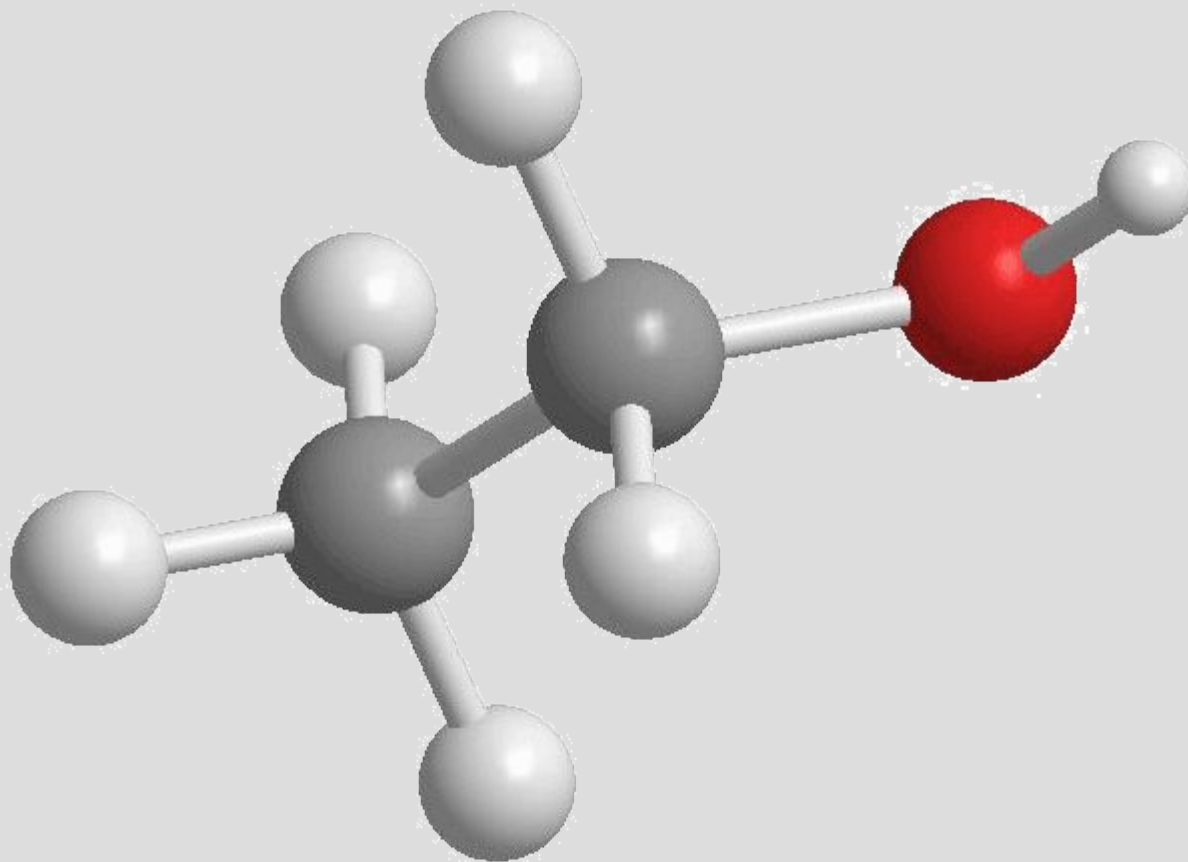


Применение этанола

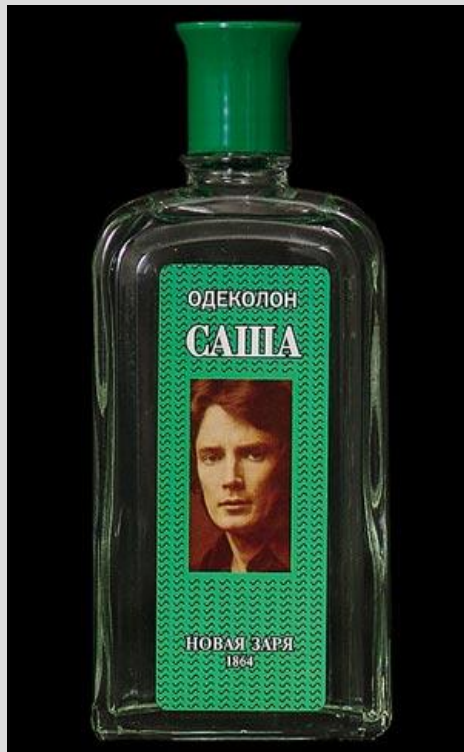


- 1) В медицине как дезинфицирующее ср-во.
- 2) Растворитель
- 3) Для производства лаков, красителей



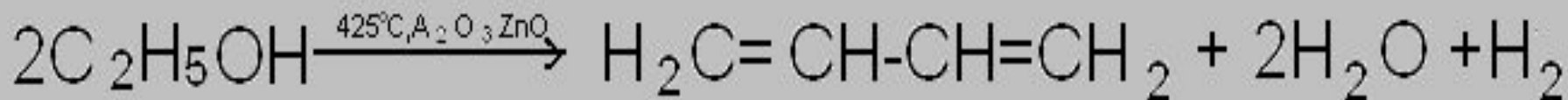
4) Для производства духов,
одеколонов.

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.

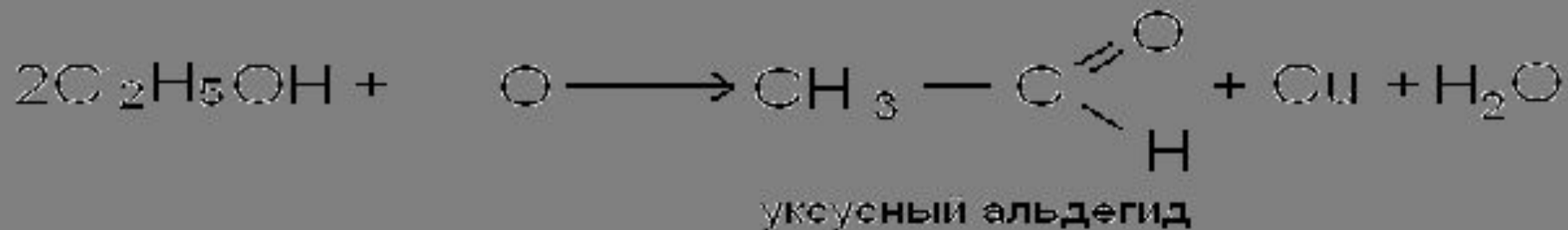
При горении этанола выделяется довольно большое количество энергии:



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.