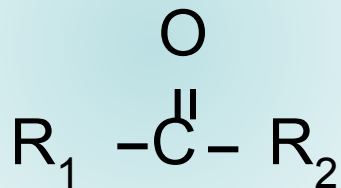


# КЕТОНЫ



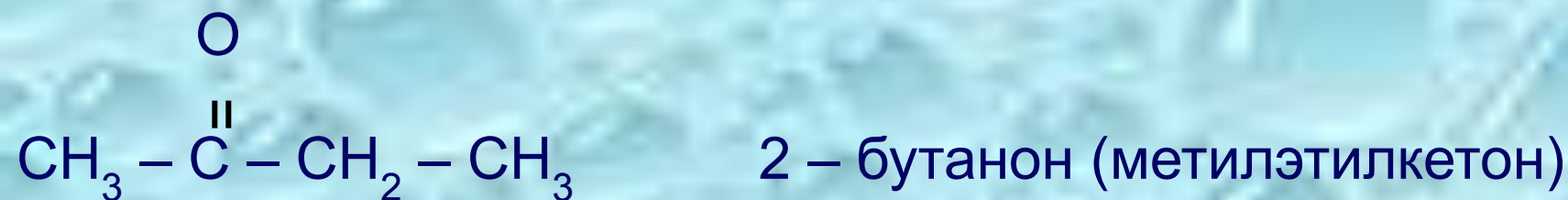
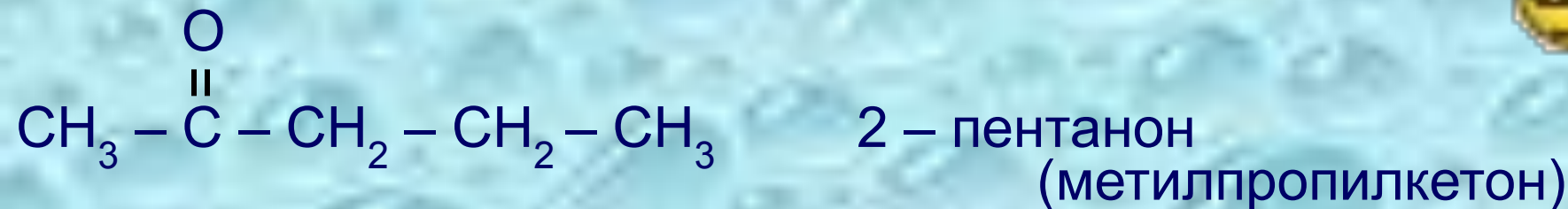
Кетоны – органические соединения, молекулы которых содержат карбонильную группу  $\text{>C=O}$ , связанную с двумя углеводородными радикалами.

Общая  
формула



# Номенклатура

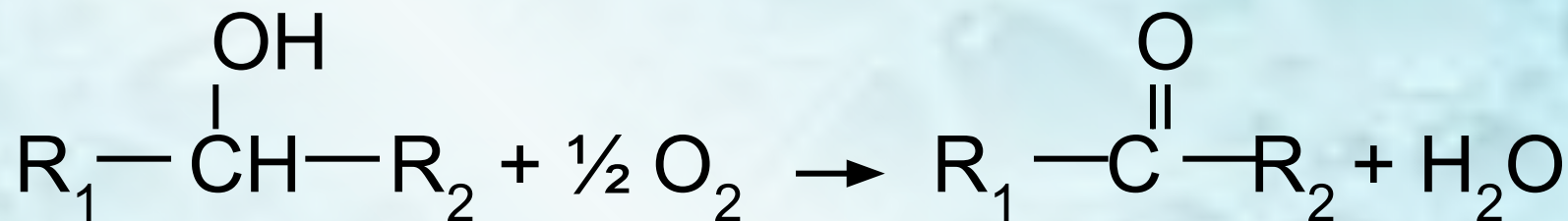
Названия производятся от названий радикалов, входящих в их молекулу, с прибавлением слова кетон или от названия соответствующих углеводородов добавлением окончания - он



# Получение кетонов

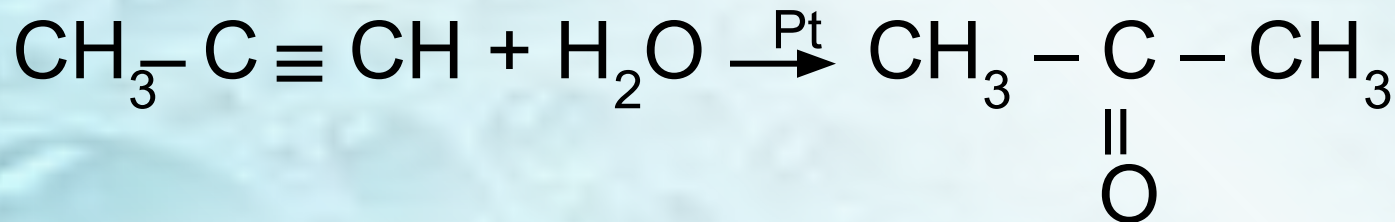


1. Дегидрогенизации спиртов

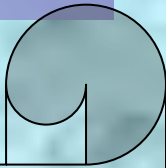


2. Сухая перегонка дерева

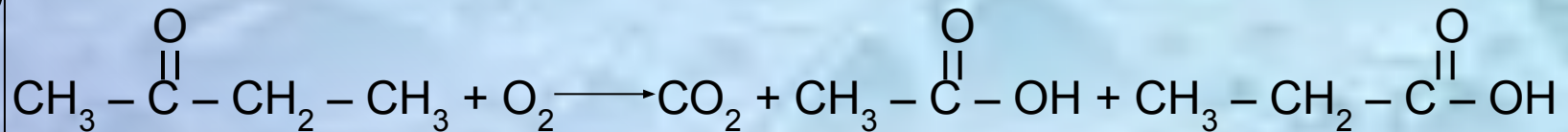
3. Гидратация ацетилена водяным паром



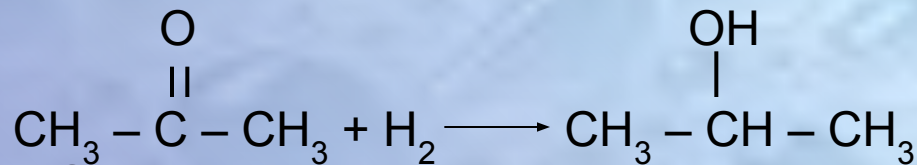
# Химические свойства



## 1. Окисление



## 2. Присоединение (водорода, бисульфита натрия, синильную кислоту)



## 3. Замещение

## 4. Конденсация



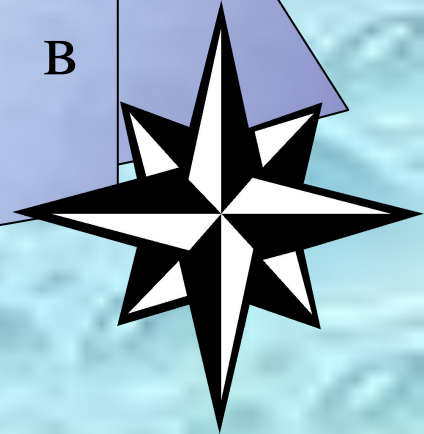
# Физические свойства



Низшие представители — жидкость, растворимые в воде со своеобразным запахом.

Высшие - твердые вещества, без запаха, не растворимые в воде.

Все кетоны растворяются в органических растворителях



# Ацетон

Без цветная, горючая жидкость с характерным запахом, температура кипения  $56,2^{\circ}$ . Хорошо растворимы в воде, спирте, эфире. Хорошо растворяет жиры, смолы и многие органические вещества, не дает реакции серебряного зеркала, не взаимодействует с перманганатом калия, но окисляется хромовой смесью, не полимеризуется.



# Применение

1. Растворители лабораторной практике
2. Пищевой промышленности
3. Фармацевтической промышленности
4. Производство искусственного шелка
5. Бездымного пороха
6. Химической промышленности
7. Производстве киноплёнки
8. Производстве лаков

