

Тема урока:

Сложные эфиры.

«Мыслящий ум не чувствует себя счастливым , пока ему не удастся связать воедино разрозненные факты, им наблюдаемые».



Цели урока:

1. Изучить строение сложных эфиров.
2. Познакомиться с механизмом реакции этерификации.

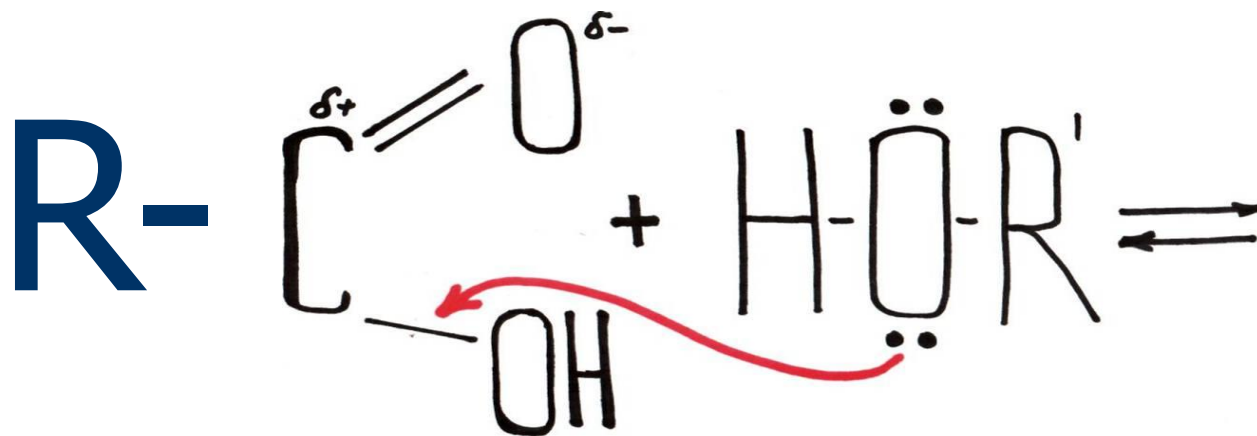
Номенклатура.

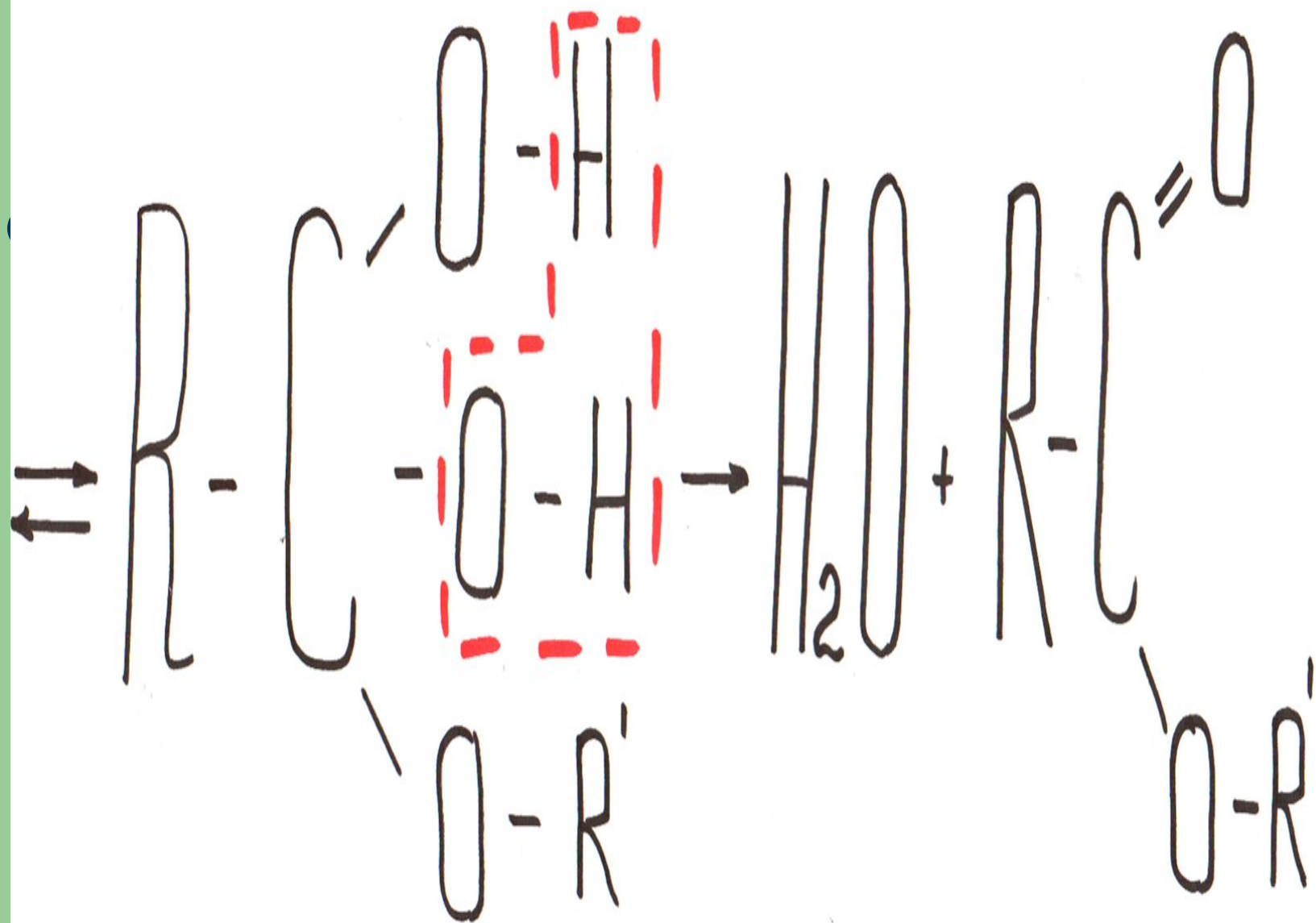
Названия сложных эфиров происходит от названия предельного углеводородного радикала соответствующей кислоты и спирта

ФИЗИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА СЛОЖНЫХ ЭФИРОВ.

- ЖИДКОСТИ , ЛЕГЧЕ ВОДЫ;
- ЛЕТУЧИЕ , ОБЛАДАЮЩИЕ ПРИЯТНЫМИ ЗАПАХАМИ;
- В ВОДЕ ПЛОХО РАСТВОРИМЫ;
- Температура кипения высокая;

Механизм реакции этерификации





САМОСТОЯТЕЛЬНАЯ РАБОА.

- *СОСТАВЬТЕ УРАВНЕНИЯ РЕАКЦИЙ ЭТЕРИФИКАЦИИ МЕЖДУ:*
- А) уксусной кислотой и 3-метилбутанолом;
- Б) масляной кислотой и пропанолом -1;
- В) валериановой кислотой и этанолом;
- Г) пропионовой кислотой и метанолом;

Пьер Эжен Марселен Бертло



1827-1907 гг.

- Французский химик. Основные работы посвящены органической и аналитической химии, биохимии и термохимии. Впервые синтезировал жироподобные вещества, этиловый спирт путем гидратации этилена. Изобрел калориметрическую бомбу и провел ряд исследований. Детально исследовал историю алхимии и химии XVIII века.

