

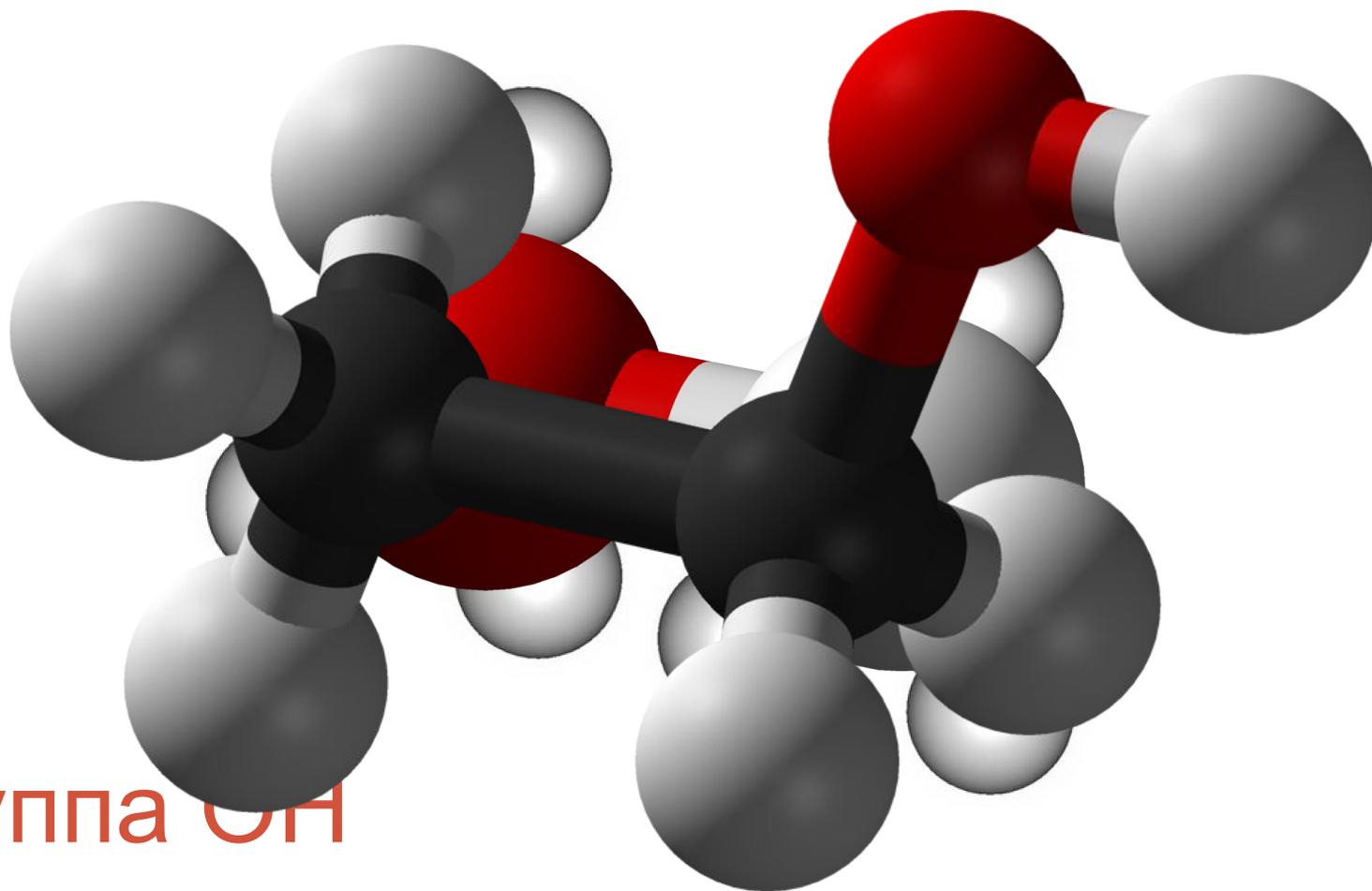
КИСЛОРОДСОДЕРЖАЩИЕ ОРГАНИЧЕСКИЕ СОЕДИНЕНИЯ

- **Спирты**
- **Фенол**
- **Альдегиды и Кетоны**
- **Карбоновые кислоты**
- **Углеводы**

СПИРТЫ

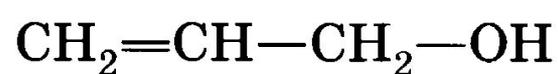
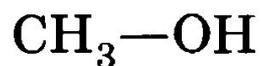
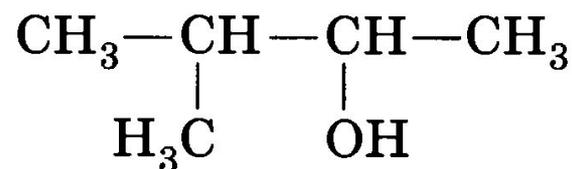
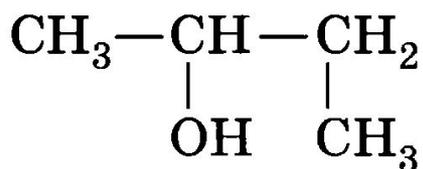
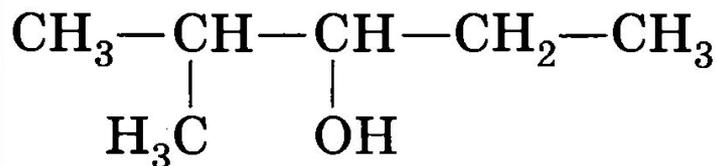
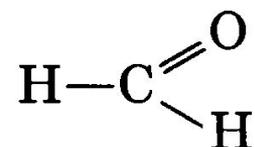
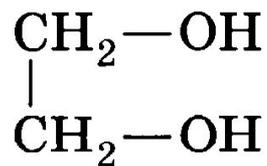
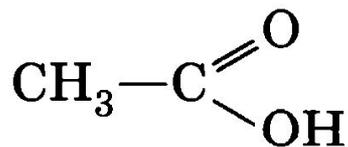
05.12.2016

Молекула этана Молекула спирта



Группа OH

Крестики-Нолики

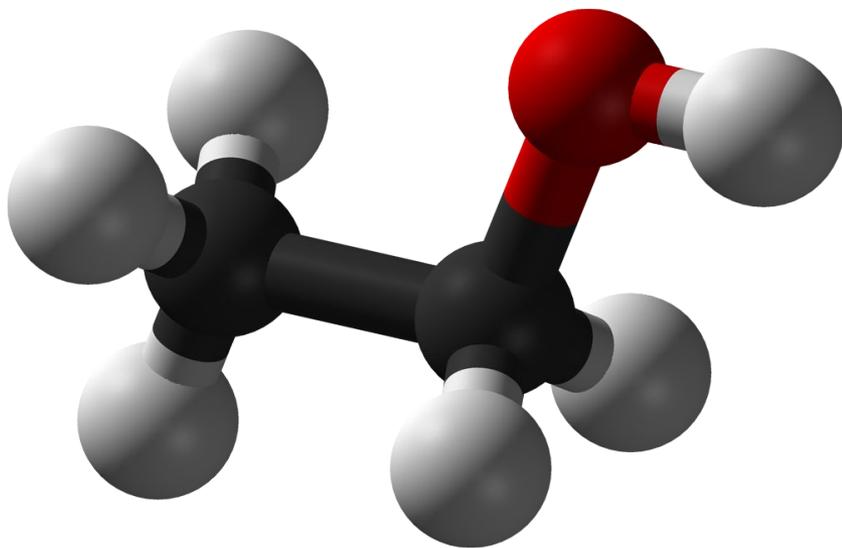


Классификация



Предельные одноатомные спирты

ПОС – это кислородсодержащие органические соединения, молекулы которых содержат функциональную группу ОН, и имеют только одинарные углерод-углеродные связи



Изомерия и номенклатура

- Изомерия углеродного скелета
- Изомерия положения функциональной группы

Изомерия и номенклатура

$\begin{array}{c} \text{CH}_2-\text{OH} \\ \\ \text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_3 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2 \\ \qquad \qquad \\ \text{CH}_3 \qquad \qquad \text{OH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2 \\ \qquad \qquad \qquad \\ \text{CH}_3 \qquad \qquad \qquad \text{OH} \end{array}$
$\begin{array}{c} \text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH} \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{OH} \end{array} \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_3 \\ \qquad \qquad \\ \text{CH}_3 \qquad \qquad \text{OH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2 \\ \qquad \qquad \\ \text{CH}_3 \qquad \qquad \text{OH} \end{array}$
$\begin{array}{c} \text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3 \\ \qquad \\ \text{CH}_3 \qquad \text{OH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH}-\text{CH}-\text{CH}_3 \\ \qquad \\ \text{HO} \qquad \text{CH}_3 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH}-\text{CH}_2 \\ \qquad \\ \text{H}_3\text{C} \qquad \text{OH} \end{array}$

Химические свойства

- Горение

Химические свойства

- Взаимодействие с щелочными и щелочноземельными металлами

Химические свойства

- Дегидратация

Химические свойства

- Окисление на медном катализаторе

Химические свойства

- Этерификация

Закрепление

Запишите формулы изомеров, соответствующих составу C_3H_7OH , дайте их названия и укажите тип изомерии.

Закрепление

Запишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить превращения:



.....;

.....;



.....;

.....;



.....;

.....