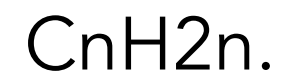




Что такое
алкены?



Не растворимы в воде

```
graph TD; A[Не растворимы в воде] --> B[Хорошо растворимы в органических растворителях]; B --> C[Бесцветны]; C --> D[Обладают характерным резким запахом];
```

Хорошо растворимы в органических растворителях

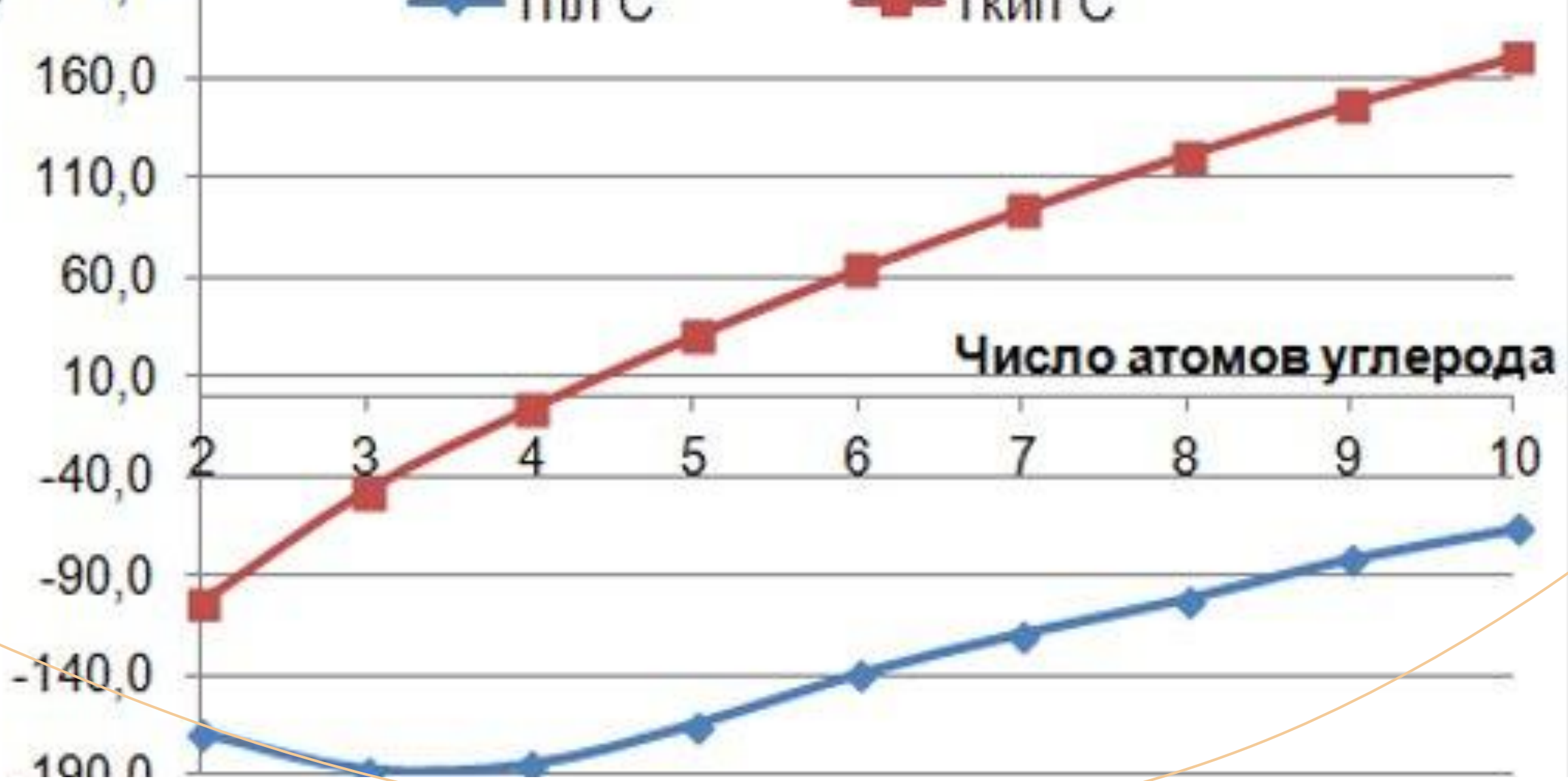
Бесцветны

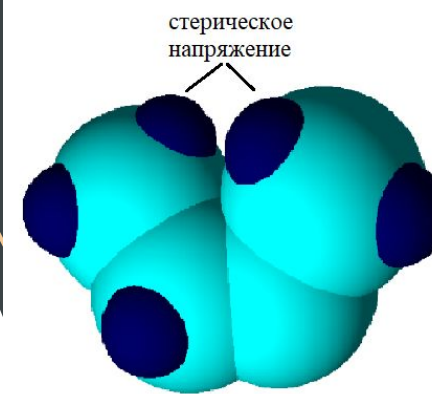
Обладают характерным резким запахом

Температура плавления и кипения

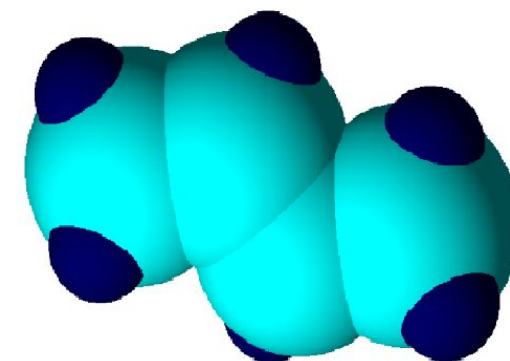
Температура кипения/плавления увеличивается прямо пропорционально относительной молекулярной массы соединения. В таблице представлены некоторые физические характеристики алкенов, а на рисунке зависимость температур их кипения/плавления от числа углеродных атомов.

Наименование соединения	Брутто-формула	Физическое состояние	$T_{пл} \text{ } ^\circ\text{C}$	$T_{кип} \text{ } ^\circ\text{C}$
Этен (этилен)	C_2H_4	газ	-169,1	-103,7
Пропен (пропилен)	C_3H_6	газ	-187,6	-47,7
Бутен-1 (бутилен)	C_4H_8	газ	-185,3	-6,3
Цис-бутен-2	C_4H_8	газ	-138,9	3,7
Транс-бутен-2	C_4H_8	газ	-105,5	0,9
2-метилпропен (изобутилен)	C_4H_8	газ	-140,4	-7,1
Пентен-1 (пентилен)	C_5H_{10}	жидкость	-165,2	30,1
Гексен-1 (гексилен)	C_6H_{12}	жидкость	-139,8	63,5
Гептен-1 (гептилен)	C_7H_{14}	жидкость	-119,1	93,6
Октен-1 (октилен)	C_8H_{16}	жидкость	-101,7	121,3
Нонен-1 (нонилен)	C_9H_{18}	жидкость	-81,4	146,8
Децен-1 (децилен)	$\text{C}_{10}\text{H}_{20}$	жидкость	-66,3	170,6





цис-бутен-2



транс-бутен-2

Спасибо за внимание!