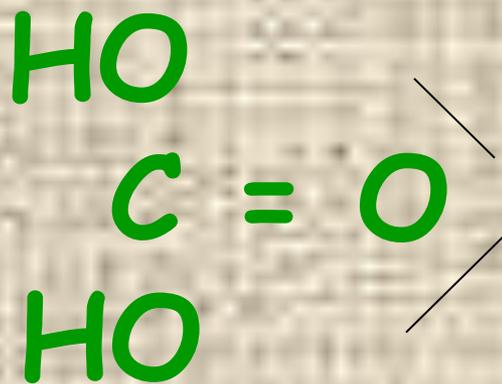


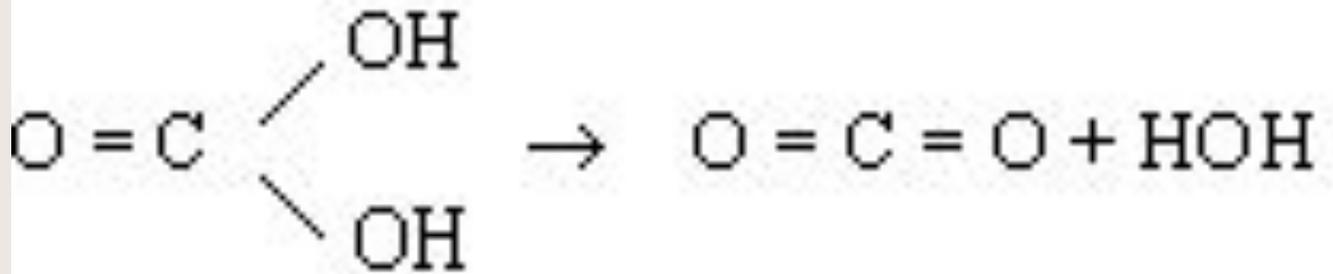
УГОЛЬНАЯ КИСЛОТА



Гидроксимуровиновая
(угольная) кислота

и её производные

Угольная кислота

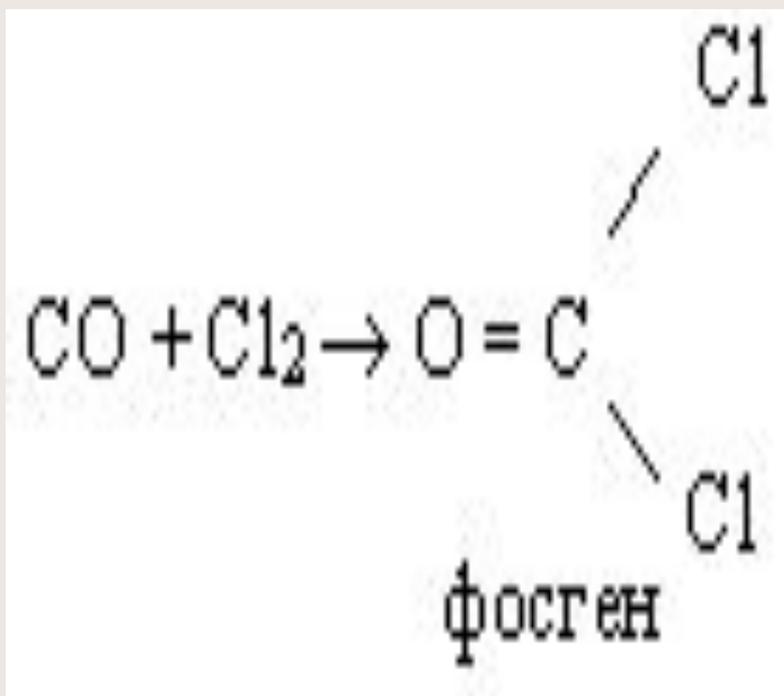


УГОЛЬНОЙ КИСЛОТЕ

СООТВЕТСТВУЮТ:

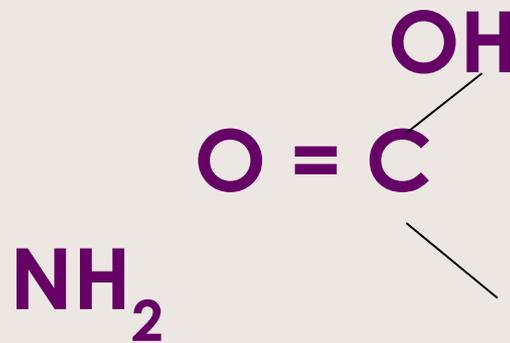
- **МОНОФУНКЦИОНАЛЬНЫЕ СОЕДИНЕНИЯ** (неустойчивые и легко разлагаются, например HCO_2Cl)
- **ДИФУНКЦИОНАЛЬНЫЕ СОЕДИНЕНИЯ** (устойчивые и находят практическое применение. К ним относят карбонаты, уретаны, галогенангидриды, амиды)

Многие производные угольной кислоты имеют важное практическое значение



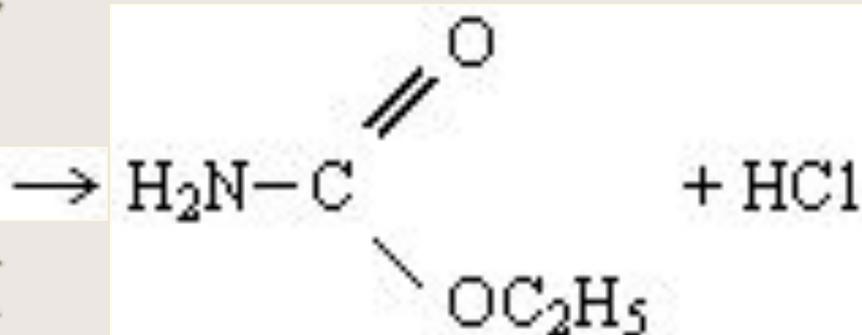
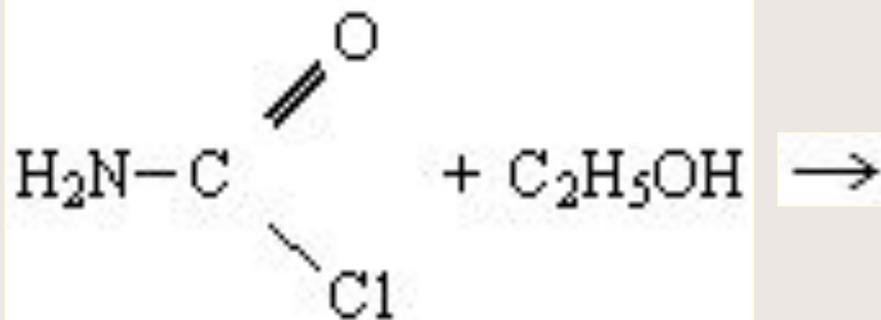
- **Фосген**
(карбонилхлорид)
 COCl_2 - полный хлорангидрид угольной кислоты, который образуется при взаимодействии монооксида углерода с хлором на свету или при нагревании.

Карбаминовая кислота $\text{H}_2\text{N} - \text{COOH}$ -
неполный амид угольной кислоты.



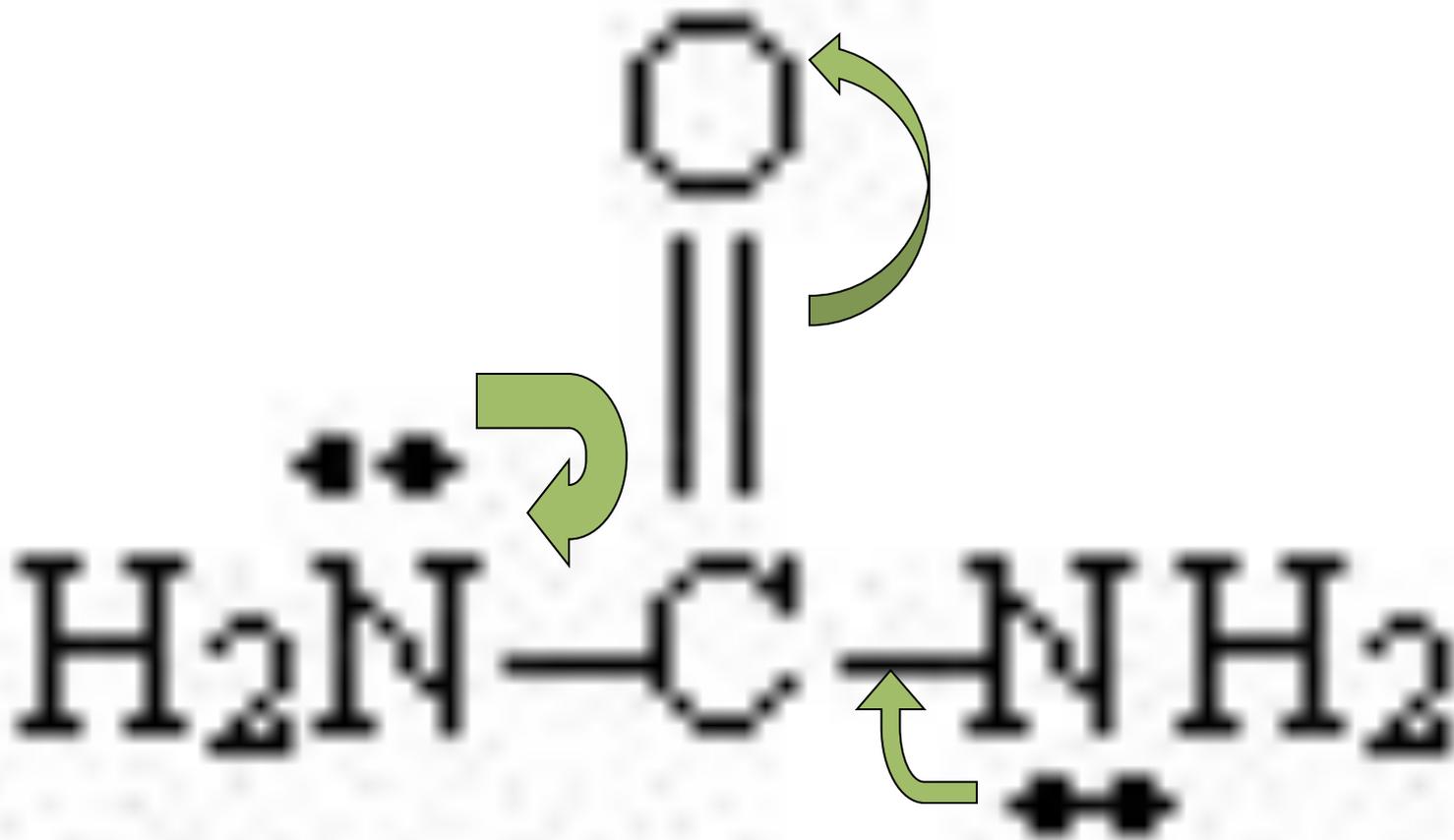
- В свободном состоянии не существует
однако соли и эфиры этой кислоты
достаточно устойчивы и находят
практическое применение.

Эфиры карбаминной кислоты получают при взаимодействии её хлорангидрида со спиртами



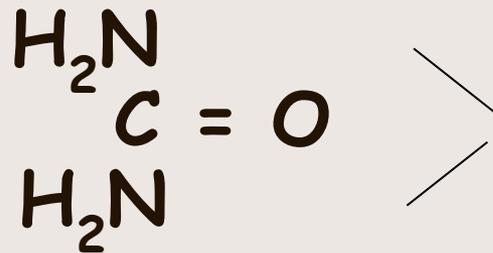
- Эфиры карбаминной кислоты называются **уретанами**, их систематическое название - **карбаматы**.

*Карбамид
(мочевина)*



КАРБАМИД (МОЧЕВИНА)

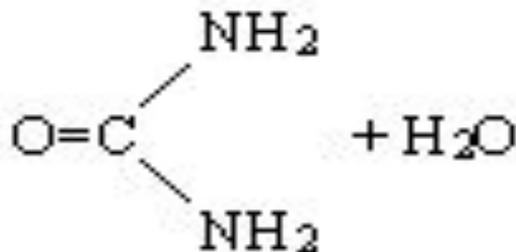
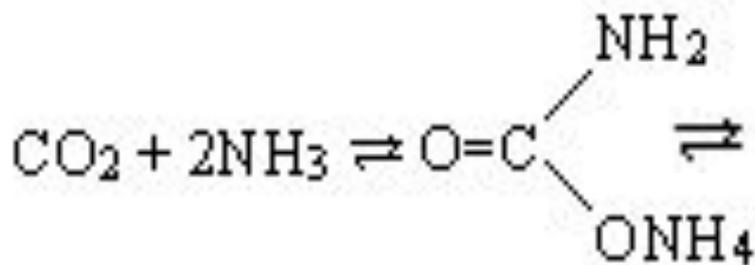
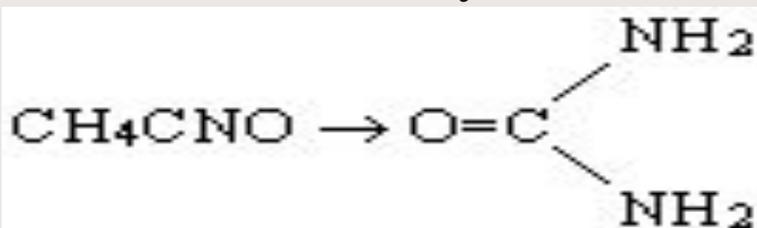
- Представляет собой полный амид угольной кислоты:



белое кристаллическое вещество, хорошо растворимое в воде и этаноле

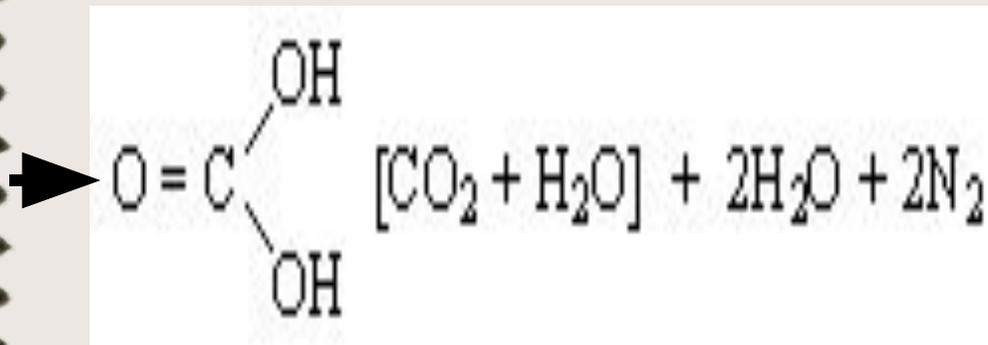
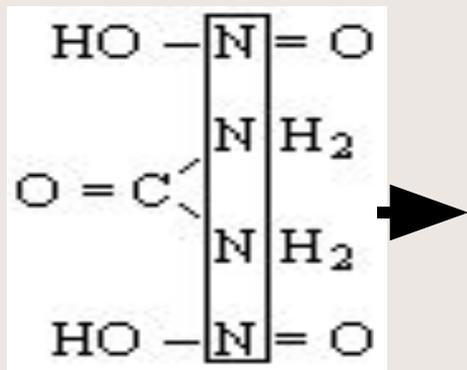
Мочевина (карбамид) $(\text{NH}_2)_2\text{C}=\text{O}$ -
полный амид угольной кислоты,
впервые получен **Ф. Вёлером (1828 г.)**

при выпаривании водного раствора
 100°C **цианата аммония**



- Этот синтез сыграл важную роль, показав впервые, что органическое соединение можно получить из неорганических веществ.
- В промышленности карбамид получают нагреванием под давлением смеси CO_2 + NH_3 (реакция А.И. Базарова, 1868)

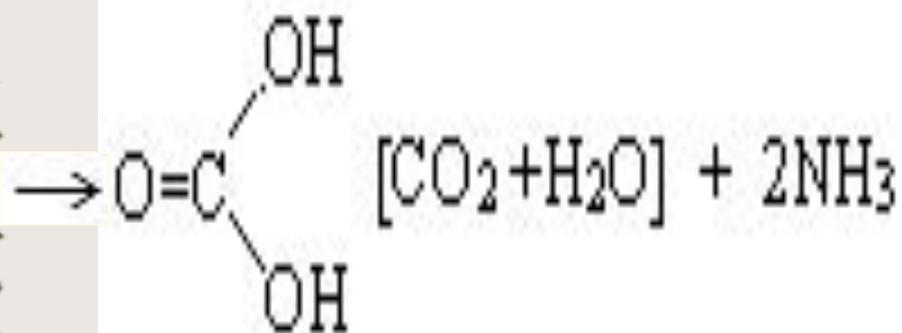
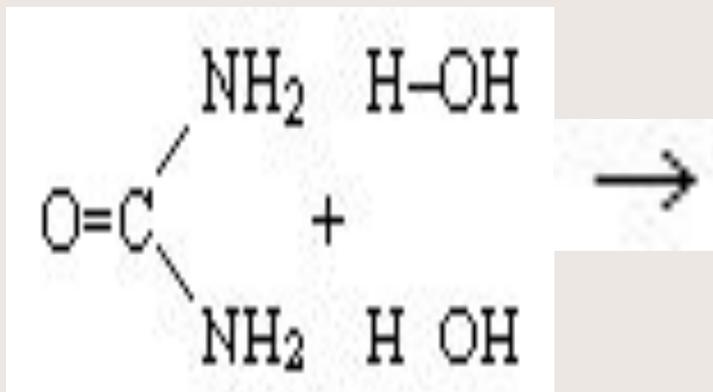
Для карбамида (мочевины) характерны следующие химические свойства:



1. Разложение азотистой кислоты

- При действии азотистой кислоты карбамид разлагается с выделением азота

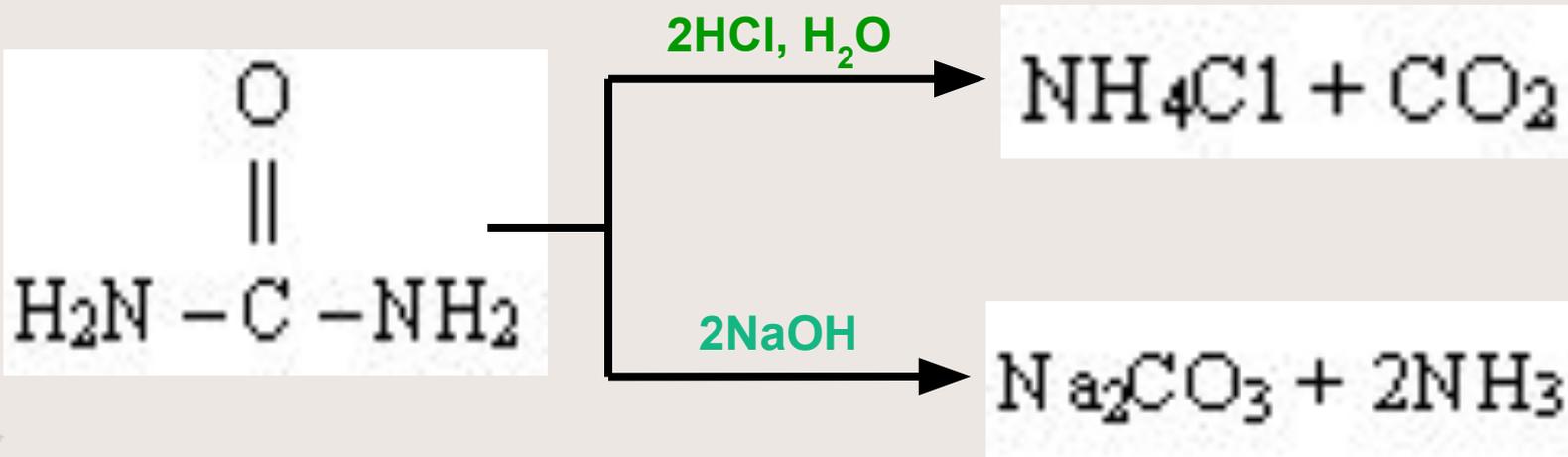
2. Реакция гидролиза



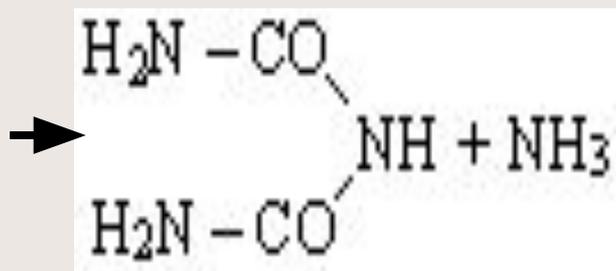
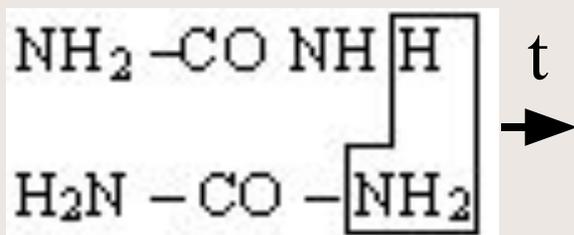
Подобно амидам, водные растворы карбамида при нагревании в присутствии кислот или щелочей подвергаются гидролизу

Как амид угольной кислоты мочевины способна гидролизироваться в кислой и щелочной средах.

При щелочном гидролизе образуется аммиак, который можно открыть с помощью лакмусовой бумаги. При кислотном гидролизе выделяется диоксид углерода, который можно обнаружить с помощью известковой или баритовой воды по выпадению в осадок нерастворимого карбоната кальция CaCO_3 или бария BaCO_3

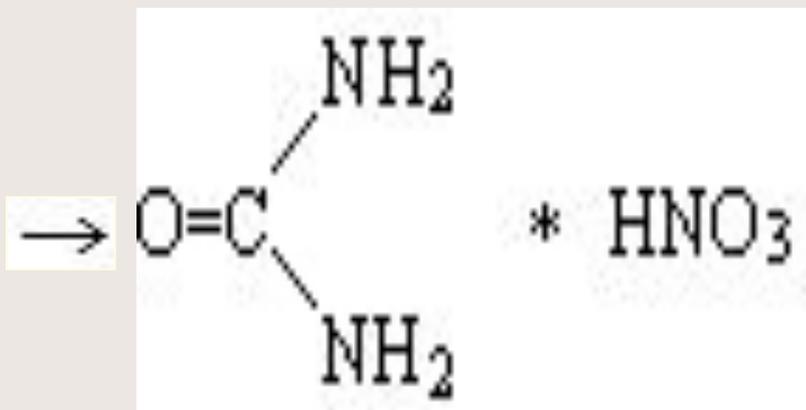
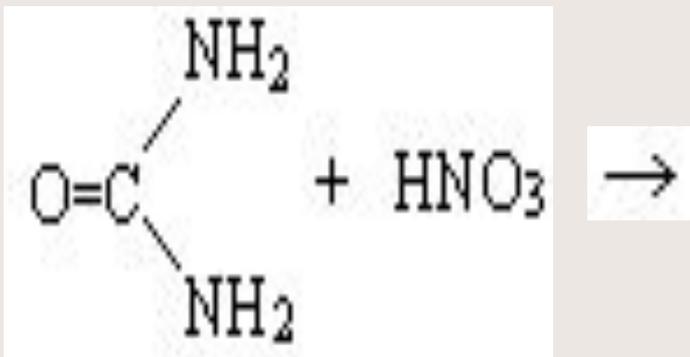


3. Разложение при нагревании



- При нагревании выше температуры плавления карбамид плавится, а затем разлагается с выделением аммиака и образованием твёрдого продукта - биурета

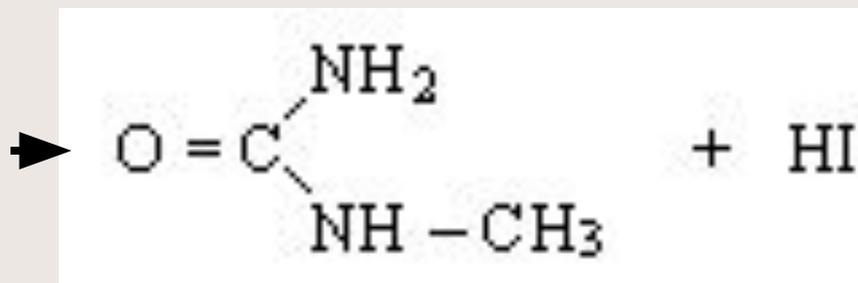
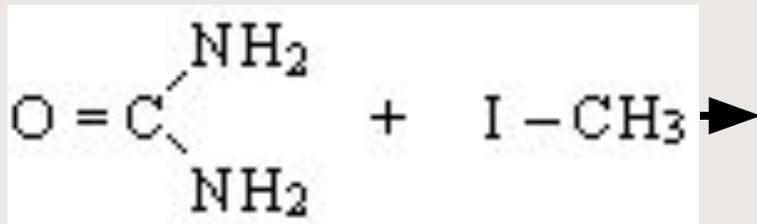
4. Образование солей.



- При взаимодействии с кислотами карбамид образует соли (с одним молекул кислоты)



5. Алкилирование карбамида.



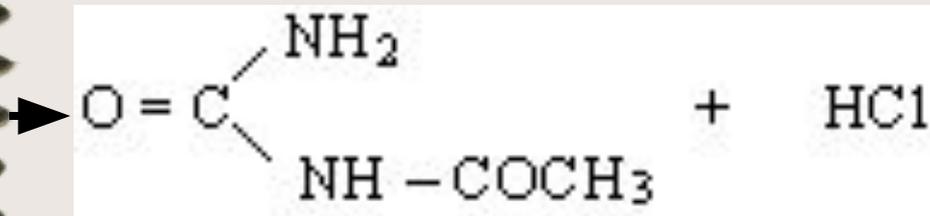
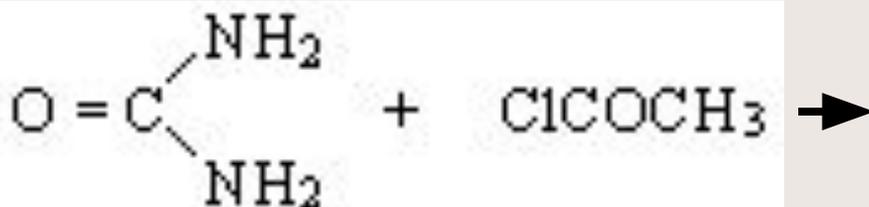
N-метилкарбамид

- При алкилировании образуются алкильные производные карбамида



6. Ацилирование карбамида

1



N-ацетилкарбамид

- При взаимодействии карбамида с галогеногидридами и двухосновными кислотами образуются **уреиды** - **ацильные производные карбамида**.



7. Циклизация карбамида

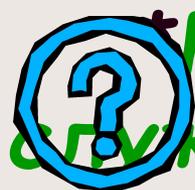
- При нагревании ($350-500^{\circ}\text{C}$) и давлении ($10-40\text{ МПа}$) шесть молекул карбамида образуют циклическое соединение - **меламин** (1,2,4-триамино-1,3,5-триазин).

* **Меламин** применяют для производства меламиноальдегидных полимеров, лаков и клеев, обладающих высокой механической прочностью, водо- и термостойкостью. Используют в качестве дубителя.





* Вычислите массовую
долю (%) азота в
карбамиде (мочевине).



* Почему карбамид может
служить ценным
азотистым удобрением!

Решение задачи:

1. Рассчитаем молярную массу карбамида – $(\text{NH}_2)_2 \text{CO}$:

$$M = 2(14 + 2) + 12 + 16 = 60 \text{ г}$$

2. Вычислим массовую долю азота в мочеvine:

$$W = m / M = 28 / 60 = 0,466 \text{ или } 46,6\%$$

Задание

для самостоятельной проработки темы

В каждом тестовом задании выберите только один правильный ответ. Время работы - 5 минут.

Критерии оценки:

«5» - 9-10 правильных ответов;

«4» - 7-8 правильных ответов;

«3» - 5-6 правильных ответов.

УДАЧИ ВАМ!



«Ключик» для химического хамелеона

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
Д	И	М	А	Й	Ы	Н	Л	О	П

Из полученных ответов составьте словосочетание



Правильный ответ

«Ключик» для химического хамелеона

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
Д	И	М	А	Й	Ы	Н	Л	О	П



Спасибо всем!

Скажи мне - и я забуду,
Покажи мне - и я запомню,
Вовлеки меня - и я научусь!

Китайская мудрость