



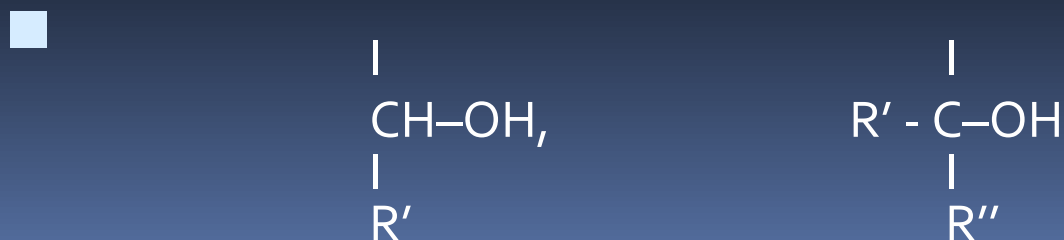
# Одноатомные спирты

# СПИРТЫ И ФЕНОЛЫ

■ Спиртами называются соединения, содержащие одну или несколько гидроксильных групп (–ОН), связанных с углеводородным радикалом. Вещества, у которых гидроксил находится непосредственно у бензольного кольца, называются фенолами.

■ В зависимости от числа гидроксильных групп спирты делят на **одно-, двух- и трёхатомные**.

■ В зависимости от того, при каком углеродном атоме находится гидроксильная группа, различают спирты: первичные  $R-CH_2-OH$ , вторичные  $R$  и третичные  $R$



# Физические свойства

- Низшие спирты (до  $C_{12}$ ) – жидкости, температуры кипения которых значительно выше, чем у соответствующих алканов из-за образования водородных связей за счёт полярной связи O–H
- $$\begin{array}{ccc} \text{O–H} & \text{.....} & \text{:O–H} & \text{.....} \\ | & & | & \\ \text{R} & & \text{R} & \end{array}$$
- Метанол и этанол смешиваются с водой в любых соотношениях; с увеличением молекулярной массы растворимость спиртов в воде уменьшается.