



СПИРТЫ

Спирты

Спирты - органические соединения, содержащие одну или более гидроксильных групп (гидроксил, $-OH$), непосредственно связанных с насыщенным атомом углерода. В презентации рассматривается понятие, классификация, изомерия, физические и химические свойства спиртов. А также типы реакций и окисление.



Спирты

Спирты, содержащиеся в эфирных маслах, как правило, нетоксичны. К ним относятся:

- **Линалол (приветствует в лаванде, лияное, и розовом дереве),**
- **Цитранеллол (присутствует в розе, лимоне, эвкалипте и герани),**
- **Ментол**

А также: борнеол, ментол, нерол, терпинеол, фарнезол, цедрой.

Обладают антисептическими и противовирусными свойствами.



Физические свойства

- **Высшие спирты при комнатной температуре - твердые вещества.**
- **Низшие спирты имеют характерный алкогольный запах и жгучий вкус, они хорошо растворимы в воде. По мере увеличения n в радикала растворимость спиртов в воде**

Свойства веществ зависят от химического строения, т.е. порядка связей в молекуле с учетом взаимного влияния атомов.

<i>Вещества</i>	<i>Свойства</i>
<i>Этиловый спирт</i>	<i>Жидкость, неограниченно растворим в воде. Взаимодействует с натрием.</i>
<i>Диметиловый спирт</i>	<i>Газ, не растворим в воде. Не взаимодействует с натрием.</i>

- *В середине века HCL называли соляным спиртом и во второй половине 15 века он был получен и описан алхимиком Василием Валентином*





Применение спирта

- На многих производствах спирты применяются в качестве растворителей. В химической промышленности они используются для различных синтезов. В наст. время разрабатывается много новых технологических процессов на основе использования метилового спирта как исходного продукта, поэтому значение его промышленном производстве нужных народному хозяйству веществ и материалов будет все более возрастать.