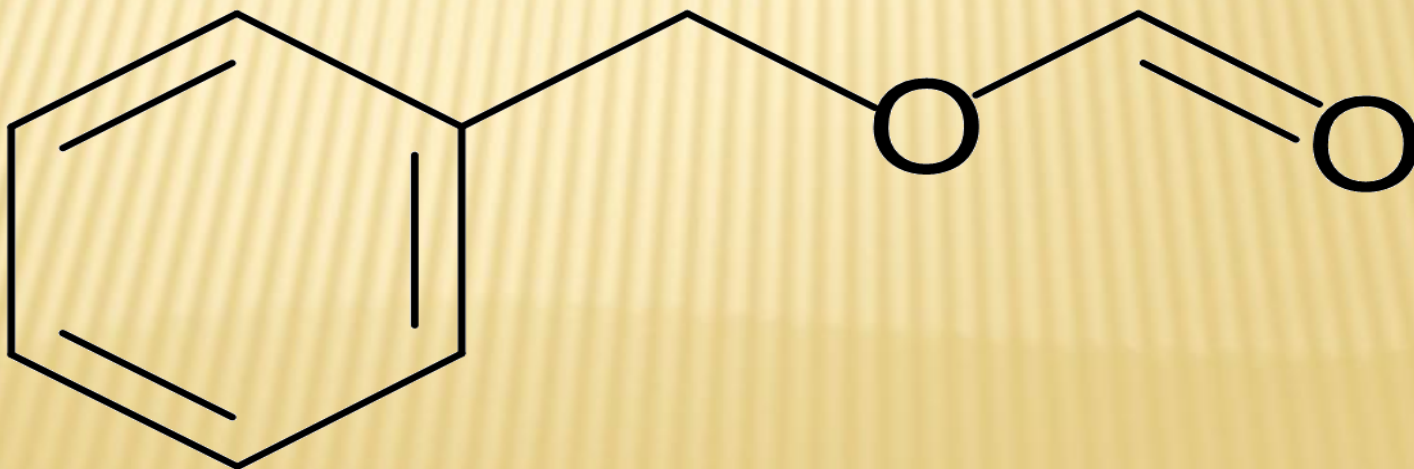


# СЛОЖНЫЕ ЭФИРЫ БЕНЗИЛФОРМИАТ

Презентация выполнена ученицей 10 класса «А»

Соловьёвой Мариной

- ✘ **Бензилформиат** — органическое соединение, относится к классу сложных эфиров. Обладает сильным фруктово-пряным запахом, с оттенками жасмина и черной смородины.



# ПОЛУЧЕНИЕ

- ✘ Получают этерификацией муравьиной кислоты бензиловым спиртом. Может быть получен действием окиси углерода на бензиловый спирт при катализе алкоголями щелочных металлов (80 – 90 °С, 200 атм.).
- ✘ \_\_\_\_\_
- ✘ Этерификация – реакция образования сложных эфиров при взаимодействии кислот и спиртов.

# СВОЙСТВА

---

- ✘ Химическая формула : $C_8H_8O_2$
- ✘ Физические свойства:
- ✘ Состояние: жидкость
- ✘ Молярная масса: 136.15 г/моль
- ✘ Плотность: 1,083 - 1,092 г/см<sup>3</sup>
- ✘ Температура кипения : 202 °C

# ПРИМЕНЕНИЕ

---

- ✘ Используют в парфюмерных композициях и отдушках при дозировке 1 %.
- ✘ Также используется в качестве растворителя лаков и красителей.

# ТОКСИЧНОСТЬ

---

- ✘ Смертельная доза для кролика, при введении подкожно – 2000 мг/кг.
- ✘ Для крысы(перорально) – 1400 мг/кг