

Химические свойства спиртов

1 2²
3

Проверка домашнего задания по теме «Спирты.
Состав, классификация и изомерия спиртов »

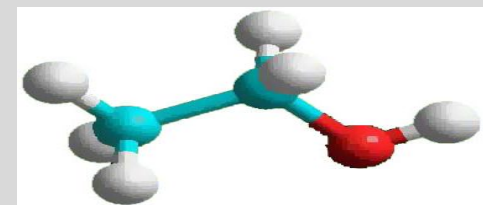
Проверка

Изучение

Закрепление

Задание №1 (устно). Объясните.

Задание №2 (письменно). «Строение спиртов»



Химические свойства спиртов

1 2 3

Проверка

Изучение

Закрепление

Лабораторная работа №6

«Свойства этилового спирта»

Виртуальная доска:

1. Горение

2. Взаимодействие
с натрием

Виртуальная лабораторная работа:

«Взаимодействие этанола с натрием».

3. Дегидратация:

а) Внутримолекулярная

б) Межмолекулярная

4. Этерификация

Схема

«Применение этанола»

Сообщение

«Алкоголизм»

Химические свойства спиртов

1 2 3

Проверка

Изучение

Закрепление

I. Ответьте на вопросы теста.

1) Этиловый спирт реагирует с...

2) Продукт реакции этанола с пропановой кислотой - ...

3) Для этилового спирта характерна реакция ...

«Светофор»
ответов



2. К какому типу принадлежит
реакция: $2C_3H_7-OH + 9O_2 \rightarrow 6CO_2 + 8H_2O + Q$

3. Вопросы ЕГЭ.

4. Рефлексия

Домашнее задание: п.9 (стр.68 - 72).
Упражнение: 13 а) 1в. б) 2 в., 14 (изомеры*)
Реферат «Механизм влияния спиртов на организм человека».

Лабораторная работа №6

«Свойства этилового спирта»

Цель: изучить свойства этилового спирта.

1.Инструктаж по ТБ.

2.Инструкция - стр.176 учебника.

3.Заполните таблицу:



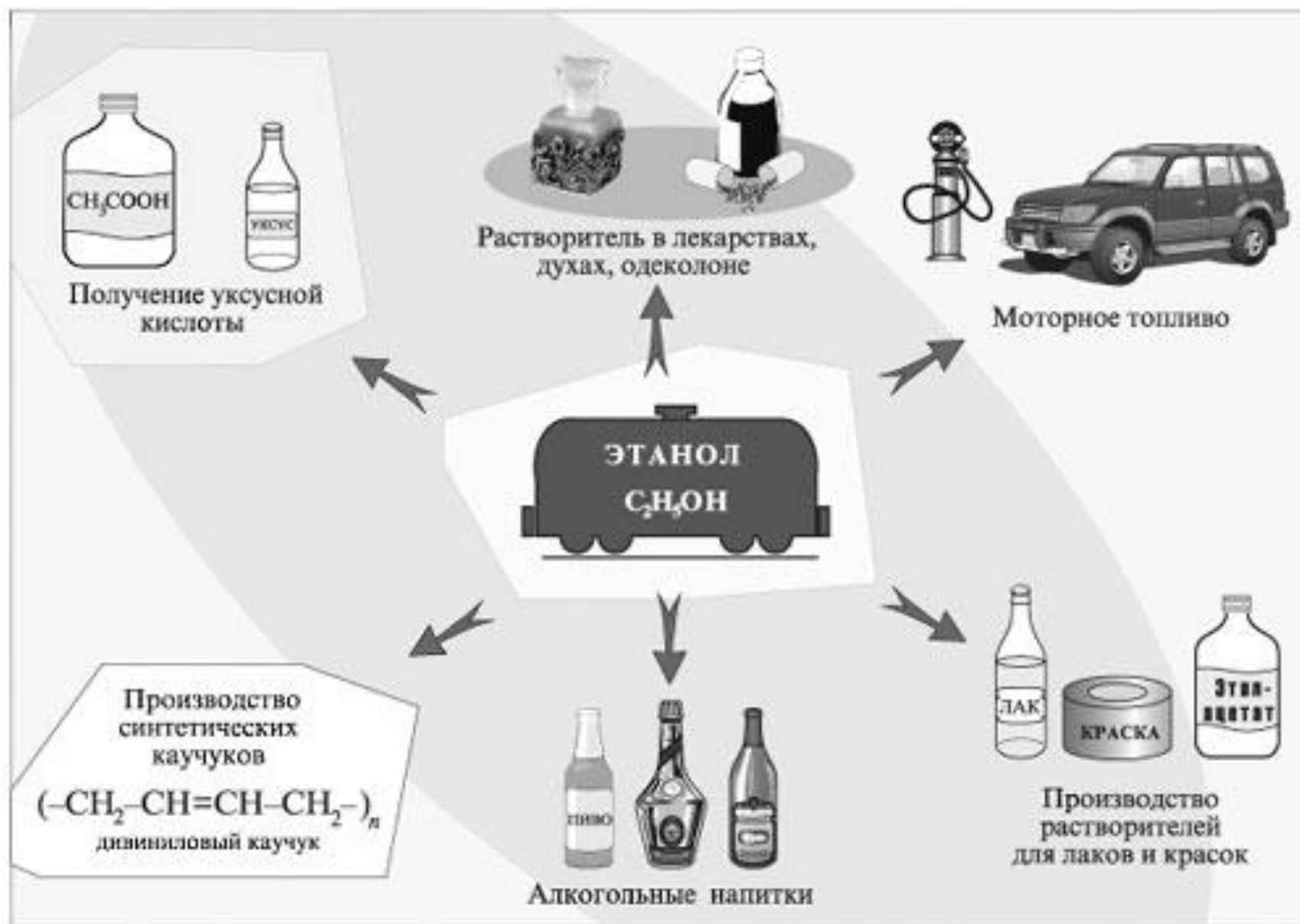
№ п/п	Свойство спирта	Вывод
1	Растворимость в воде.	Спирт имеет высокую растворимость в воде.
2	Растворимость подсолнечного масла в спирте.	Спирт – хороший растворитель.
3	Скорость испарения.	Спирт быстро испаряется.
4	Реакция с оксидом меди (II)	$\text{C}_2\text{H}_5-\text{OH} + \text{CuO} \xrightarrow{t^\circ \text{C}} \text{CH}_3-\text{C} \begin{array}{l} \nearrow \text{O} \\ \searrow \text{H} \end{array} + \text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$ <i>этиловый спирт</i> <i>уксусный альдегид</i>

«Взаимодействие этанола с натрием» 1 2² 3



Применение этанола

1 2 3

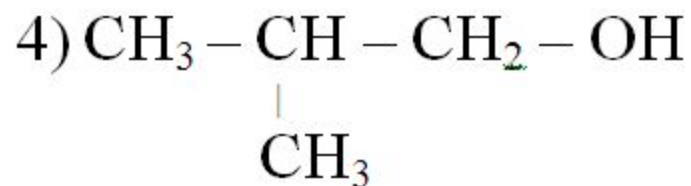
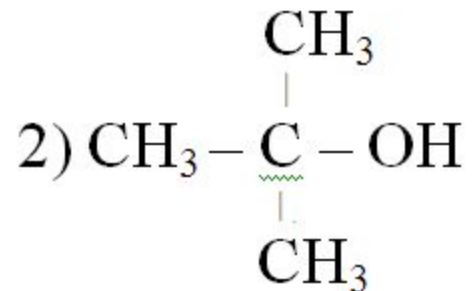
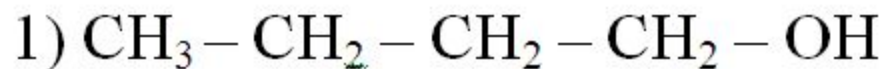


[назад](#)

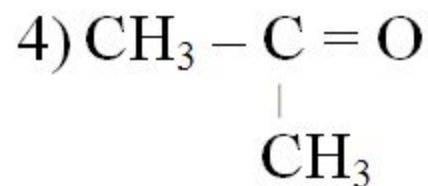
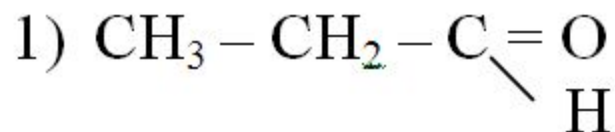
1. Этиловый спирт безгранично растворим в воде в связи с тем, что...

- 1) имеет только одну гидроксильную группу;
- 2) его молекула неполярна;
- 3) является жидким веществом;
- 4) образует с молекулами воды водородные связи.

2. Вторичным является спирт



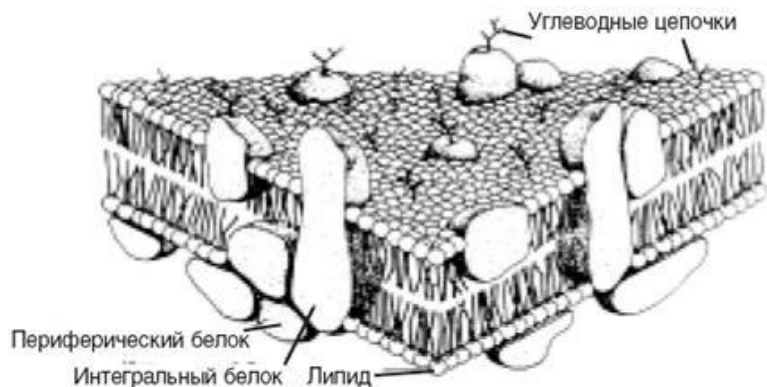
3. Формула изомера пропанола-1



Влияние спирта на организм человека

1 2 3

Образование водородных связей
с молекулами воды



ВЛИЯНИЕ АЛКОГОЛЯ



Процессы окисления этилового спирта



[назад](#)

Продолжите фразу:

1. Теперь я умею...
2. После сегодняшнего урока я уже не сделаю ошибку...