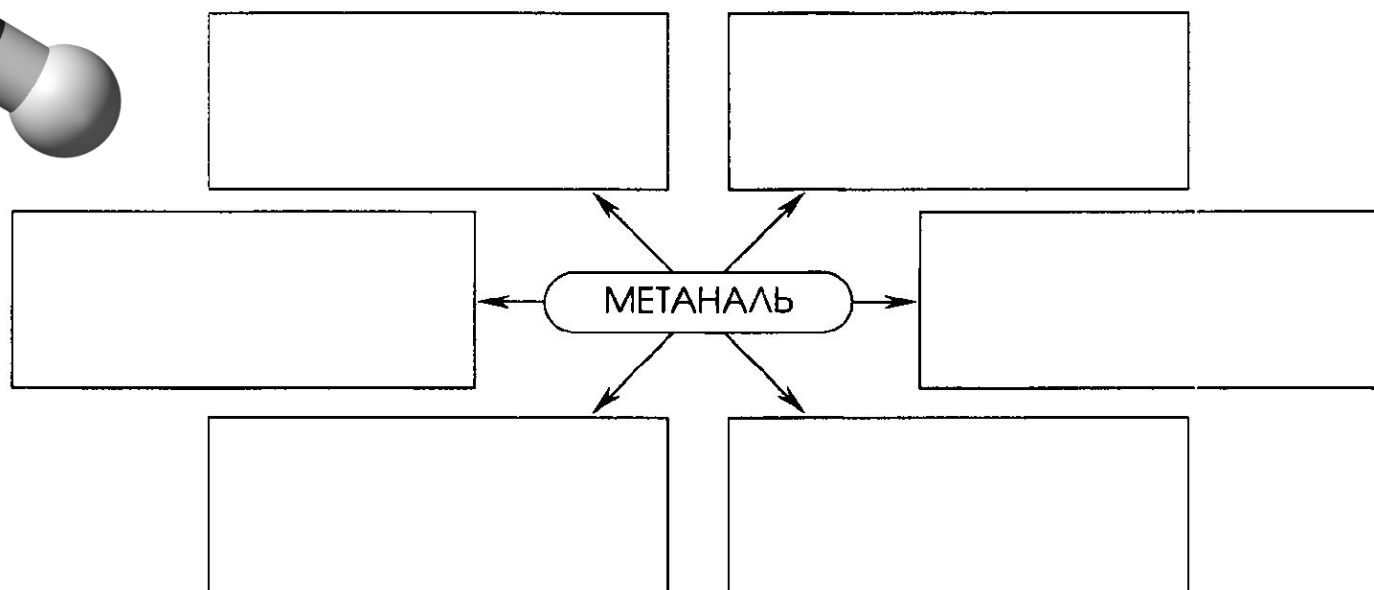
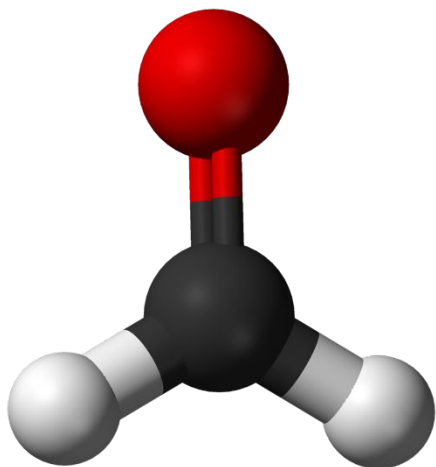
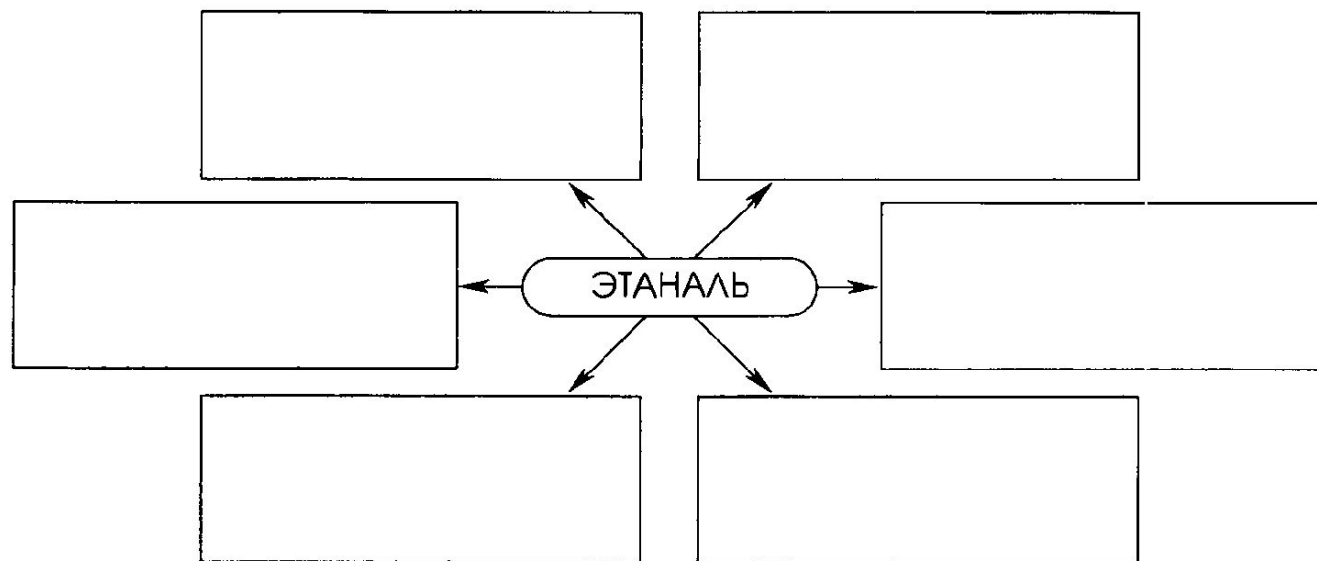
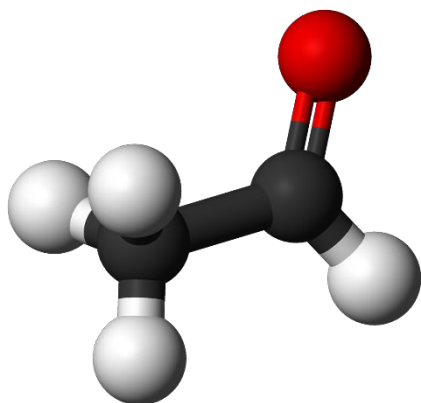


# Формальдегид



# Ацетальдегид





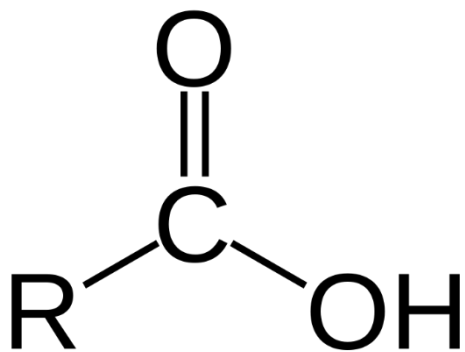
# КАРБОНОВЫЕ КИСЛОТЫ

---

9.01.2017

# Определение. Общая формула

**Карбо́новые кислоты** — класс органических соединений, молекулы которых содержат одну или несколько функциональных карбоксильных групп **-COOH**



Адольф Вильгельм  
Герман Кольбе 1845

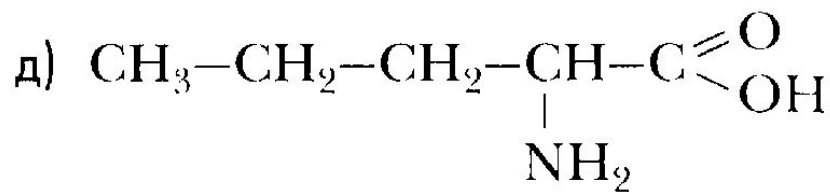
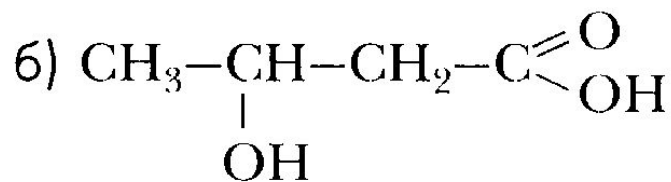
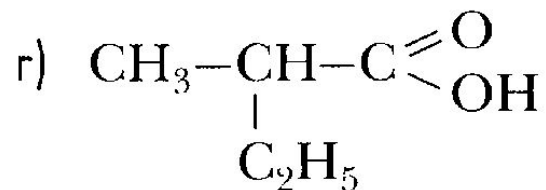
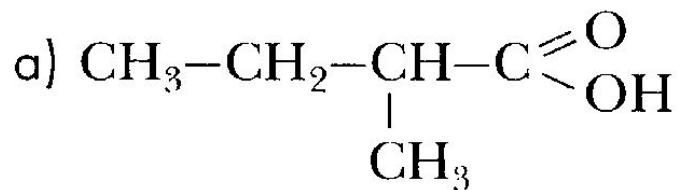


Jöns Jacob Berzelius.  
Якоб Берцелиус 1814 г

# Номенклатура

*Общий способ образования названий кислот:*

**алкан-ов-ая кислота .**

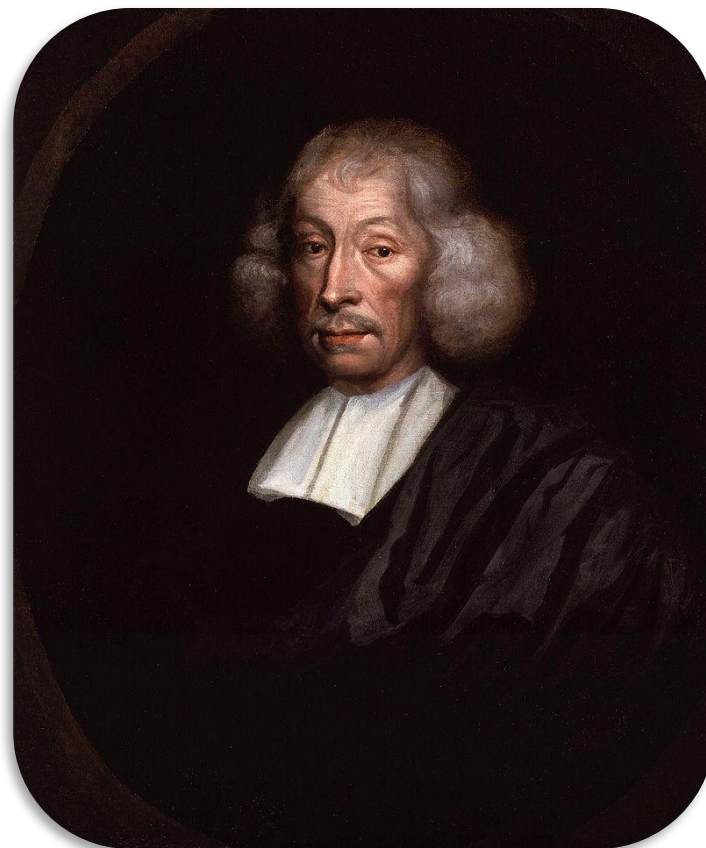


# Номенклатура

СИСТЕМАТИЧЕСКОЕ НАЗВАНИЕ	ТРИВИАЛЬНОЕ НАЗВАНИЕ	ФОРМУЛА	ФИЗИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА
Метановая			
Этановая			
	Пальмитиновая		
	Стеариновая		

# Муравьиная кислота

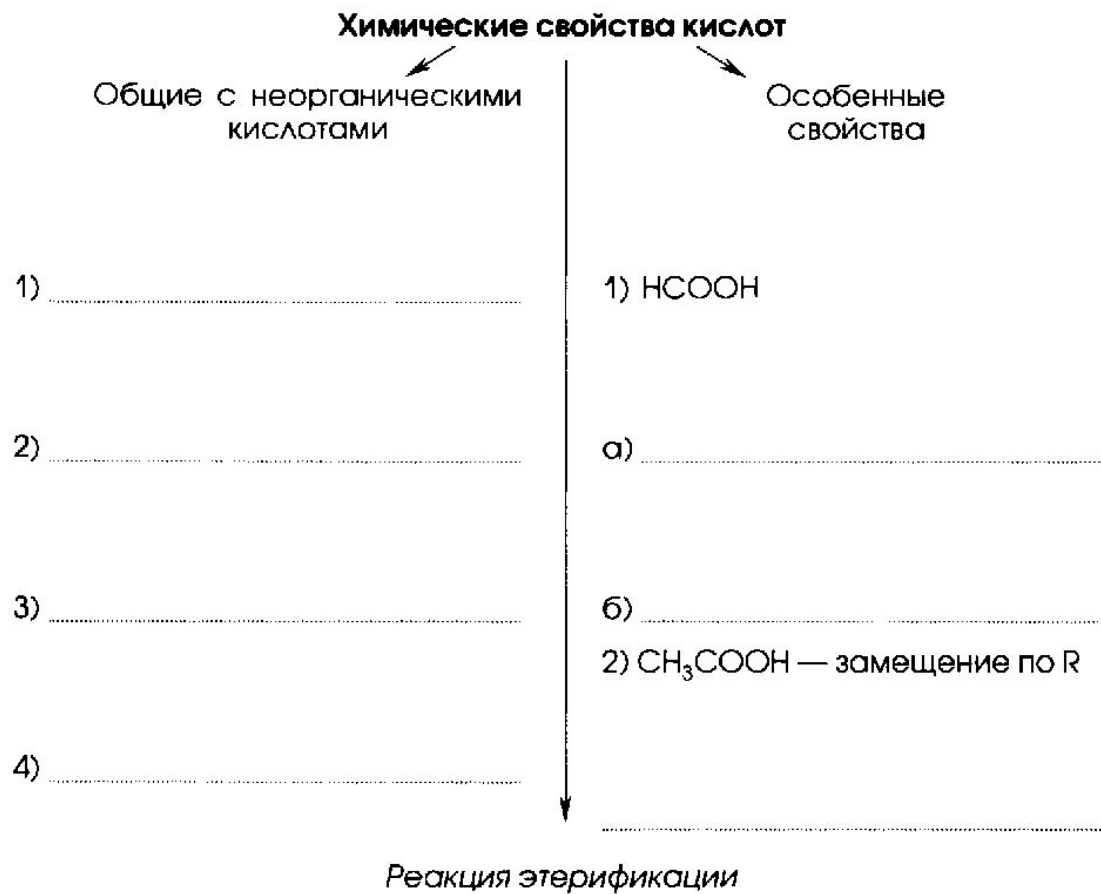
О



Джон Рэй 1670 г



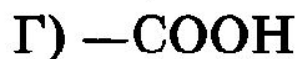
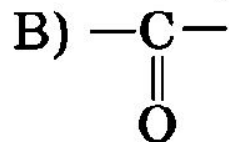
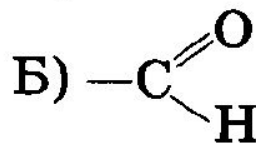
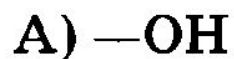
# Химические свойства



# Закрепление

Установите соответствие между формулой функциональной группы и её названием.

ФОРМУЛА



НАЗВАНИЕ

1) карбоксильная

2) гидроксильная

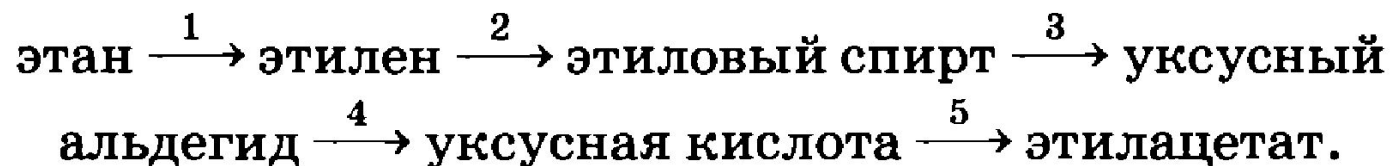
3) карбонильная альдегидная

4) карбонильная

Ответ.

А	Б	В	Г

Запишите уравнения реакций переходов, назовите процессы и подпишите под формулами систематические названия соединений:



# Домашнее задание

Запишите уравнения реакций, характеризующих свойства уксусной кислоты:

1) .....

2) .....

3) .....

4) с  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  .....

5) с  $\text{Na}_2\text{SiO}_3$  .....

6) реакция этерификации

# Домашнее задание

5. Заполните схему «Применение уксусной кислоты».

