

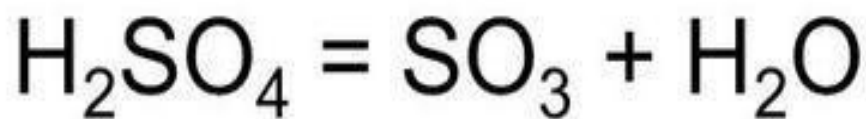
# Оксиды ангидриды

# 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

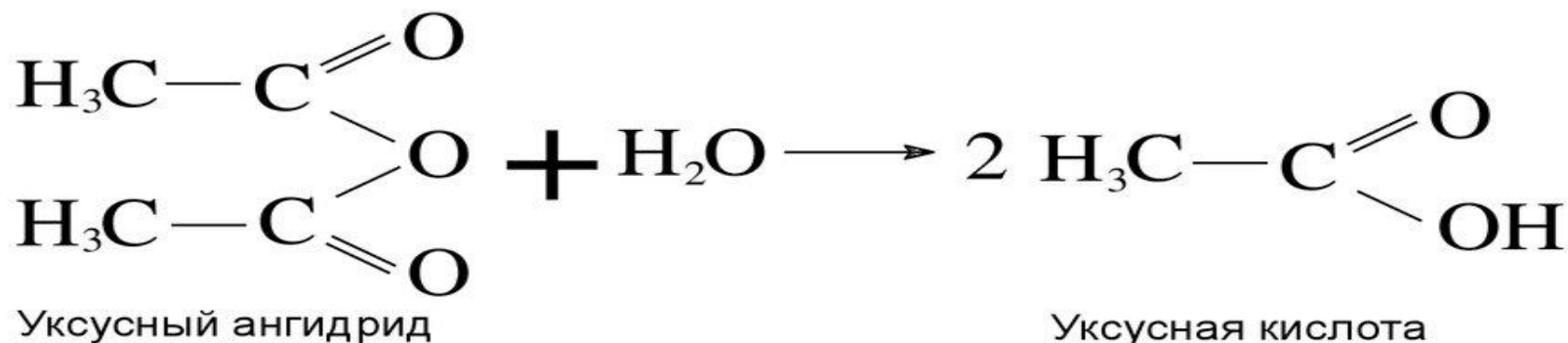
## Получение ангидридов карбоновых кислот

- 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

