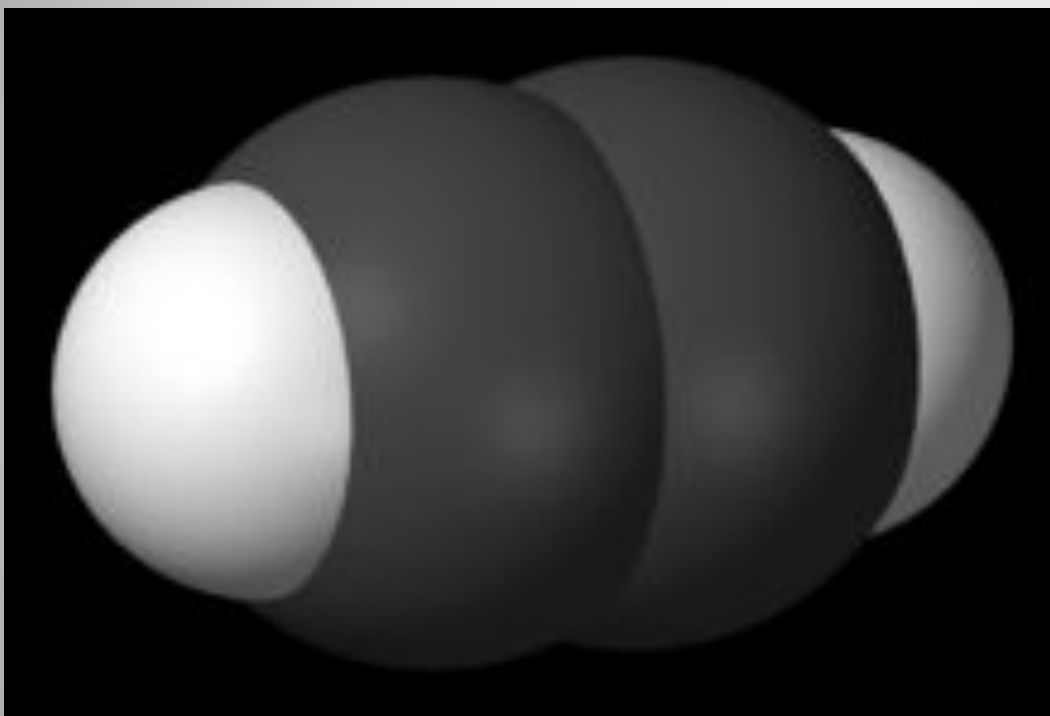


***Алкины***



3D модель  
ацетилен —  
простейшего  
алкина



Эдмунд  
Дэви

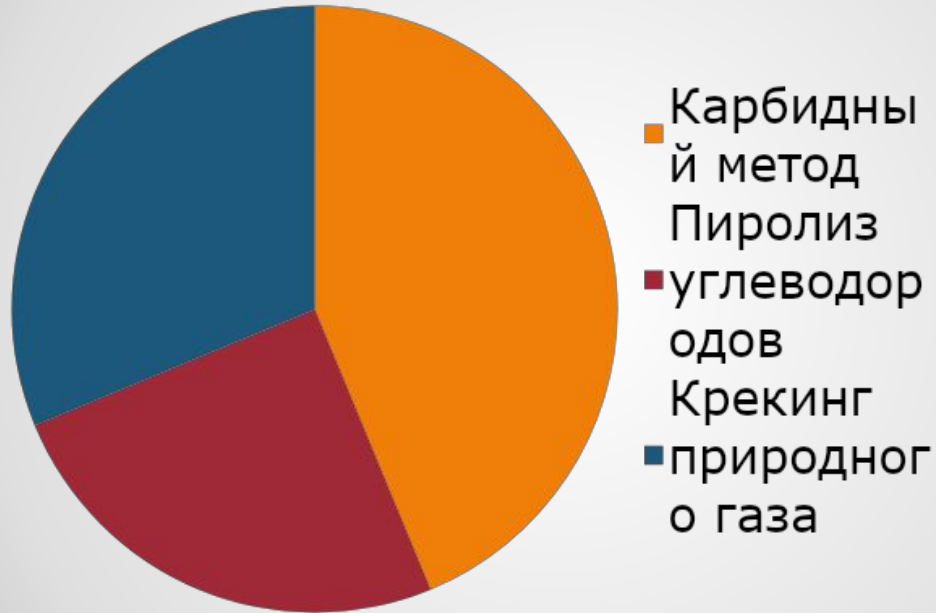
## Номенклатура алкинов

Состав алкана	Название	Алкильный радикал	Название радикала
$\text{CH}_4$	Метан	$\text{CH}_3$	Метил
$\text{C}_2\text{H}_6$	Этан	$\text{C}_2\text{H}_5$	Этил
$\text{C}_3\text{H}_8$	Пропан	$\text{C}_3\text{H}_7$	Пропил
$\text{C}_4\text{H}_{10}$	Бутан	$\text{C}_4\text{H}_9$	Бутил
$\text{C}_5\text{H}_{12}$	Пентан	$\text{C}_5\text{H}_{11}$	Амил
$\text{C}_6\text{H}_{14}$	Гексан	$\text{C}_6\text{H}_{13}$	Гексил
$\text{C}_7\text{H}_{16}$	Гептан	$\text{C}_7\text{H}_{15}$	Гептил
$\text{C}_8\text{H}_{18}$	Октан	$\text{C}_8\text{H}_{17}$	Октил
$\text{C}_9\text{H}_{20}$	Нонан	$\text{C}_9\text{H}_{19}$	Нонил
$\text{C}_{10}\text{H}_{22}$	Декан	$\text{C}_{10}\text{H}_{21}$	Децил
$\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$	Алкан	$\text{C}_n\text{H}_{2n+1}$	Алкил

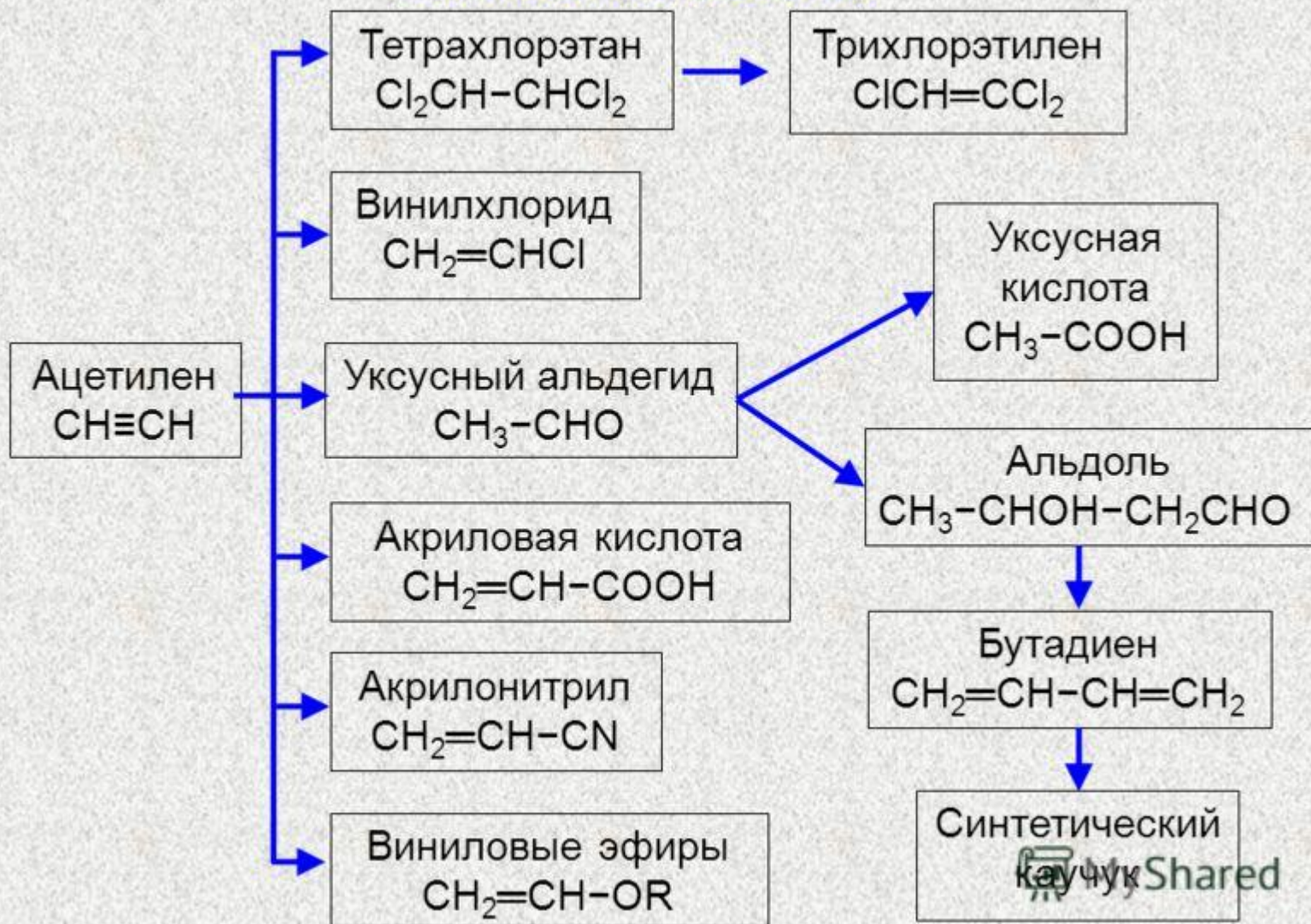
**Таблица 1. Физические свойства некоторых алкенов**

Название	Формула	$t_{пл}^{\circ}C$	$t_{кип}^{\circ}C$	$d_4^{20}$
Этилен (этен)	$C_2H_4$	-169,1	-103,7	0,5700
Пропилен (пропен)	$C_3H_6$	-187,6	-47,7	0,5193*
Бутилен (бутен-1)	$C_4H_8$	-185,3	-6,3	0,5951
Цис-бутен-2	$C_4H_8$	-138,9	3,7	0,6213
Транс-бутен-2	$C_4H_8$	-105,5	0,9	0,6042
Изобутилен (2-метилпропен)	$C_4H_8$	-140,4	-7,0	0,5942*
Амилен (пентен-1)	$C_5H_{10}$	-165,2	+30,1	0,6405
Гексилен (гексен-1)	$C_6H_{12}$	-139,8	63,5	0,6730
Гептилен (гептен-1)	$C_7H_{14}$	-119	93,6	0,6970
Октилен (октен-1)	$C_8H_{16}$	-101,7	121,3	0,7140
Нонилен (нонен-1)	$C_9H_{18}$	-81,4	146,8	0,7290
Децилен (децен-1)	$C_{10}H_{20}$	-66,3	170,6	0,7410

1



## АЛКИНЫ. ПРИМЕНЕНИЕ



## Подготовили:

Студентки группы Хл-22

- Грубник Л.
- Сакова З.
- Лукащук А
- Старченко А.