

# Соединения галогенов

Дистанционное обучение (9 класс)



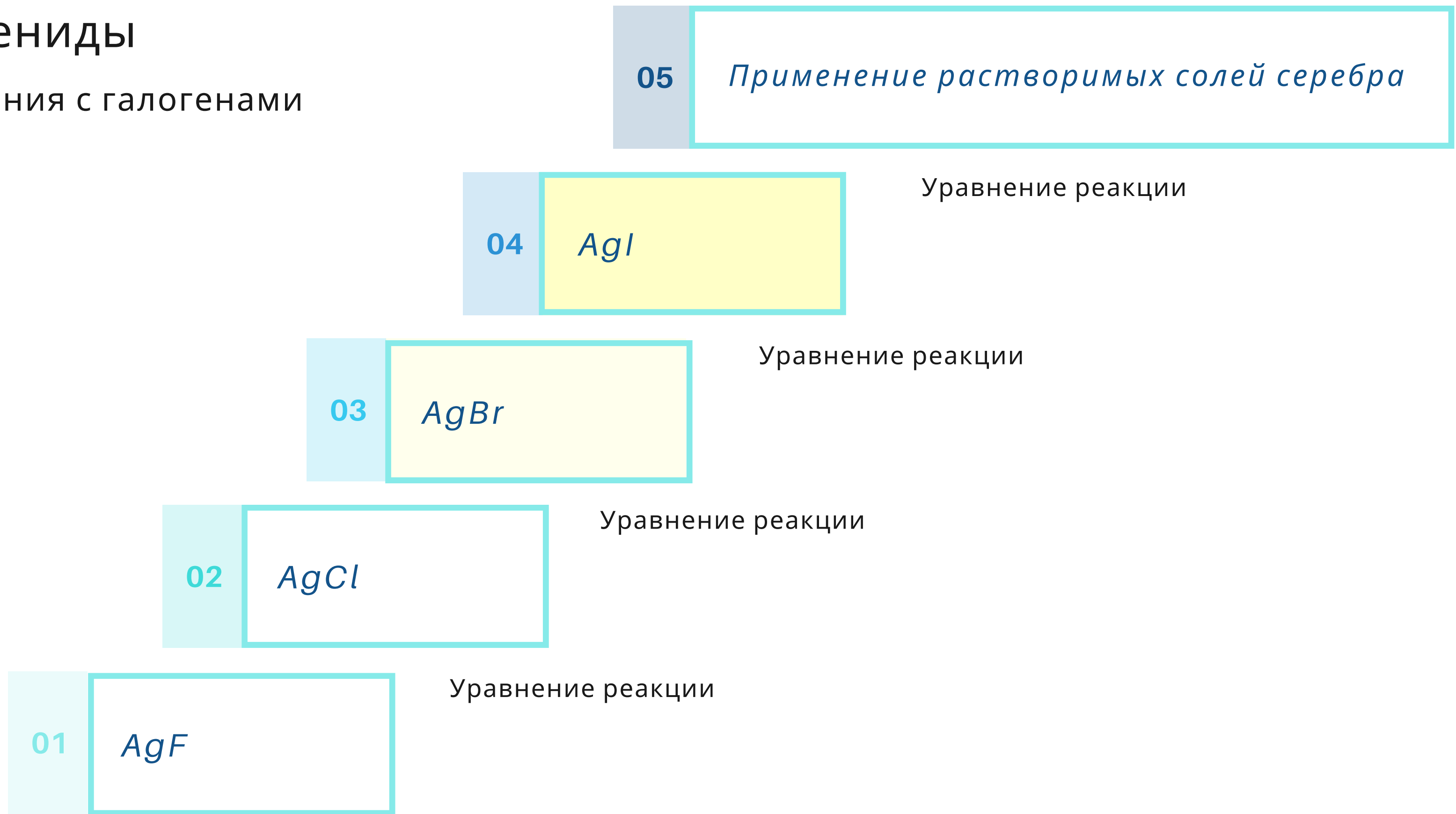
# Галогеноводороды

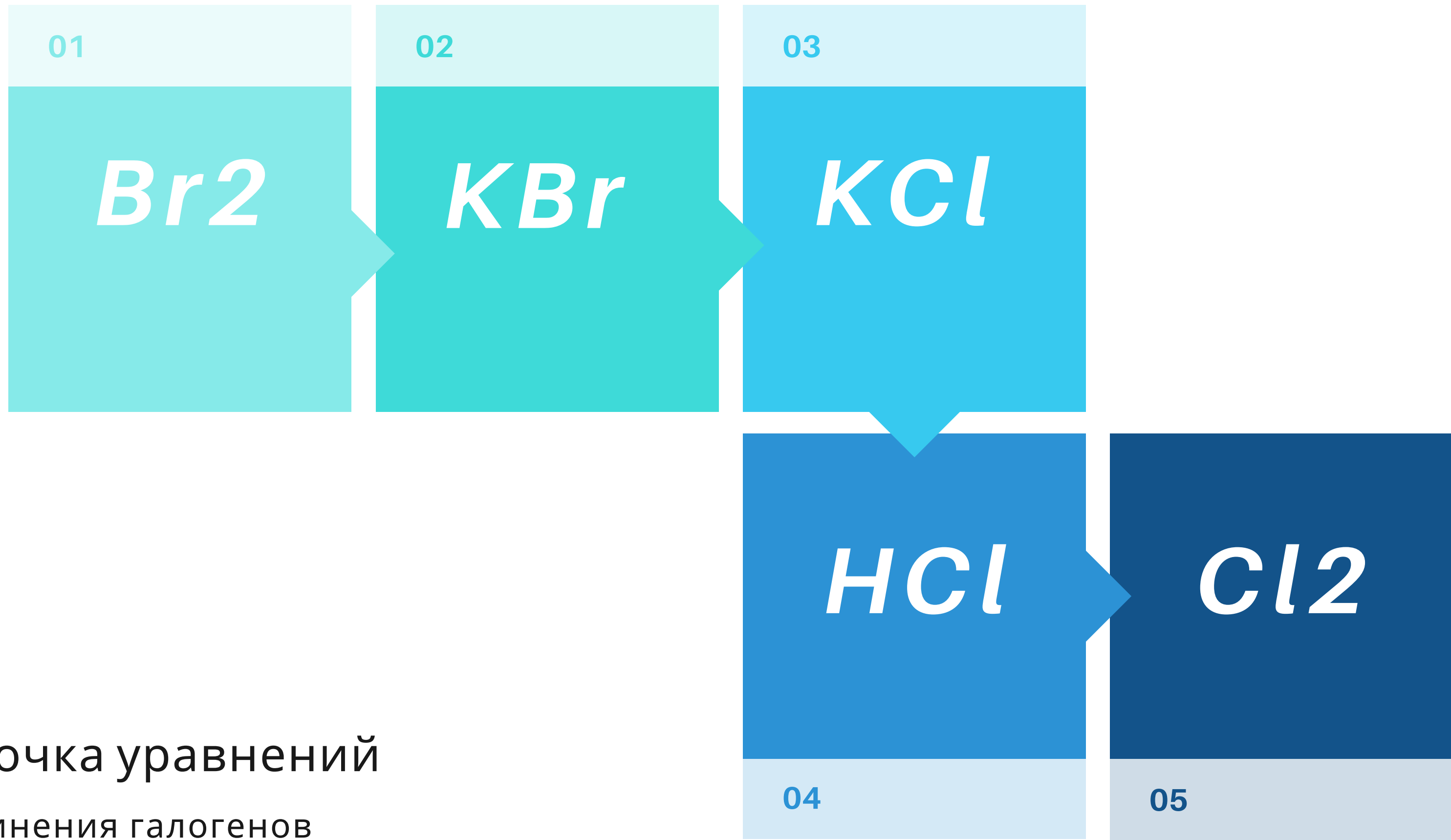
Общий вид  $\text{HHal}$

01	02	03	04	05
<p><i>Название</i></p> <p>HF фтороводород HCl хлороводород HBr бромоводород HI йодоводород</p>	<p><i>Агрегатное состояние</i></p> <p>HF HCl HBr HI <b>ГАЗ</b></p>	<p><i>Растворимость и диссоциация</i></p> <p>HF  HBr</p>	<p><i>Химические свойства</i></p> <p>Обладают восстановительными свойствами</p> <p>Обладают кислотными свойствами</p>	<p><i>Способы получения</i></p> <p>Прямой синтез</p> <p>Из сухих солей тяжёлыми концентрированными кислотами</p>

# Галогениды

соединения с галогенами





Цепочка уравнений

Соединения галогенов

Положительные  
степени  
окисления

На примере хлора

+1



Хлорноватистая кислота  
Соли - гипохлориты

+3



Хлористая кислота  
Соли - хлориты

+5



Хлорноватая кислота  
Соли - хлораты

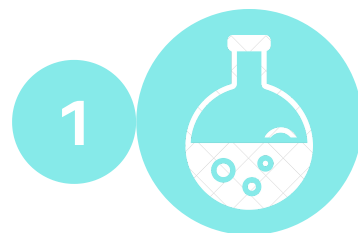
+7



Хлорная кислота  
Соли - хлораты

## Домашнее задание

Вопросы (выполнить письменно)



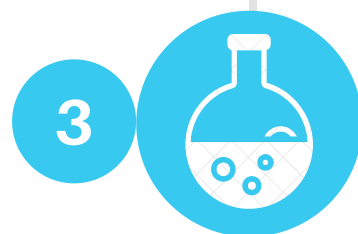
*Почему*

фтороводородную кислоту не хранят в стеклянной посуде?



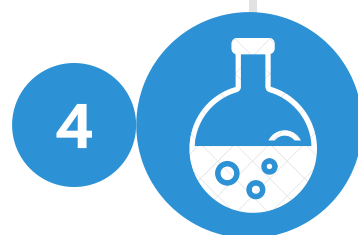
*Почему*

$\text{HF}$  и  $\text{HI}$  не получают синтезом из простых веществ?



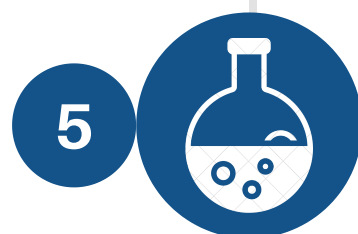
*Почему*

галогеноводороды получают из сухих солей?



*Почему*

хлороводородную кислоту называют соляной?



*Почему*

бромид серебра не реагирует с гидроксидом калия?