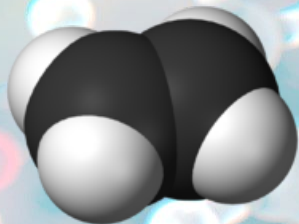
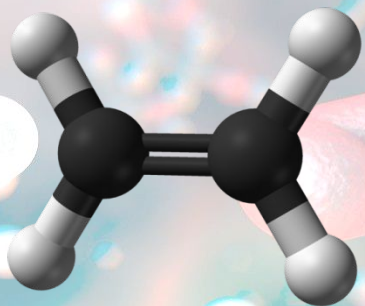
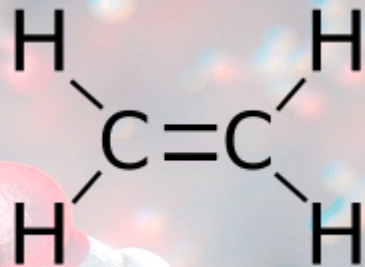


**Алкены.
Химические свойства
этилена**

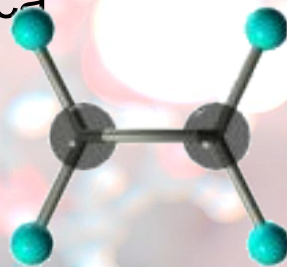
ЭТИЛЕН



4

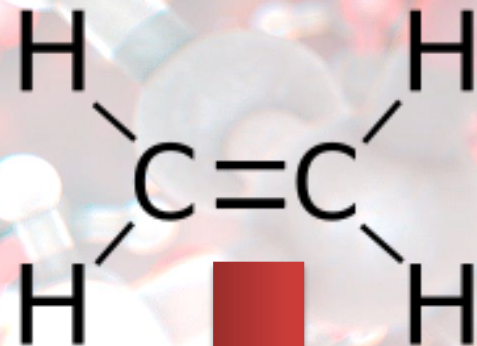
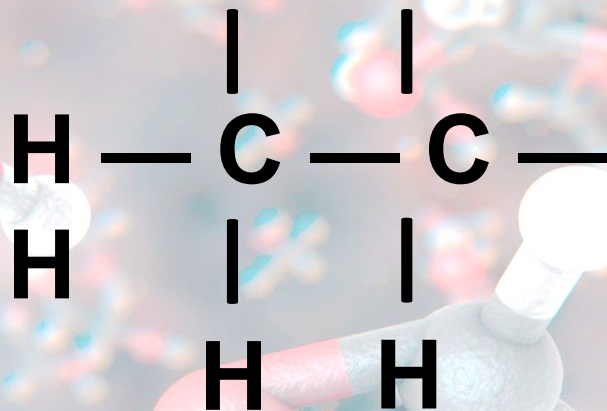
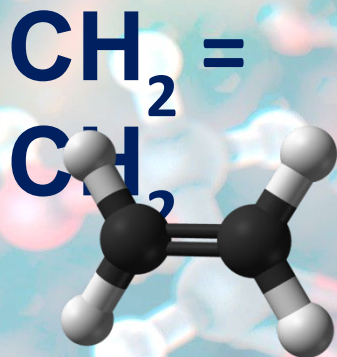


Общая формула
класса



Строение

этилена

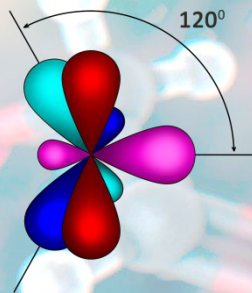
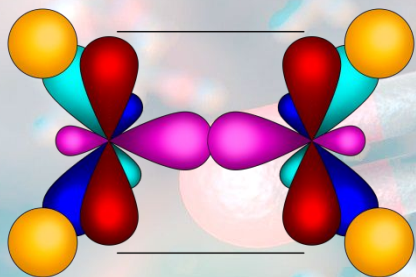
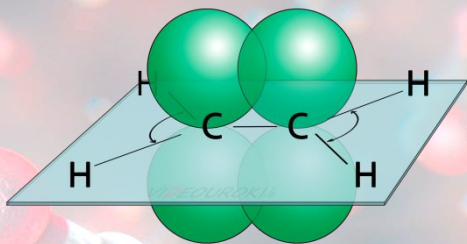


Двойная
связь

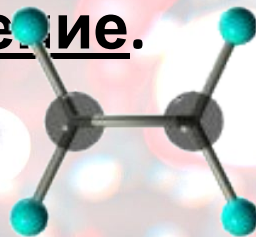
Ненасыщенные
углеводороды

Строение

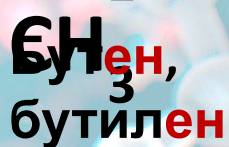
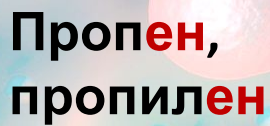
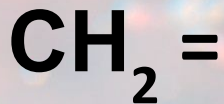
этилена



□ Молекула этена имеет плоскостное строение.

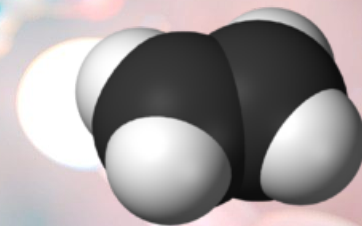


□ Валентные углы в молекуле этилена приблизительно равны 120° .



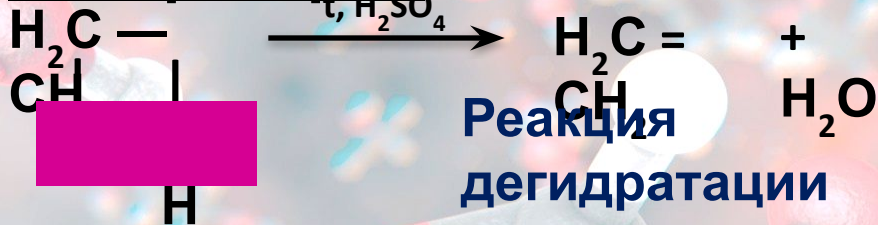
Физические свойства этилена

- Этилен – газ со слабым запахом.
- Незначительно растворяется в воде.
- Лучше растворяется в органических растворителях.



В

лаборатории



Реакция
дегидратации

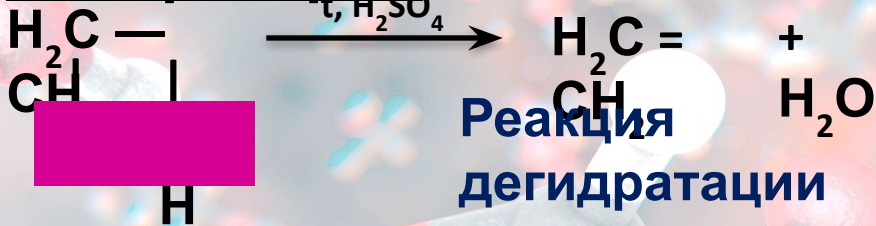
Реакции дегидратации – это реакции разложения, в результате которых от молекул веществ отщепляется вода.

Получение

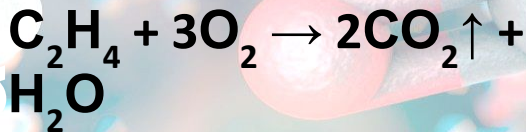
этилена

В

лаборатории



Реакция
дегидратации

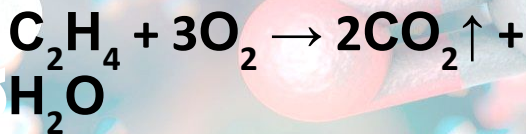
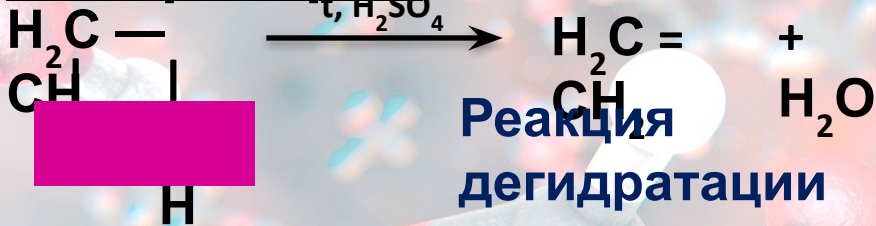


Получение

этилена

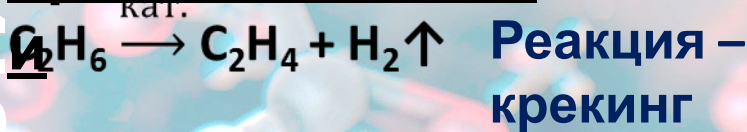
В

лаборатории



В

промышленность



Применение

этилена



Реакция гидратации (присоединение воды)



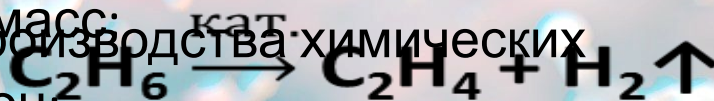
этанол

Этиловый спирт

применяют:

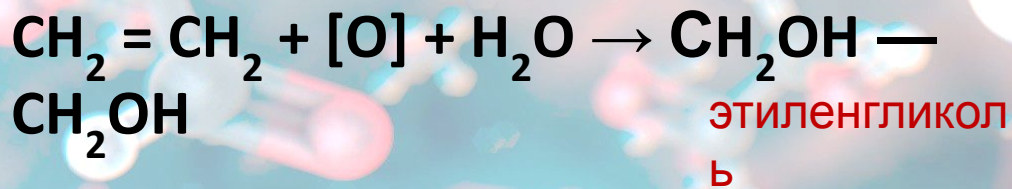
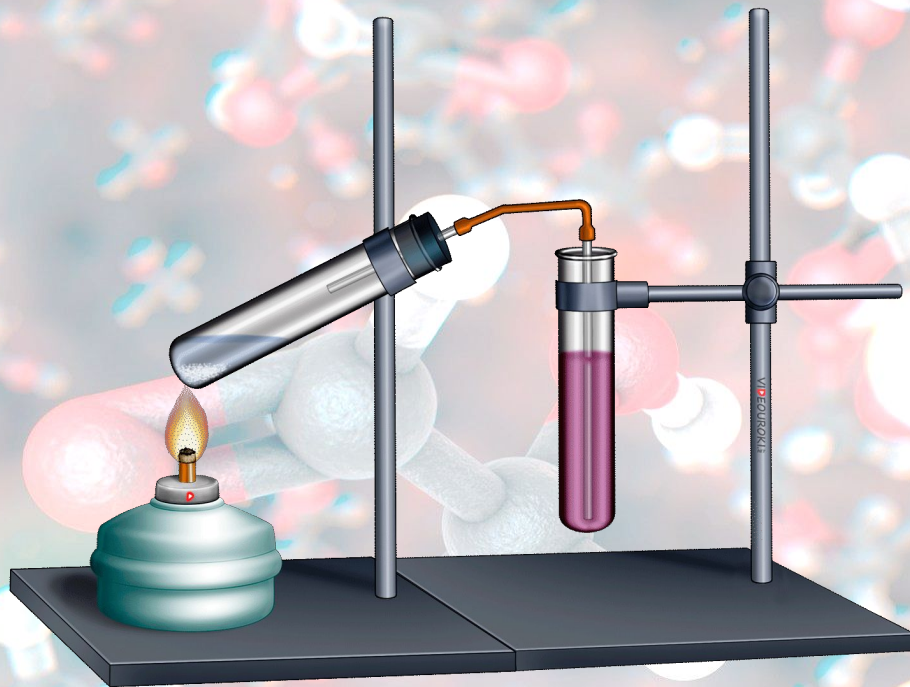
- растворитель
- для производства каучуков;
- для производства пластмасс;
- для производства химических волокон,

Присоединение водорода



этан

Качественные реакции



Выводы



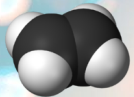
Молекула этилена имеет плоскостное строение.



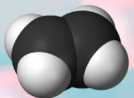
Все атомы у этилена находятся в одной плоскости.



Валентный угол равен 120° .



Характерными реакциями этилена являются реакции присоединения.



Качественными реакциями на этилен являются реакции обесцвечивания бромной воды и водного раствора перманганата калия.