

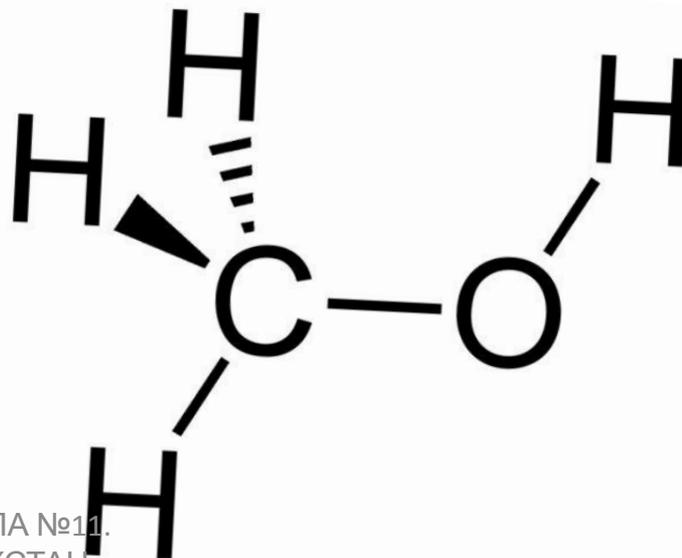
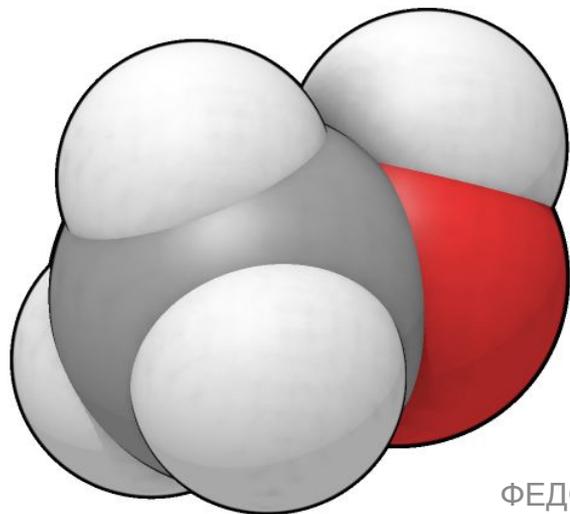
Спирты



Спирты- это

производные углеводородов, содержащие в молекуле одну или несколько гидроксильных групп ($-\text{OH}$).

По Женевской номенклатуре к названию соответствующего углеводорода прибавляют окончание «ол» (диол, триол).



По Женевской
номенклатуре к
названию
соответствующег
о углеводорода
прибавляют
окончание «ол»
(диол, триол).

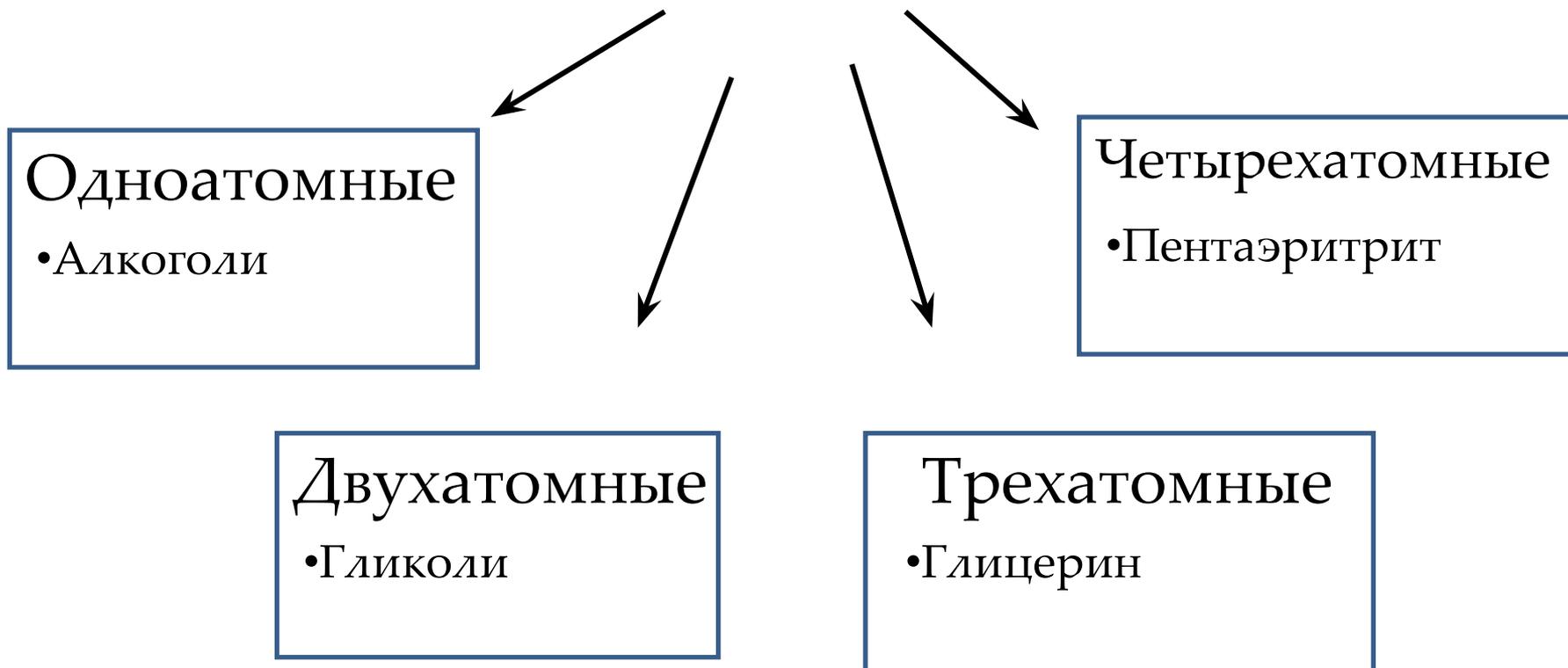


Названия спиртов обычно производят от названий соответствующих углеводородных радикалов: $\text{CH}_3\text{—OH}$ (метилловый), $\text{C}_2\text{H}_5\text{—OH}$ (этиловый).

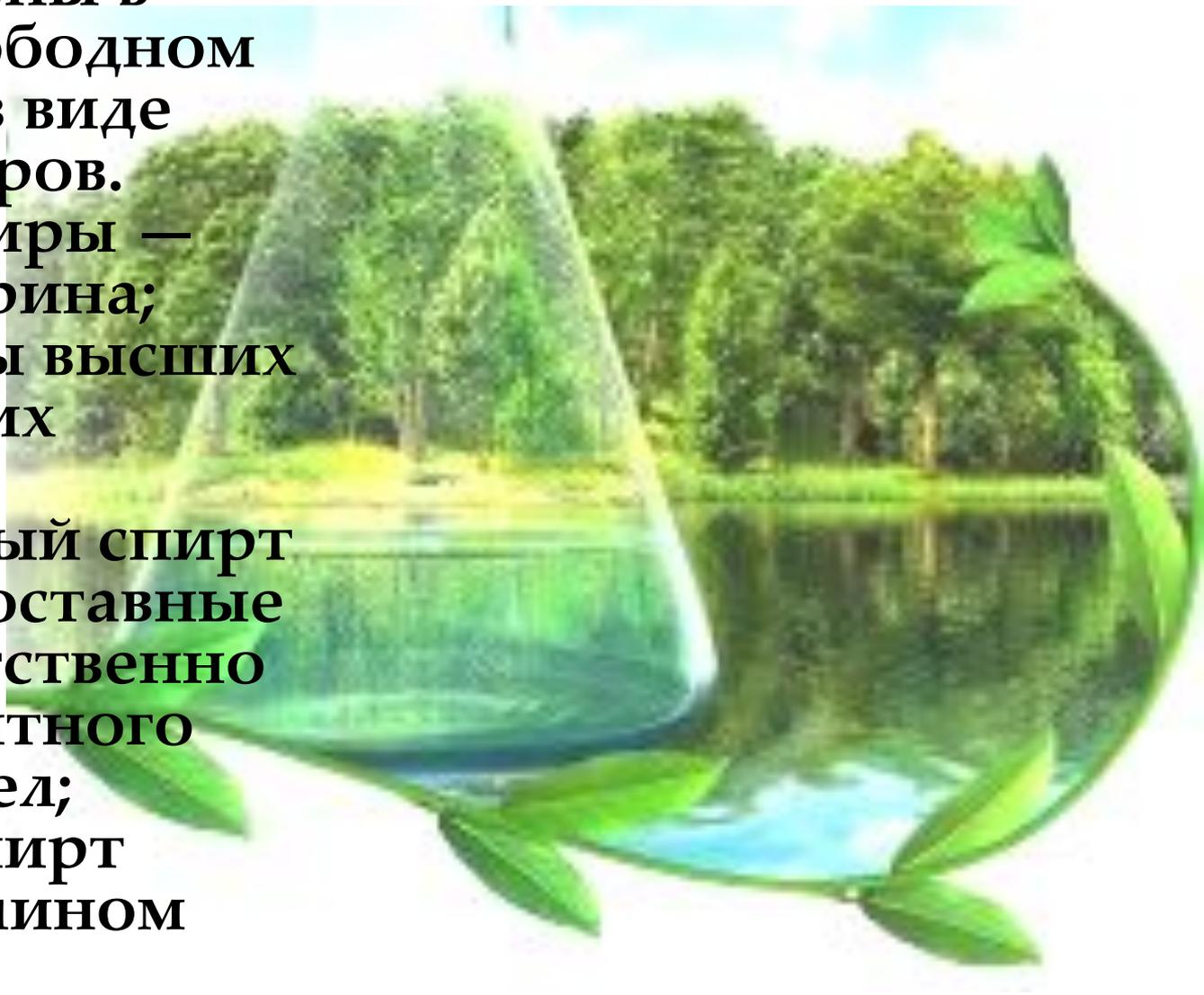


По числу ОН-групп в молекуле различают

Спирты

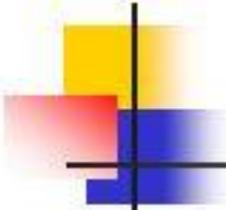


Спирты широко распространены в природе в свободном состоянии и в виде сложных эфиров. Например, жиры — эфиры глицерина; воски — эфиры высших алифатических спиртов; фенилэтиловый спирт и ментол — составные части соответственно розового и мятного эфирных масел; цетиловый спирт найден в пчелином воске.

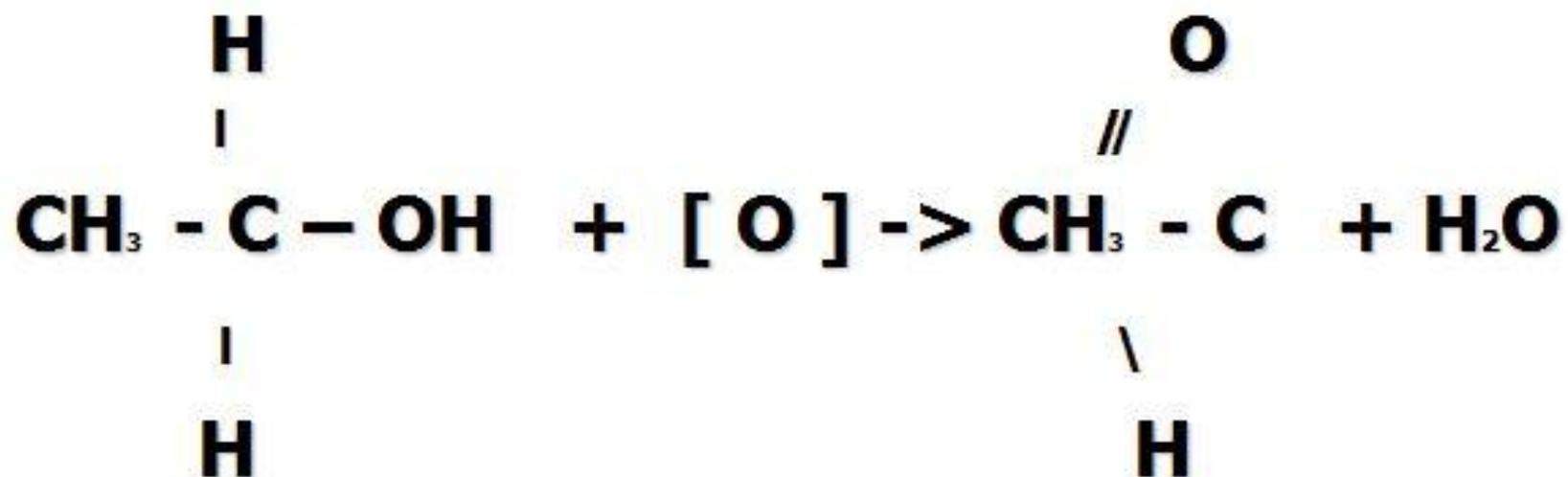


Спирты — важный в практическом отношении класс органических соединений; они служат полупродуктами в производстве красителей, синтетических волокон, пластических масс, лакокрасочных материалов, моющих средств, эмульгаторов, лекарственных препаратов. Низшие спирты обладают слабым наркотическим действием, некоторые -ядовиты



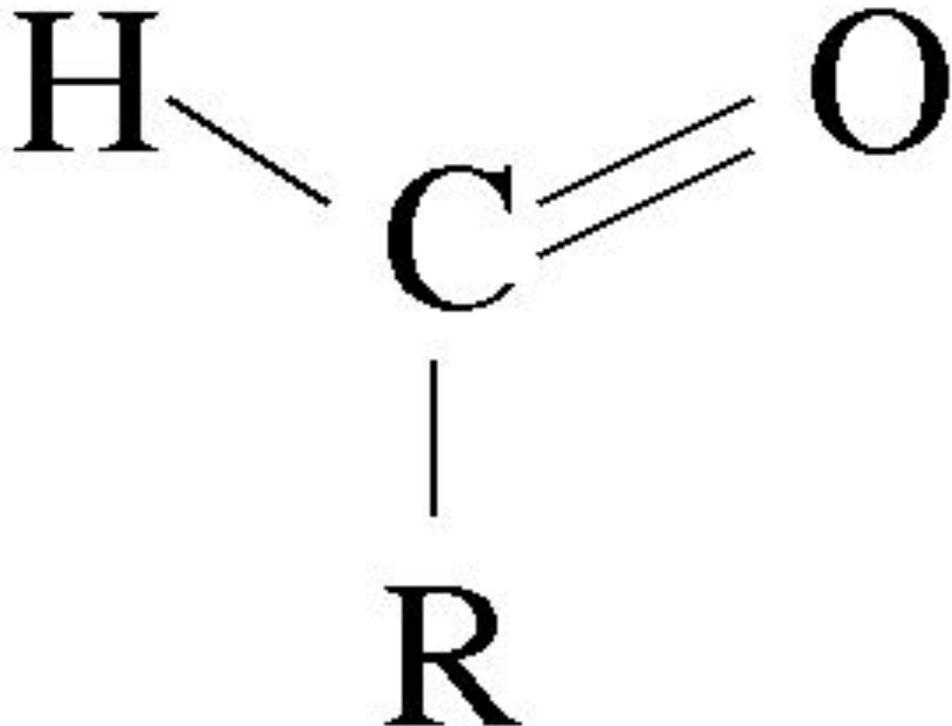


Альдегиды.

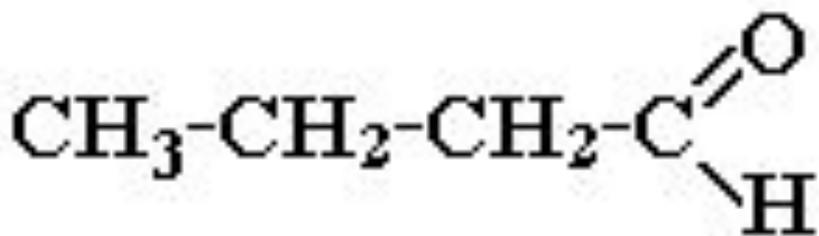


Альдегиды - ЭТО

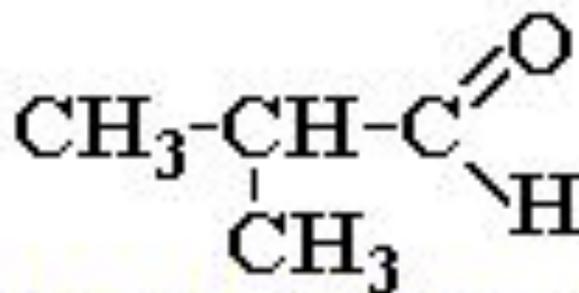
органические соединения, содержащие альдегидную группу СНО, продукт распада спиртов.



По Женевской номенклатуре
названия альдегидов
производят прибавлением к
названию соответствующего
углеводорода суффикса «аль»

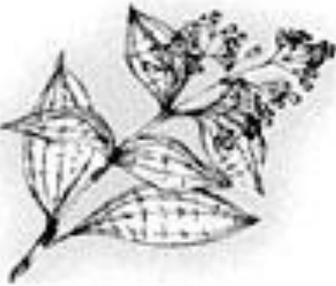
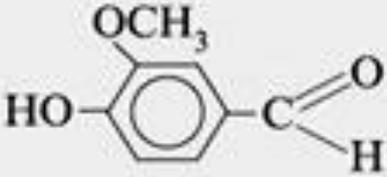
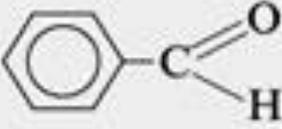
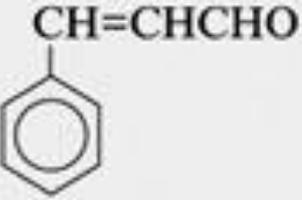
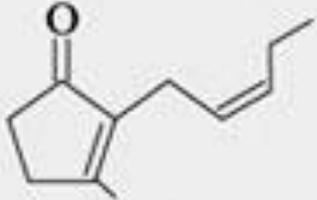


бутаналь



2-метилпропаналь

В природе, в особенности в растениях, встречаются представители рассматриваемой группы самого разнообразного состава и различной степени сложности. Содержатся альдегиды и в эфирных маслах (цитраль - в лемонграссовом (до 80%), бензальдегид - в масле горького миндаля; плоды ванили содержат 1,5-3% ванилина.

			
 <p>Ванилин (в бобах ванили)</p>	 <p>Бензальдегид (в миндальных косточках)</p>	 <p>Коричный альдегид (в корице)</p>	 <p>Жасмон (в жасмине)</p>

Альдегиды применяют для получения спиртов, карбоновых кислот и их производных (уксусный ангидрид), полимеров, антиоксидантов.

Альдегиды, содержащие 8-12 атомов углерода - душистые вещества

