



# Заголовок слайда

азот

1,2,3,4,6,10,11,14

аммиак

1,3,5,7,8,9,12,13,15



# ИГРА

“Убери лишнее”

$\text{BaCl}_2$

$\text{HCl}$

$\text{CuCl}_2$

$\text{HCl}$

$\text{NaNO}_3$

$\text{NaOH}$

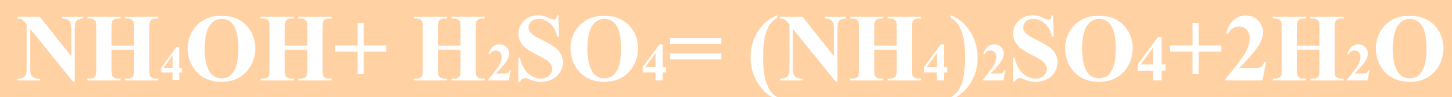
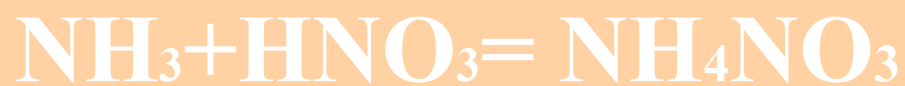
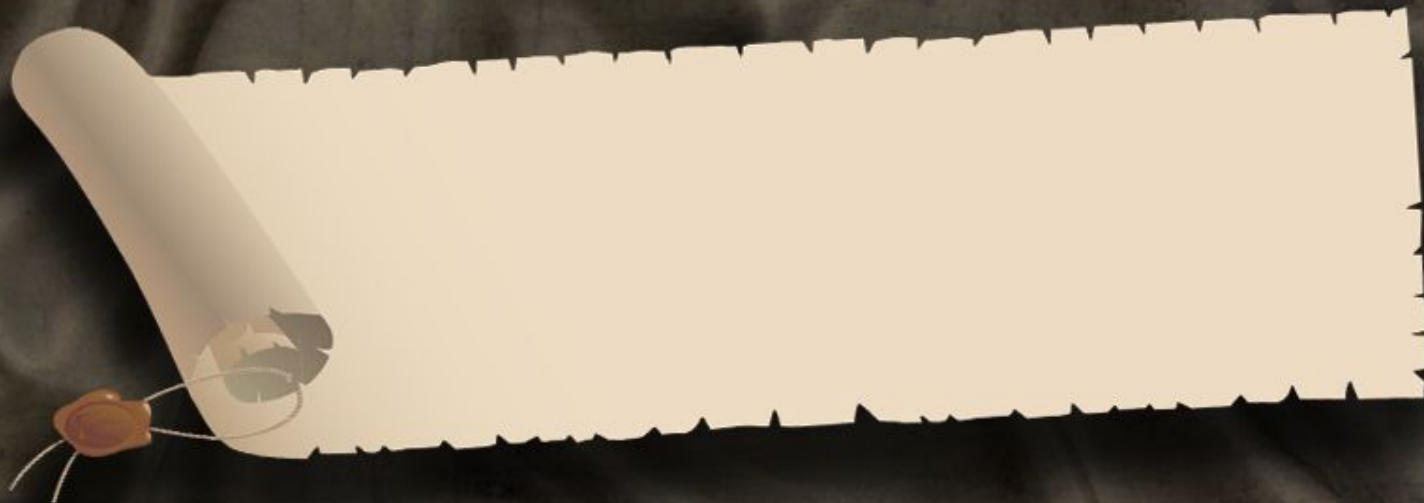
$\text{NH}_4\text{Cl}$

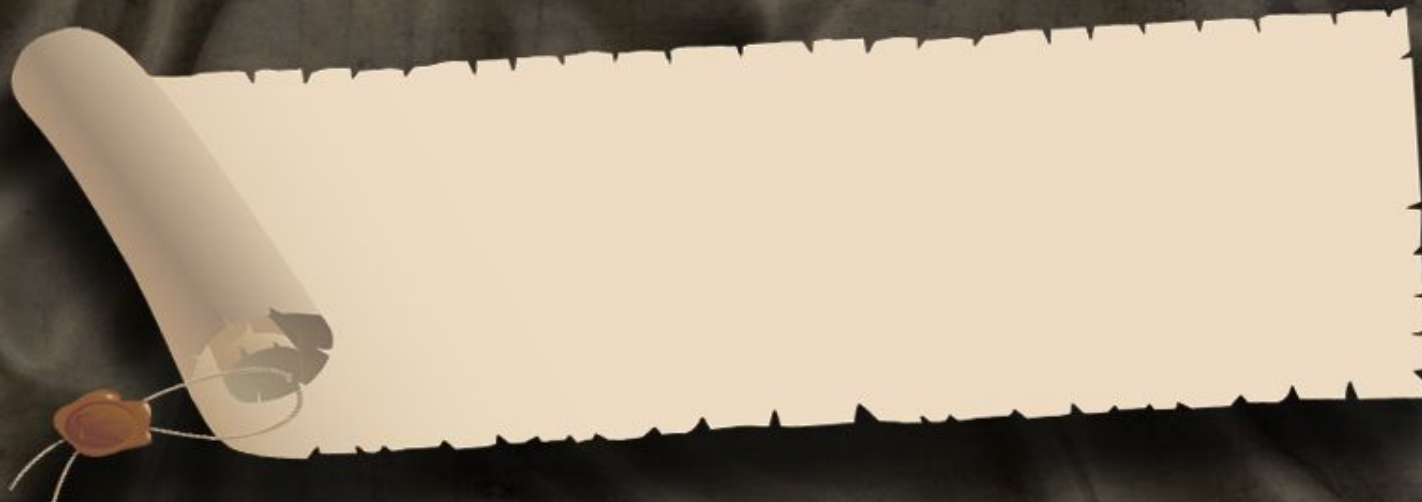
$\text{H}_2\text{CO}_3$

$(\text{NH}_4)_2\text{S}$



# Соли аммония

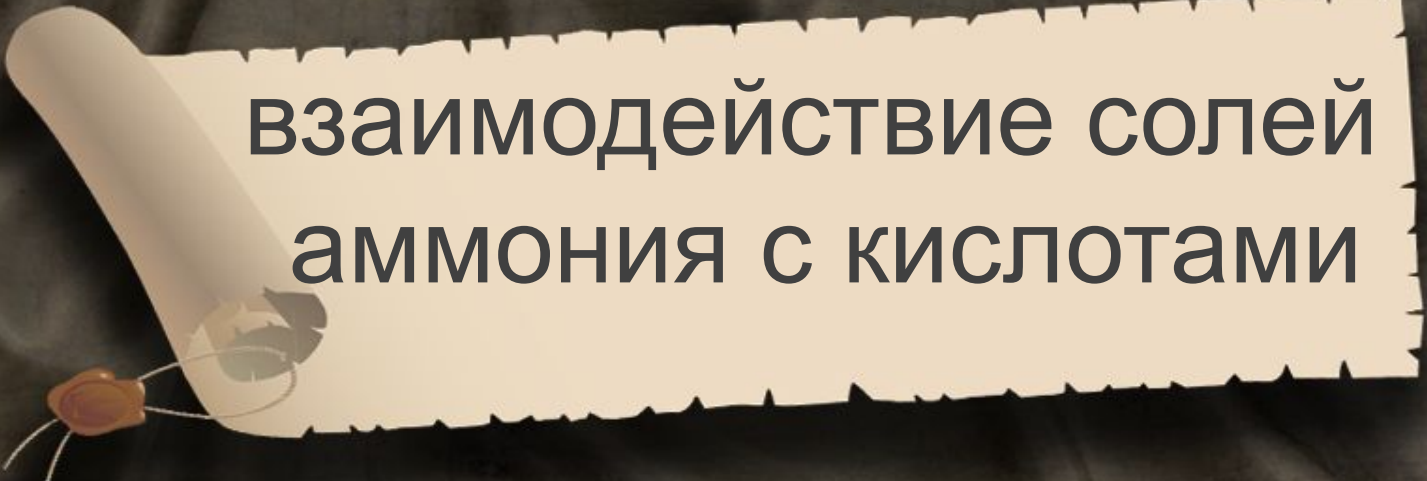




**CaCl<sub>2</sub>**  
**(NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>**  
**H<sub>2</sub>S**  
**NH<sub>4</sub>NO<sub>3</sub>**  
**H<sub>2</sub>SiO<sub>3</sub>**  
**(NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>S**

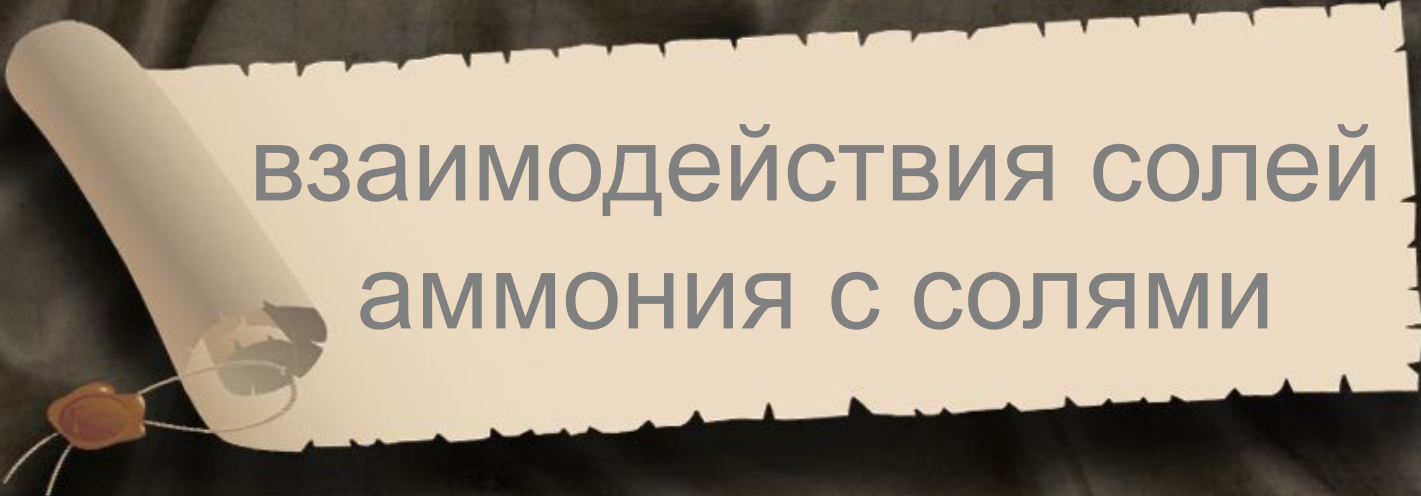
**NaCl**  
**AgNO<sub>3</sub>**  
**Ca(OH)<sub>2</sub>**  
**NH<sub>4</sub>Cl**  
**HNO<sub>3</sub>**  
**NH<sub>4</sub>H<sub>2</sub>PO<sub>4</sub>**

**NaNO<sub>3</sub>**  
**H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>**  
**NH<sub>4</sub>HSO<sub>4</sub>**  
**K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>**  
**(NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>**  
**H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>**



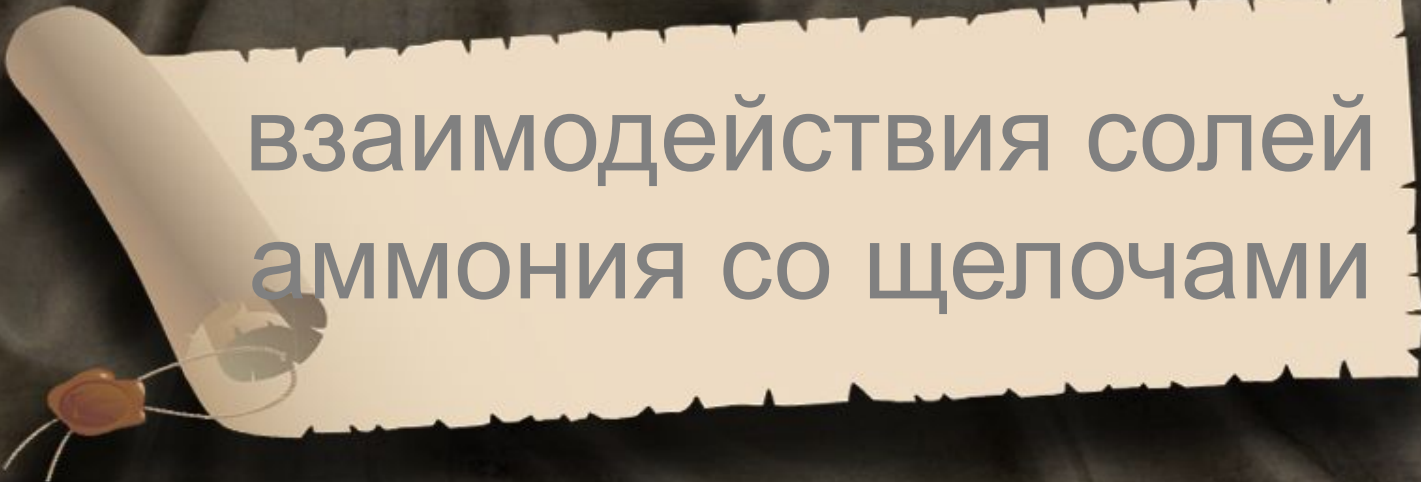
взаимодействие солей  
аммония с кислотами





взаимодействия солей  
аммония с солями

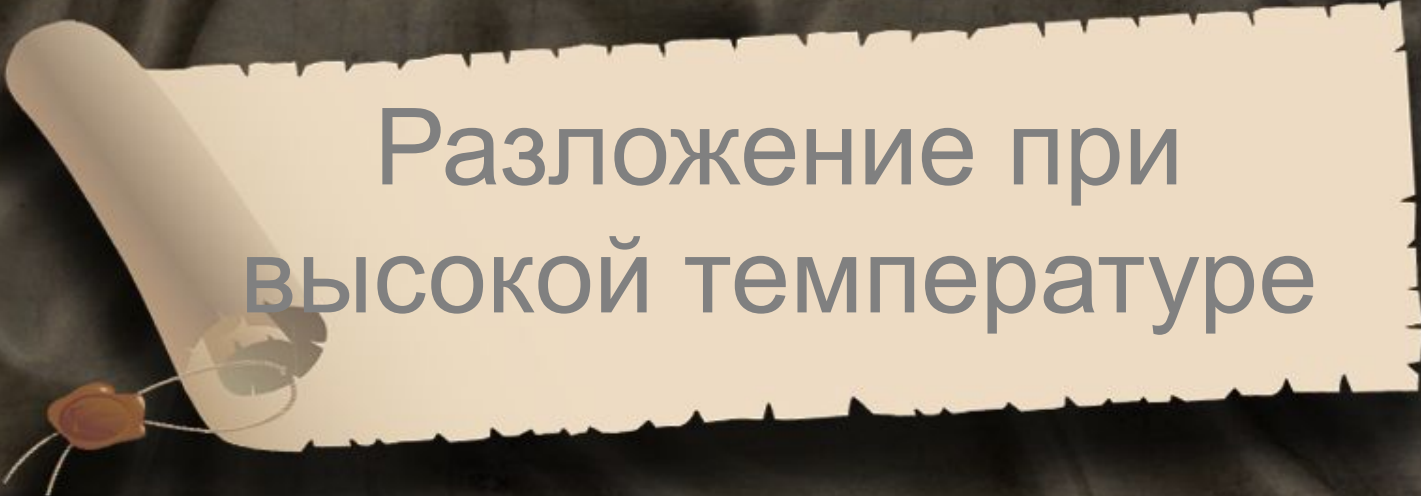




взаимодействия солей  
аммония со щелочами





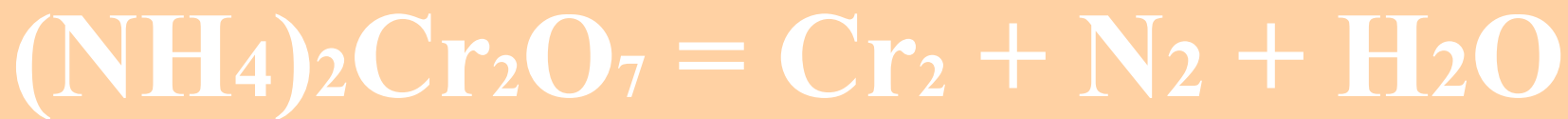


Разложение при  
высокой температуре





# Исключения



1.  $(\text{NH}_4)\text{PO}_4$

а) хлорид аммония

2.  $\text{NH}_4\text{Cl}$

б) гидросульфат аммония

3.  $\text{NH}_4\text{NO}_3$

в) фосфат аммония

4.  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$

г) нитрат аммония

5.  $(\text{NH}_4\text{HSO}_4$

д) сульфат аммония