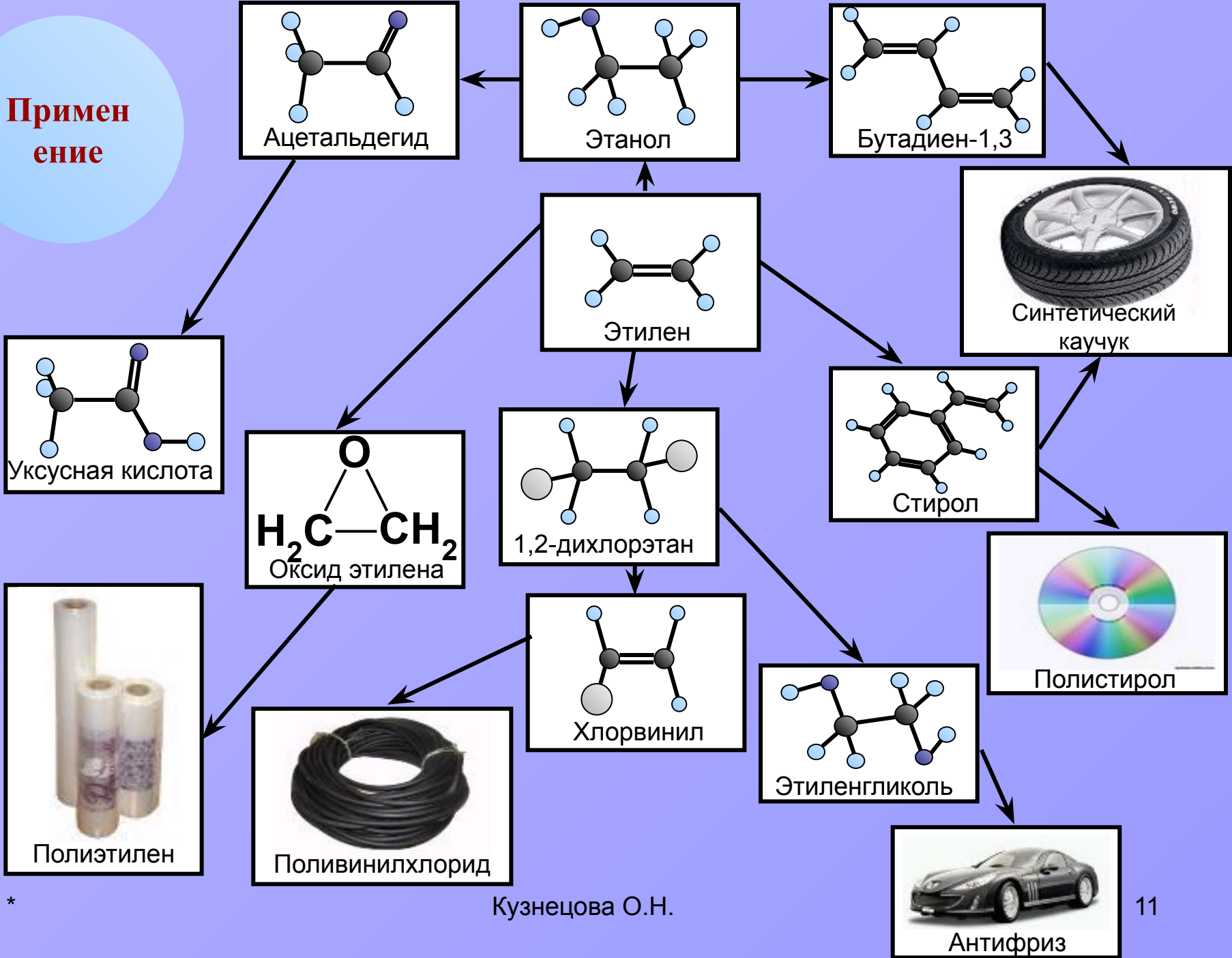


5. Дегалогенирование:



*

Применение



*

Кузнецова О.Н.

Спасибо за работу на уроке!

