

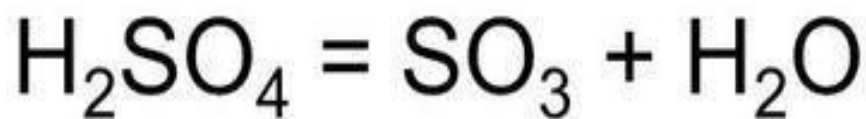
Оксиды ангидриды

Ангидрид

12

Ангидрид = солеобразующий кислотный оксид
(только для кислородсодержащих кислот)

АН = «без»
ГИДРИД = «вода»



Серная
кислота

Серный
ангидрид

Ангидриды в неорганической химии

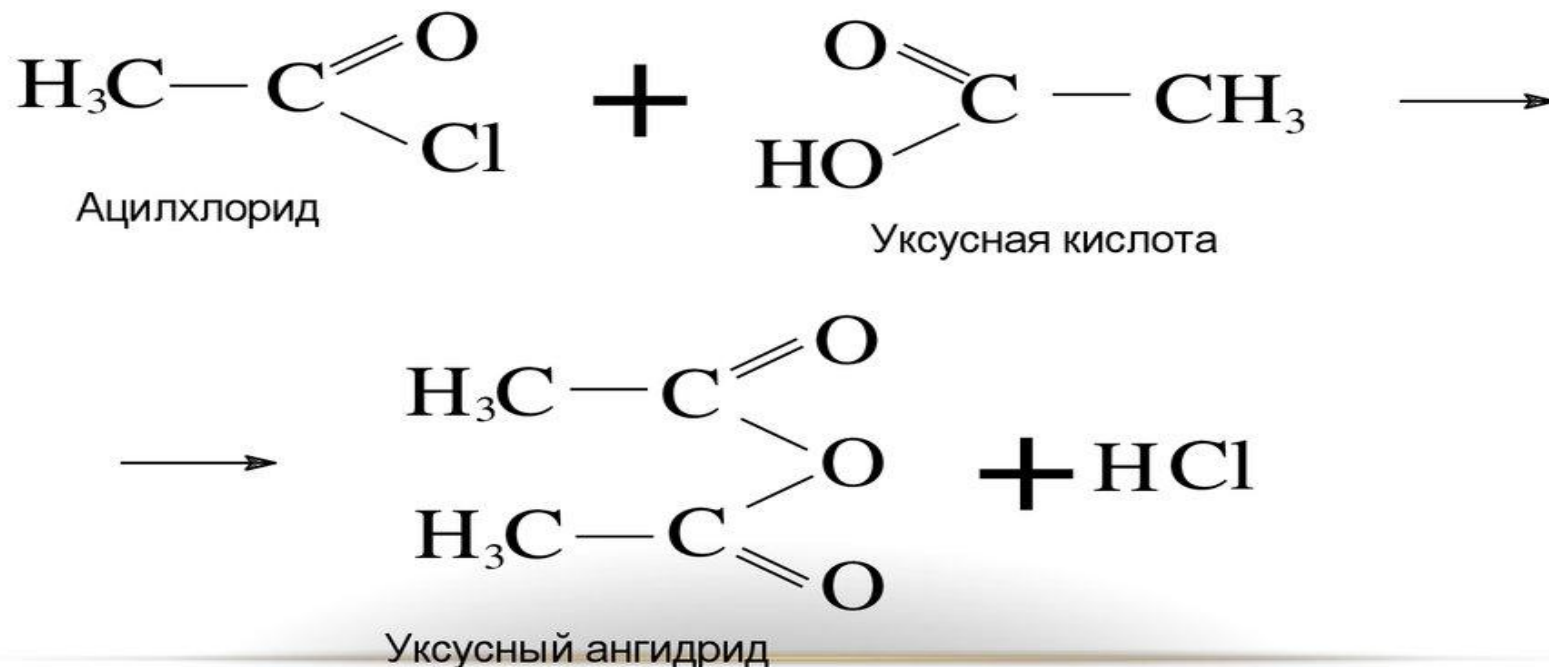
- **Ангидриды** в неорганической химии – солеобразующие оксиды, проявляющие кислотные свойства.
- При взаимодействии с водой (гидратации) ангидриды образуют соответствующие кислоты. Некоторые ангидриды реагируют с водой столь энергично, что используются как осушающие средства (например, фосфорный ангидрид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

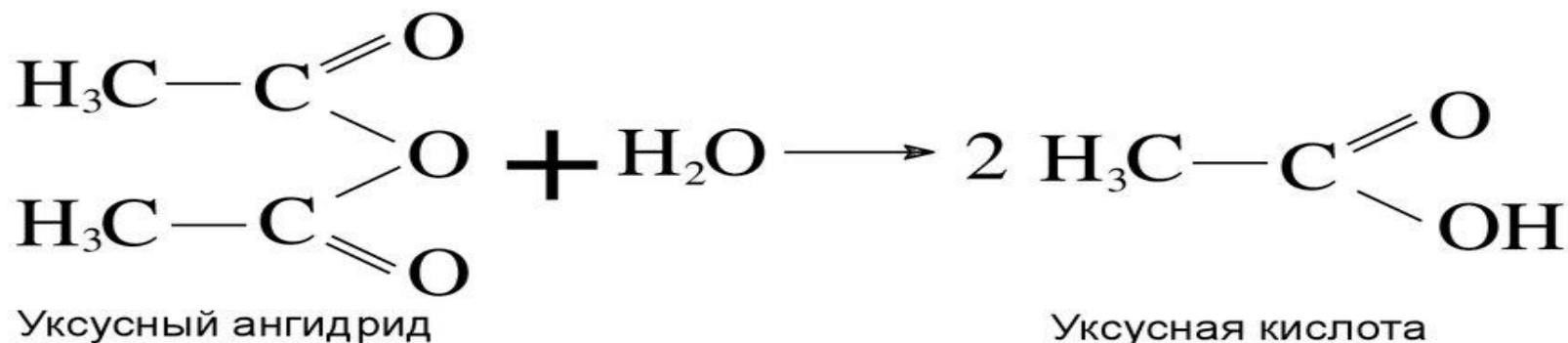
Получение ангидридов карбоновых кислот

- Взаимодействие с карбоновыми кислотами (ацидолиз)



Свойства ангидридов карбоновых кислот

- Реакции ацелирования
- Взаимодействие с водой (гидролиз)



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	Амфотерный

Заполнить таблицу

Формула оксид Название оксида Классификация оксида

CO

N₂O₅

ZnO

SO₃

CaO

Cl₂O₇

NO

BeO

Na₂O

Al₂O₃