

Окисление этанола оксидом меди 2







Урок по теме «Альдегиды и их свойства»



Состав и строение альдегидов

	2
5	3

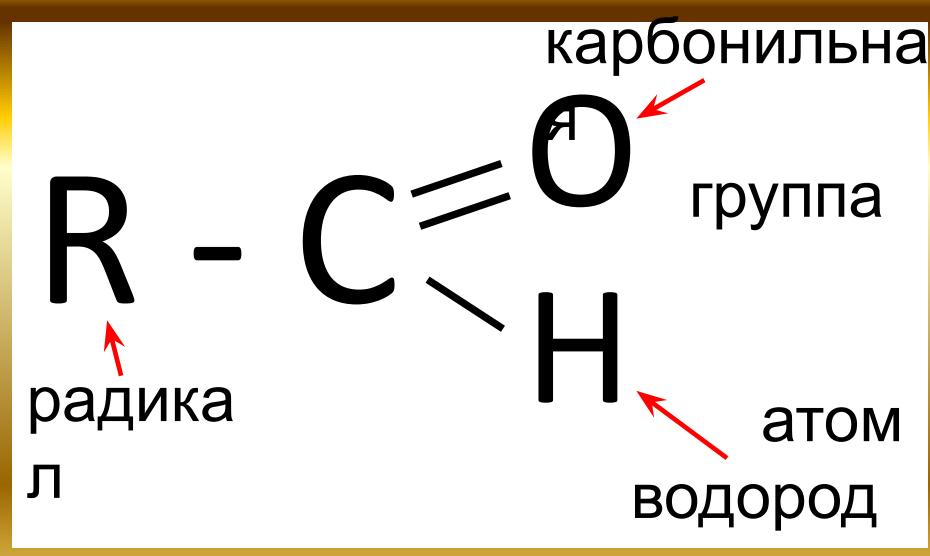
алкан ы	спирты	альдегиды	названия
CH ₄	CH ₃ OH	$H - C \stackrel{\frown}{>} 0$	метанал ь
C ₂ H ₆		$CH_3 - C > H$	этаналь
C ₃ H ₈	C ₃ H ₇ OH	$CH_3 - CH_2 - C > 0$	пропаналь
C ₄ H ₁₀	C ₄ H ₉ OH	$CH_3 - CH_2 - CH_2 - C$	бутаналь





Формула альдегидов











Изомерия альдегидов



Углеродного скелета

$$CH_3 - CH - C \lesssim O$$
 CH_3
 CH_3

2метилпропаналь Межклассовая с классом кетонов

$$CH_3 - CH_2 - C < CH_3$$

бутанон-2





Физические свойства



Метаналь – бесцветный газ с резким запахом,







Химические свойства



1. Восстановление альдегидов

$$CH_3 - C \stackrel{Q}{=} H_2 \stackrel{t^{\circ}, Nic}{=} H_3 - CH_2OH$$

уксусный альдегид спирт

первичный

этанол





Химические свойства



2. Окисление альдегидов

$$CH_3 - C \neq QCu(OH)_2 - CH_3 - C = QCu_2O + H_2O$$

уксусный альдегид уксусная кислота





Химические свойства



2. Окисление альдегидов

$$CH_{3} - C \neq Q_{1} G_{2} O \qquad \frac{t^{\circ}}{C}H_{3} - C \qquad \begin{cases} O + 2Ag \\ OH \end{cases}$$

уксусный альдегид уксусная кислота

Качественная реакция «Серебряного зеркала»



Оржисление этанола (тест на алкоголь)







Ответы на тестовые задания



```
1 вариант: 5, 6, 8, 9, 10, 11, 12, 14, 15, 16,18, 19
   12 -11 баллов
                 «5»
   10-8 баллов «4»
   7 - 5 баллов «3»
2 вариант: 1, 2, 3, 4, 7, 8, 11, 13, 14, 17, 18
   11 -10 баллов
                 «5»
   9-7 баллов
                 «4»
    6-5 баллов «3»
```





Домашнее задание



§11;

№3, 4 письменно стр.84



