Оксиды ангидриды

Ангидрид

Ангидрид = солеобразующий кислотный оксид
(только для кислородсодержащих кислот)

АН = «без»
ГИДРИД = «вода»

$$H_2SO_4 = SO_3 + H_2O$$

Серная кислота

Серный ангидрид

Ангидриды в неорганической химии

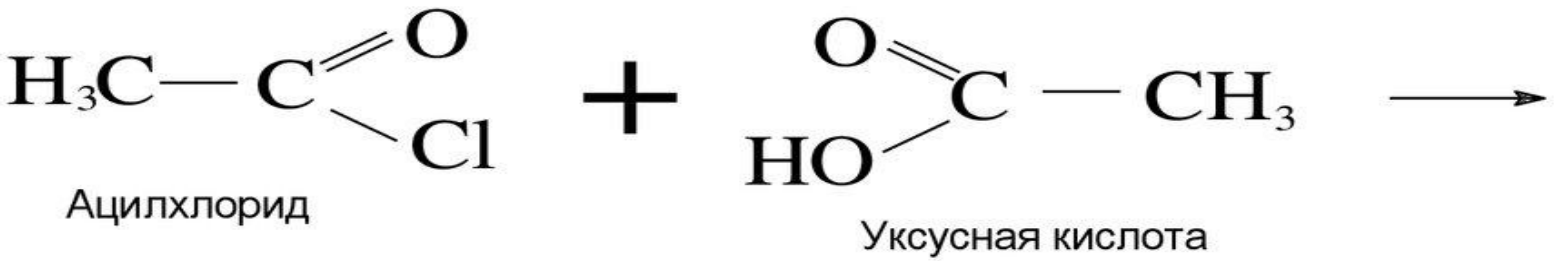
- **Ангидриды** в неорганической химии – солеобразующие оксиды, проявляющие кислотные свойства.
- При взаимодействии с водой (гидратации) ангидриды образуют соответствующие кислоты. Некоторые ангидриды реагируют с водой столь энергично, что используются как осушающие средства (например, фосфорный ангидрид P_2O_5).

- **2.** Установите соответствие:

Ангидрид	Кислота
SO_2	H_2SO_4
CO_2	H_3PO_4
N_2O_5	$HClO_4$
SO_3	HNO_3
Cl_2O_7	H_2CO_3
P_2O_5	H_2SO_3

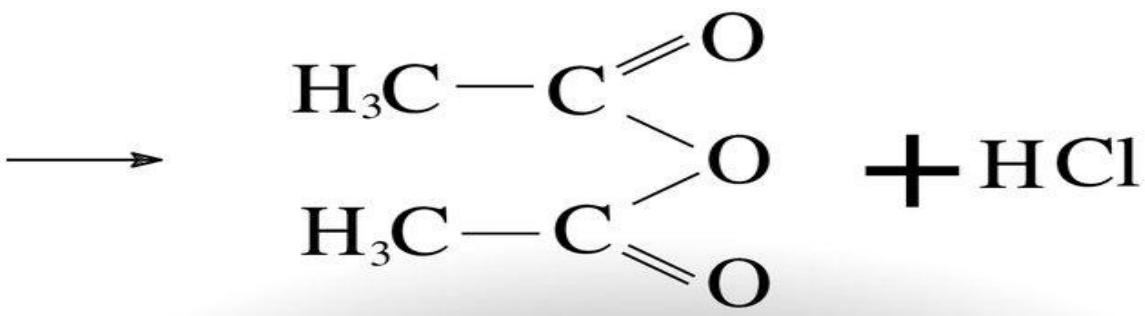
Ангидриды в органической химии
Получение ангидридов карбоновых кислот

- Взаимодействие с карбоновыми кислотами (ацидолиз)



Ацилхлорид

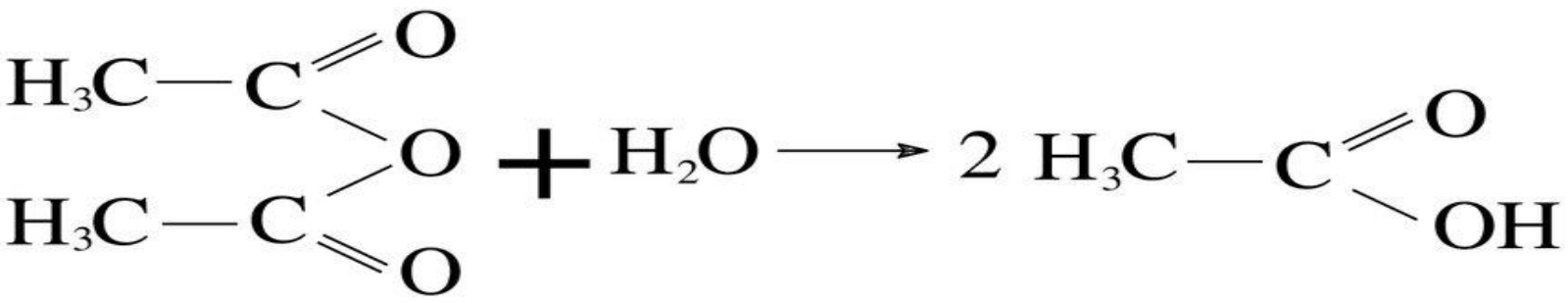
Уксусная кислота



Уксусный ангидрид

Свойства ангидридов карбоновых кислот

- Реакции ацелирования
  - Взаимодействие с водой (гидролиз)



Уксусный ангидрид

Уксусная кислота

Задания «Оксиды. Ангидриды»

Оксиды

Оксид	P_2O_5	CO_2	MgO	Al_2O_3
Название	Оксид фосфора (V)	Оксид углерода (IV)	Оксид магния	Оксид алюминия
Исторически сложившееся название	Фосфорный ангидрид	Углекислый газ	Жженая магнезия	Глинозем
Характер	Кислотный	Кислотный	Основный	Амфо-терный

Заполнить таблицу

Формула оксид Название оксида Классификация оксида

CO

N_2O_5

ZnO

SO_3

CaO

Cl_2O_7

NO

BeO

Na_2O

Al_2O_3