

КЕТОНЫ

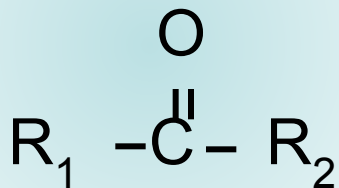
Презентацию выполнила:
Пелипенко Ирина Владимировна

Учитель химии «Красноярской средней
общеобразовательной школы с углубленным изучением
предметов художественно-эстетического цикла»
Кривошеинского района
Томской области
2009



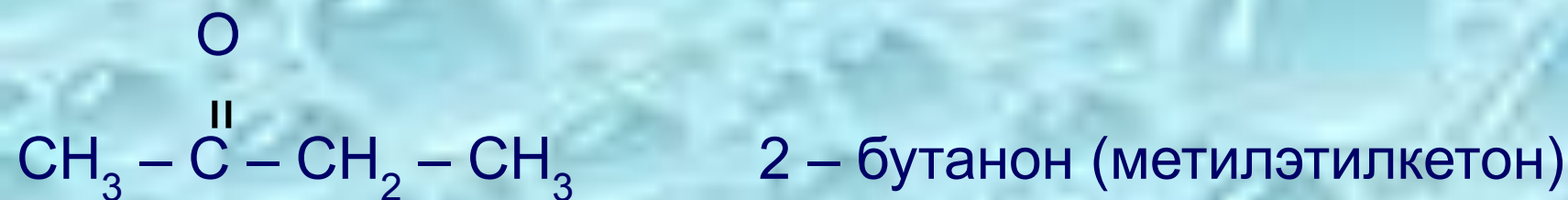
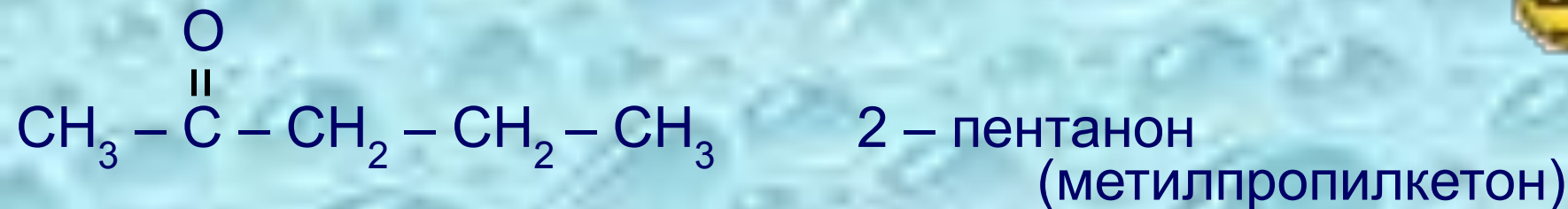
Кетоны – органические соединения, молекулы которых содержат карбонильную группу >C=O , связанную с двумя углеводородными радикалами.

Общая
формула



Номенклатура

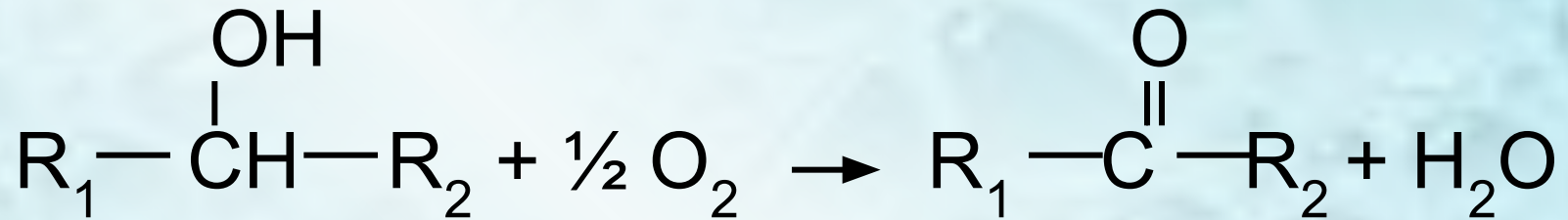
Названия производятся от названий радикалов, входящих в их молекулу, с прибавлением слова кетон или от названия соответствующих углеводородов добавлением окончания - он



Получение кетонов

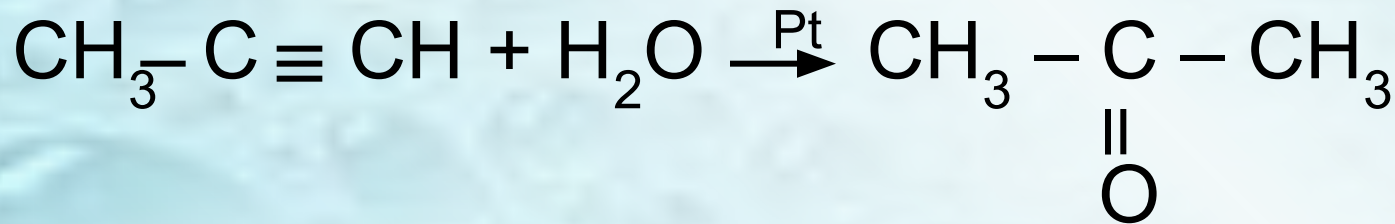


1. Дегидрогенизации спиртов

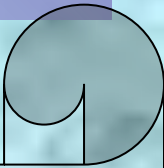


2. Сухая перегонка дерева

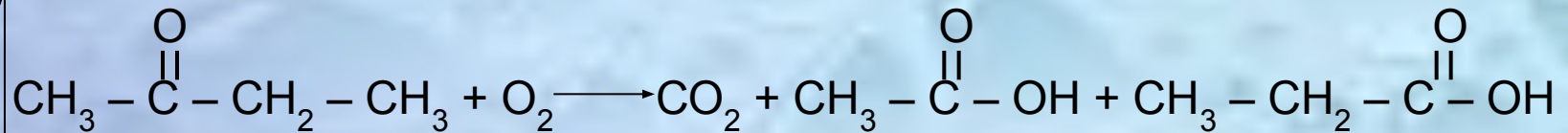
3. Гидратация ацетилена водяным паром



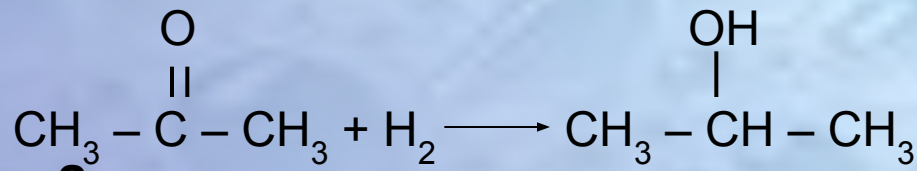
Химические свойства



1. Окисление



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



3. Замещение

4. Конденсация



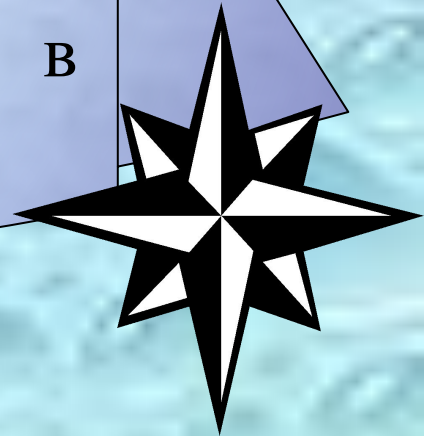
Физические свойства



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

