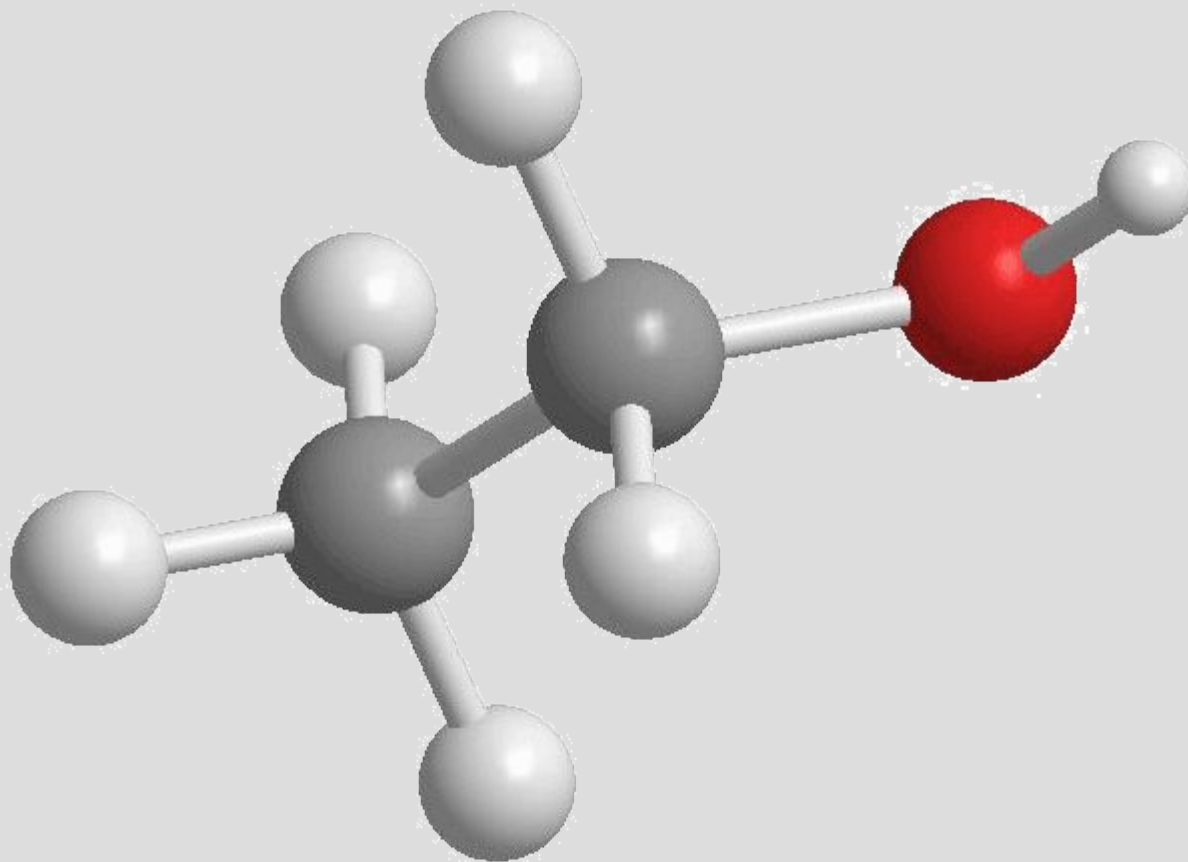


# Применение этанола

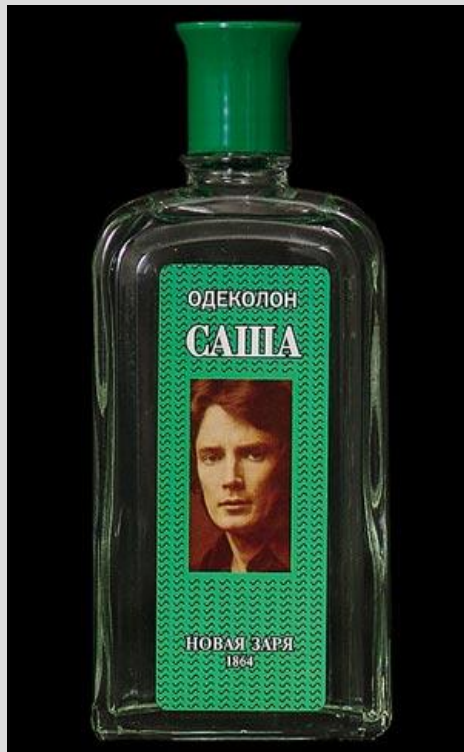


- 1) В медицине как дезинфицирующее ср-во.
- 2) Растворитель
- 3) Для производства лаков, красителей



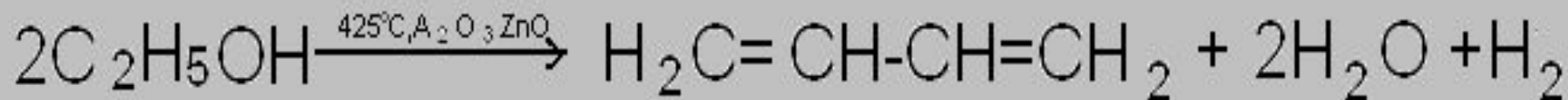
4) Для производства духов,  
одеколонов.

5) Для получения алкогольной  
продукции.



Для производства бутадионового каучука.

Метод его получения из этилового спирта  
был разработан академиком  
С.В. Лебедевым:



Бутадиен - 1,3

Далее из бутадиена- 1,3 путем  
полимеризации получают каучук

# Горючее для двигателей.

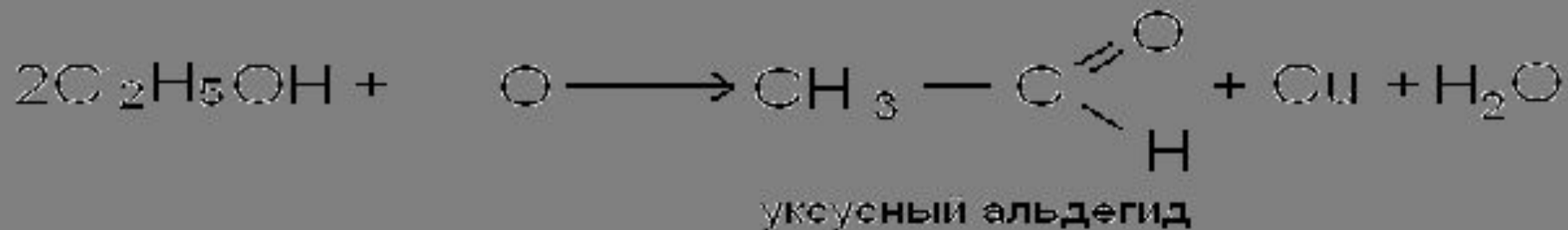
При горении этанола выделяется довольно большое количество энергии:



Этанол в качестве добавки к моторному топливу повышает его октановое число. В ряде стран этиловый спирт рассматривается как альтернативное бензину экологически чистое автомобильное топливо.

Алкогольные напитки,  
содержащие этанол, очень  
калорийны. При метаболизме  
этанола в организме выделяется  
примерно 770к Дж/моль энергии  
(меньше чем при горении), т.к.  
При окислении в более мягких  
условиях образуется не  
углекислый газ и вода, а другие,  
более токсичные вещества, н-р,  
альдегид.

Для получения уксусной кислоты:  
при окислении этанола в более  
мягких условиях (неполное  
окисление) образуется уксусный  
альдегид:



Далее из уксусного альдегида  
получают уксусную кислоту.