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 относится:

- Линалол (приветствует в лаванде, линялое, и разовом 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 у/в радикала растворимость спиртов в воде***

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

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

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

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.*