

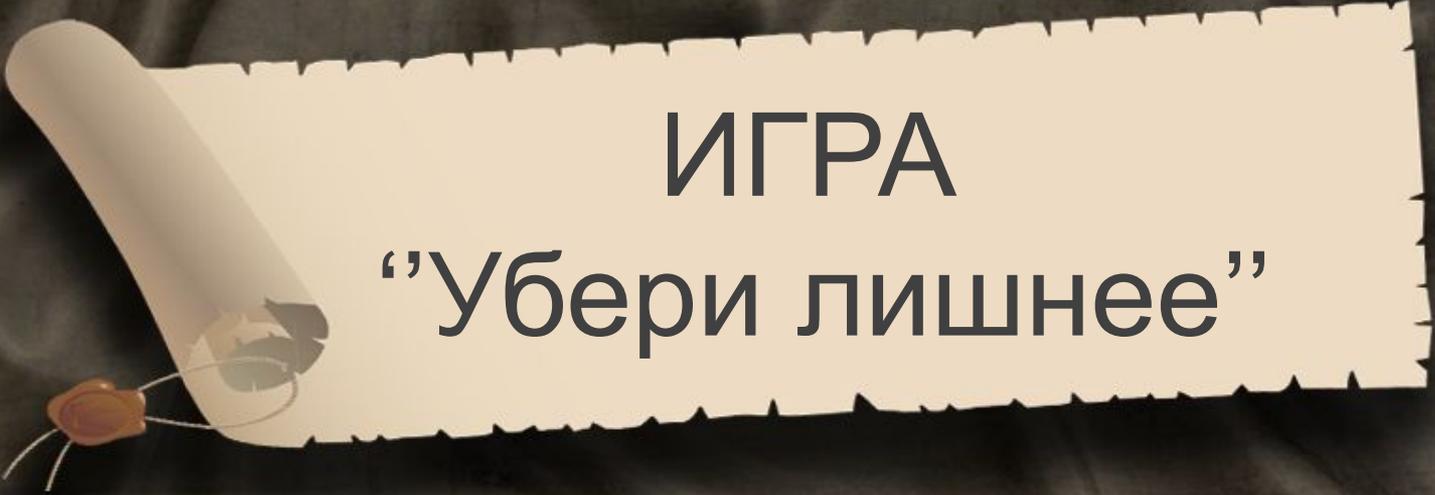
# Заголовок слайда

**азот**

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

**аммиак**

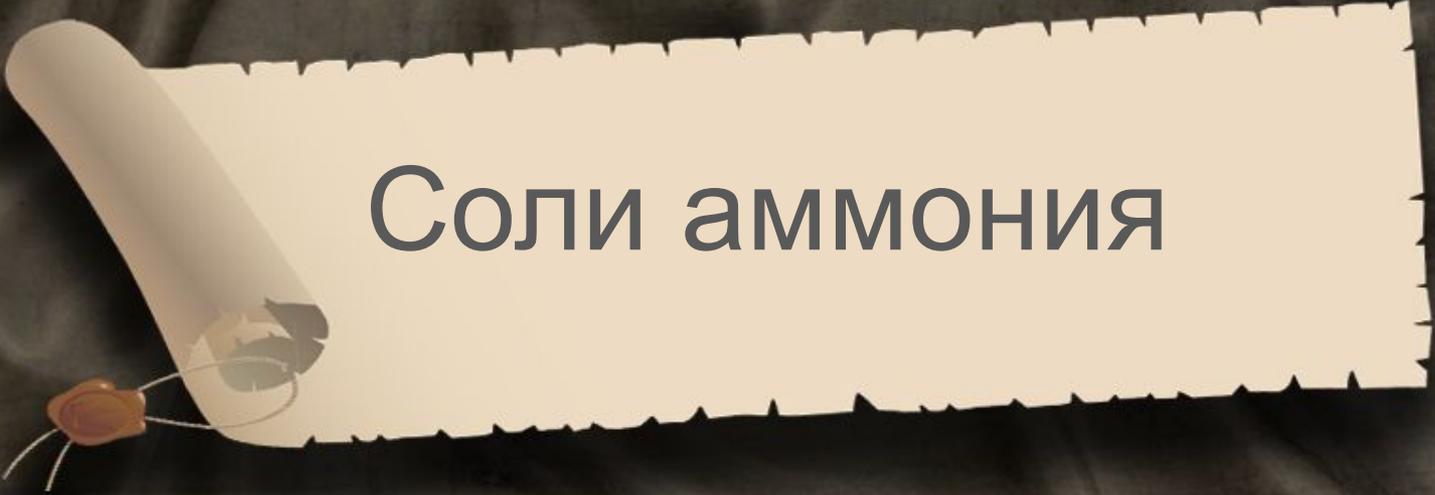
1,3,5,7,8,9,12,13,15



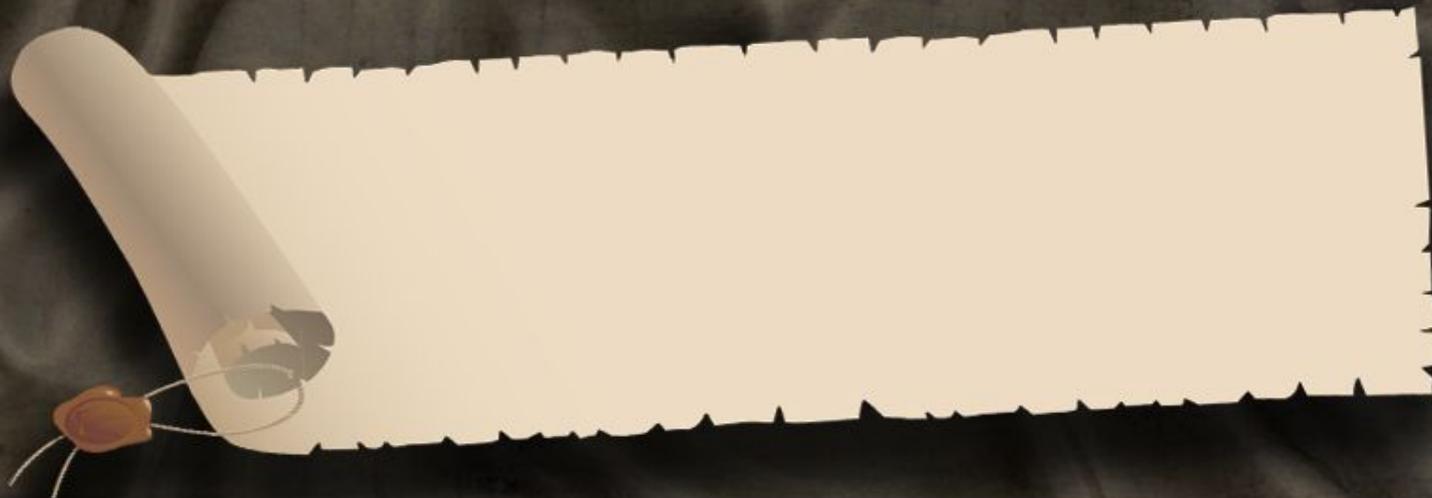
# ИГРА

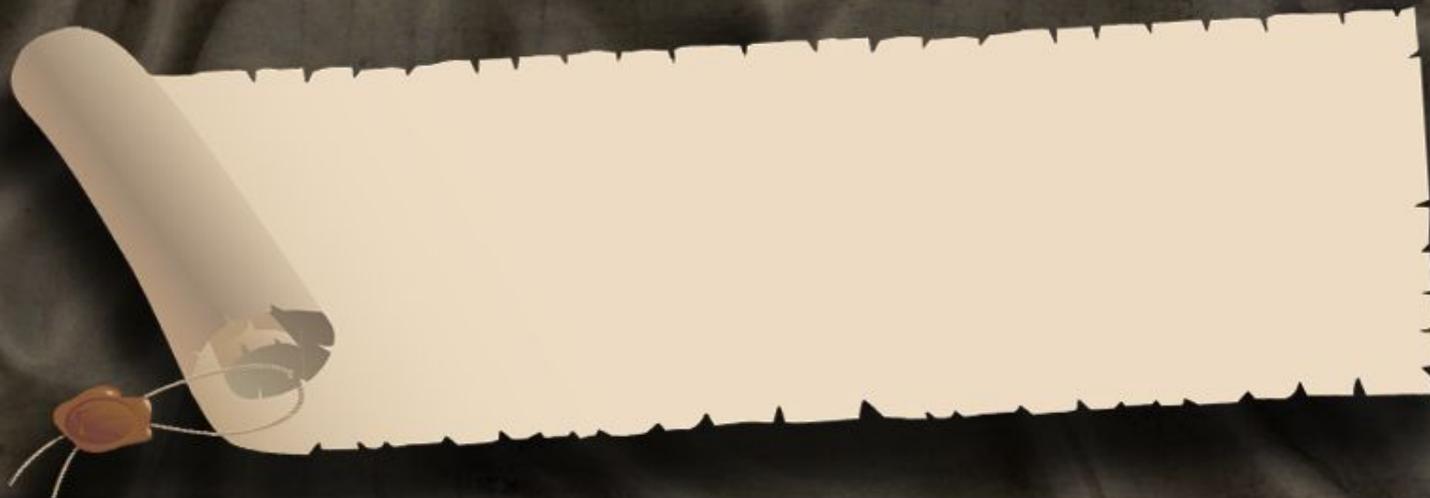
“Убери лишнее”





# Соли аммония

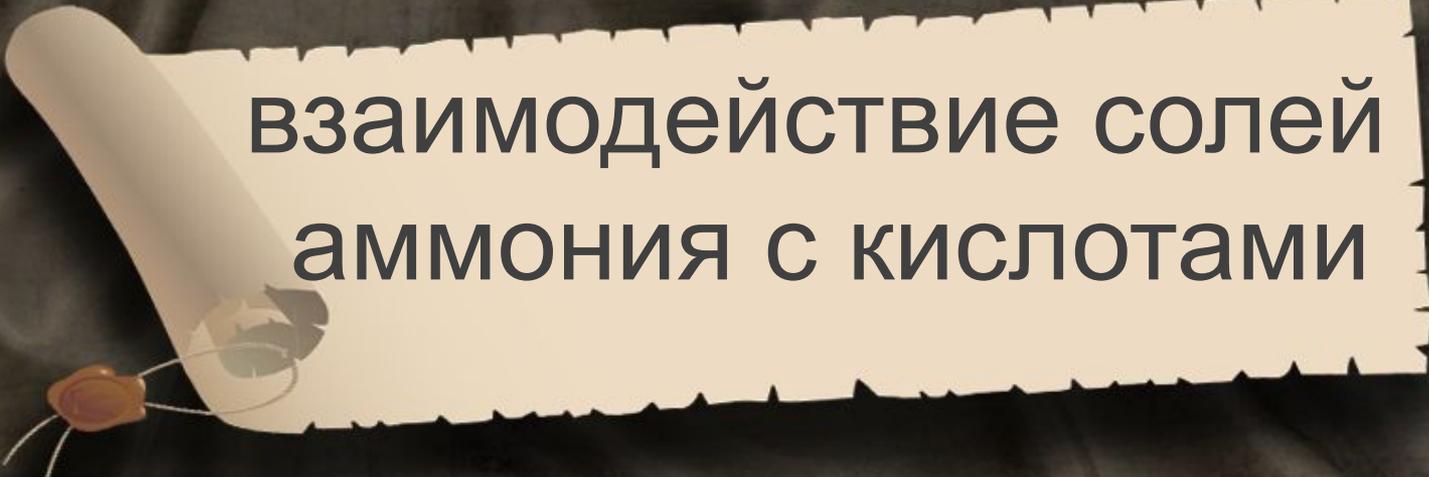




**CaCl<sub>2</sub>**  
**(NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>**  
**H<sub>2</sub>S**  
**NH<sub>4</sub>NO<sub>3</sub>**  
**H<sub>2</sub>SiO<sub>3</sub>**  
**(NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>S**

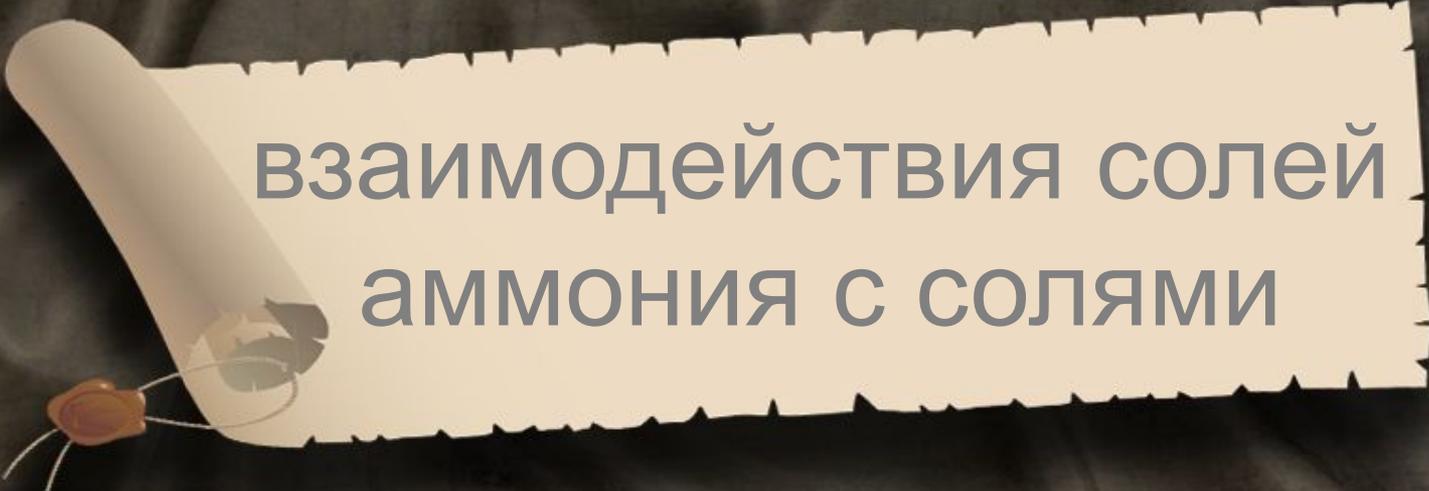
**NaCl**  
**AgNO<sub>3</sub>**  
**Ca(OH)<sub>2</sub>**  
**NH<sub>4</sub>Cl**  
**HNO<sub>3</sub>**  
**NH<sub>4</sub>H<sub>2</sub>PO<sub>4</sub>**

**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>**



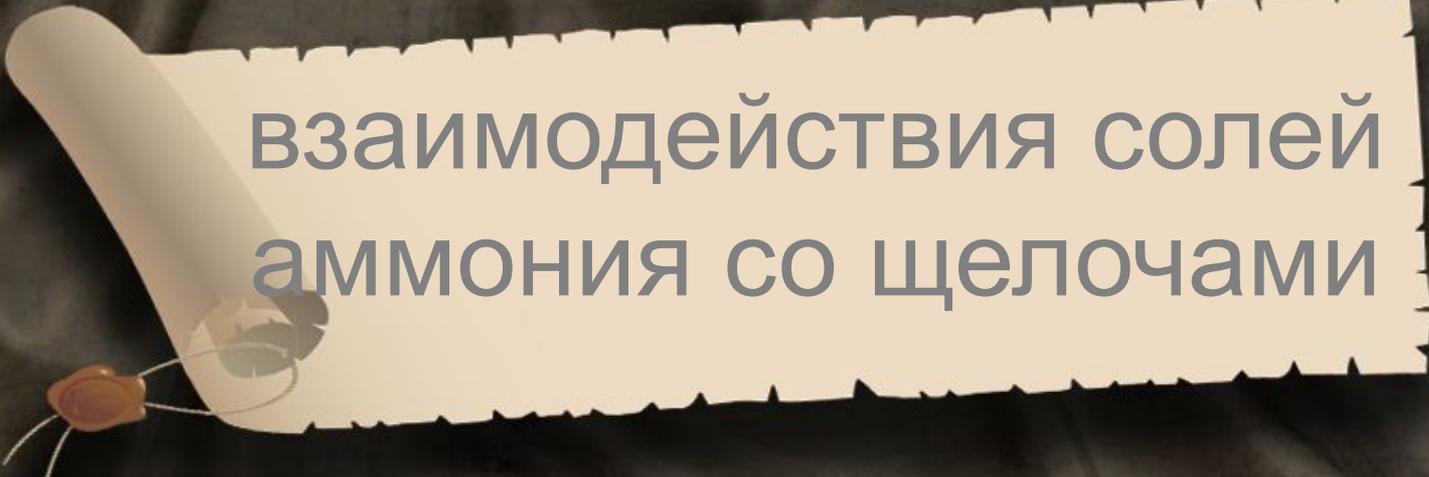
взаимодействие солей  
аммония с кислотами





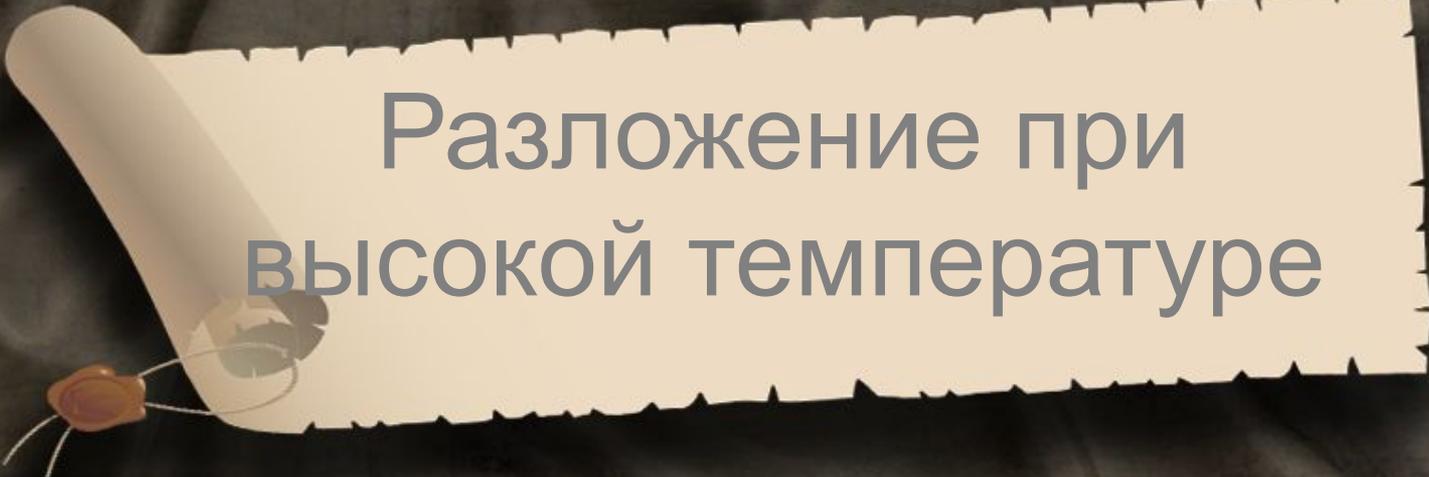
взаимодействия солей  
аммония с солями





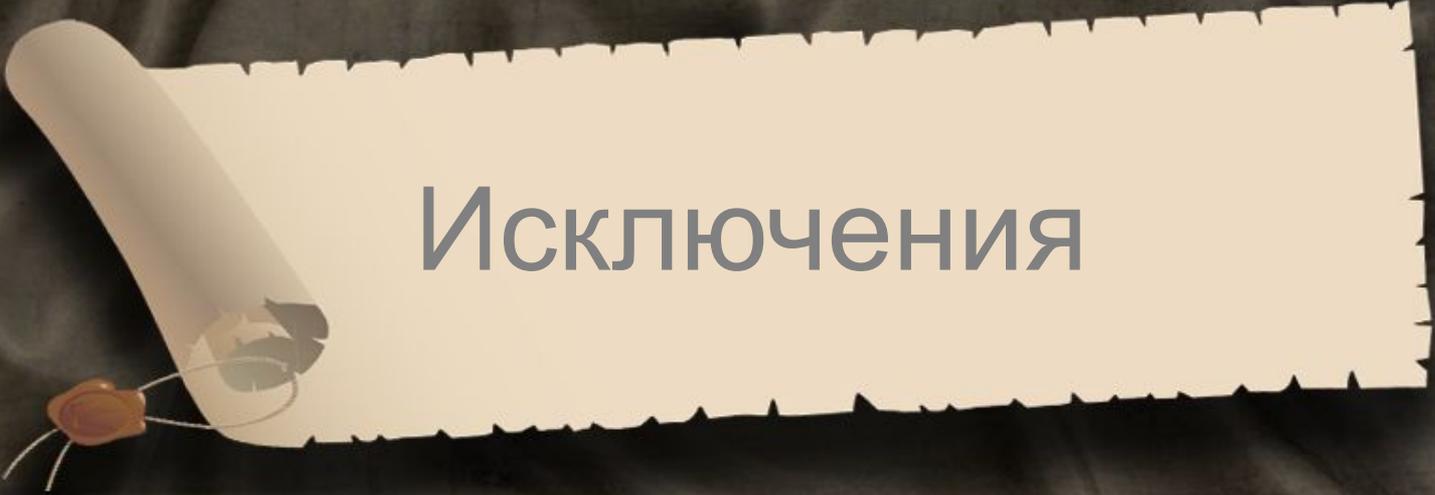
взаимодействия солей  
аммония со щелочами





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