

Многоатомные
спирты

Фенолы

Карбоновые
кислоты

Альдегиды

Эфиры

Многоатомные спирты

Многоатомные спирты (полиспирты, полиолы) — органические соединения класса спиртов, содержащие в своём составе более одной гидроксильной группы.



Фенолы

Фенолы — органические соединения ароматического ряда, в молекулах которых гидроксильные группы связаны с атомами углерода ароматического кольца. По числу OH-групп различают: одноатомные фенолы (аренолы): фенол (C_6H_5OH) и его гомологи; двухатомные фенолы (арендиолы): гидрохинон, пирокатехин, резорцин; трёхатомные фенолы (арентриолы): пирогаллол, флороглюцин, гидроксигидрохинон и т. д.



Карбоновые кислоты

Одноосновные предельные карбоновые кислоты (одноосновные насыщенные карбоновые кислоты) — карбоновые кислоты, в которых насыщенный углеводородный радикал соединен с одной карбоксильной группой $-COOH$. Все они имеют общую формулу $C_nH_{2n+1}COOH$



Альдегиды

Альдегиды (от лат. alcohol dehydrogenatus — спирт, лишённый водорода) — класс органических соединений, содержащих альдегидную группу ($-\text{CHO}$)[1]. ИЮПАК определяет альдегиды как вещества вида R-CHO , в которых карбонильная группа связана с одним атомом водорода и одной группой R [2].



Эфиры

Сложные эфиры — производные оксокислот (как карбоновых, так и минеральных) $R_kE(=O)l(OH)_m$, ($l \neq 0$), формально являющиеся продуктами замещения атомов водорода гидроксильных групп —ОН кислотной функции на углеводородный остаток (алифатический, алкенильный, ароматический или гетероароматический); рассматриваются также как ацилпроизводные спиртов. В номенклатуре IUPAC к сложным эфирам относят также ацилпроизводные халькогенидных аналогов спиртов (тиолов, селенолов и теллуолов).

Отличаются от простых эфиров, в которых два углеводородных радикала соединены атомом кислорода (R_1-O-R_2).

