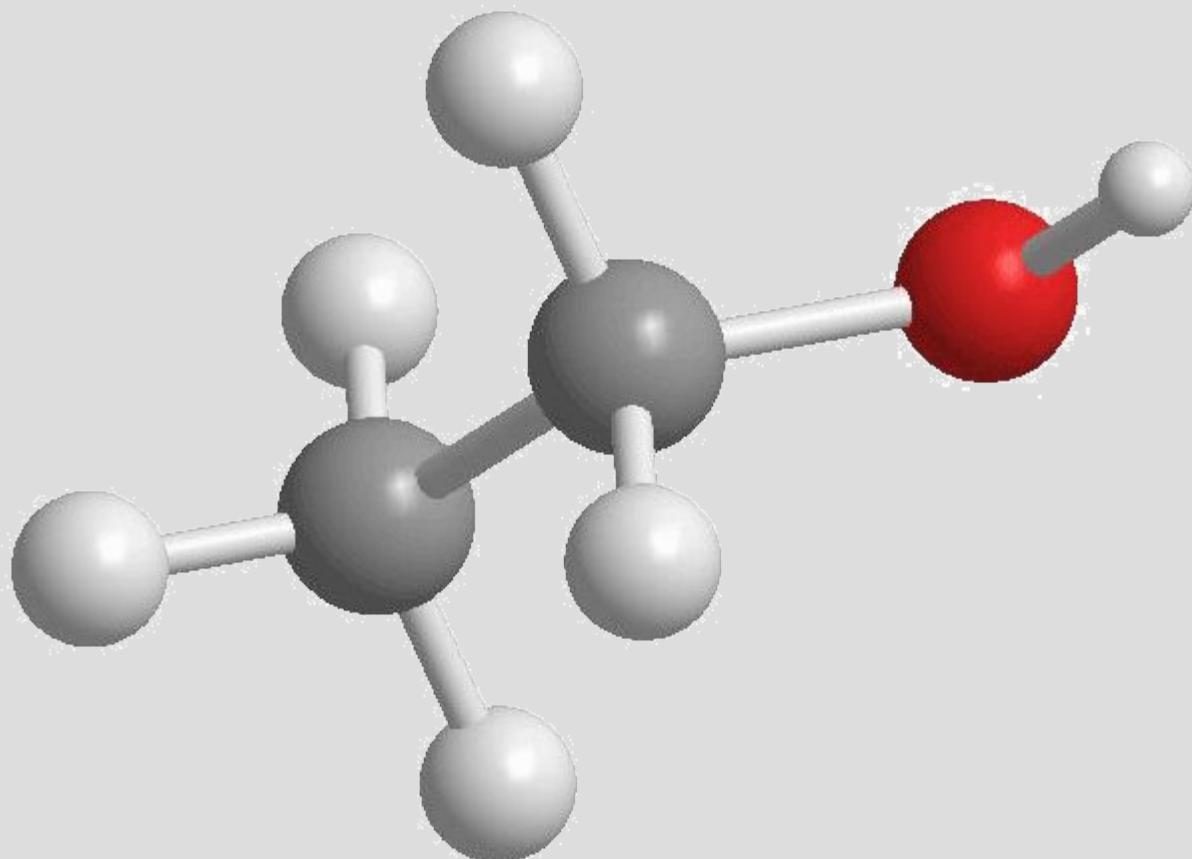


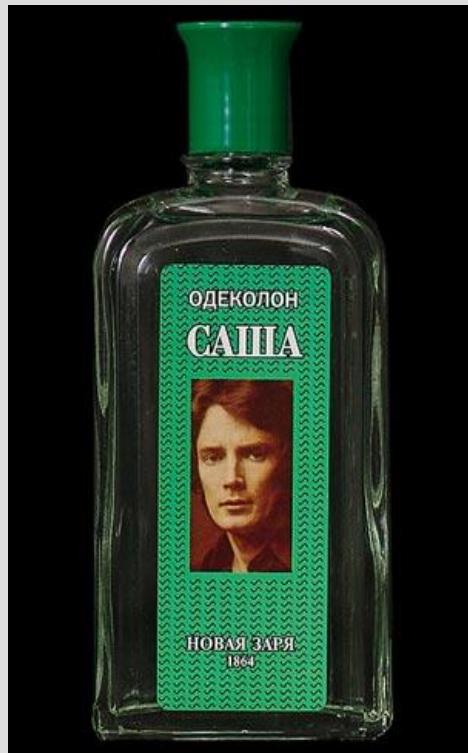
Применение этанола



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

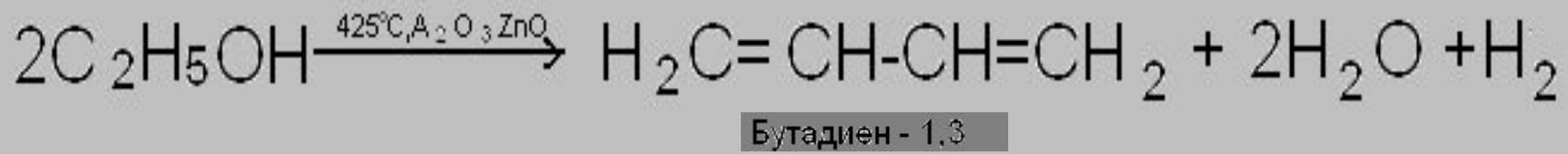


- 4) Для производства духов, одеколонов.
- 5) Для получения алкогольной продукции.



Для производства бутадионового каучука.

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



Далее из бутадиена- 1,3 путем
полимеризации получают каучук

Горючее для двигателей.

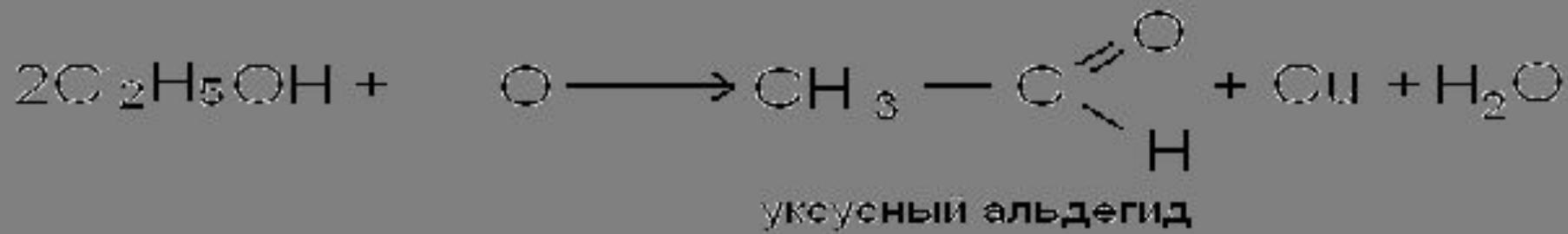
При горении этанола выделяется довольно большое количество энергии:



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.