

МБОУ «Средняя школа №2» города Велижа

**Соляная кислота и ее  
свойства. Получение соляной  
кислоты в лаборатории**

**Подготовила: учитель  
химии Нахаева М.И.**

# Основные правила техники безопасности, которые пригодятся при выполнении работы

1. Наливая вещество в пробирку, держи пузырек с реактивом этикеткой внутрь, к ладони.
2. Для проведения эксперимента наливай реактив не более чем на  $1/3$  часть пробирки.
3. Нельзя пробовать вещества на вкус, определяя запах, направляй газ или пар рукой в сторону органов дыхания.
4. Выполняй только опыты, указанные в инструкции к проведению эксперимента.
5. При выделении газа направляй отверстие пробирки в сторону от себя, от товарищей и от учителя.
6. Запрещается сливать излишки реактива в емкость, из которой они были взяты.
7. Запрещается передавать оборудование с парты на парту.
8. По окончании практической работы прибери рабочее место и сдай учителю.

# Вопросы к уроку

- 1. Какова молекулярная формула соляной кислоты?**
- 2. Какова графическая формула соляной кислоты?**
- 3. Проклассифицируйте соляную кислоту по всем известным признакам.**
- 4. Какова качественная реакция на соляную кислоту?**
- 5. Какие химические свойства, общие для всех кислот, проявляет соляная кислота?**

# Результаты эксперимента занеси в таблицу

Название опыта	Исходные вещества	Условия реакции	Признаки реакции	Уравнение реакции	Вывод

# Вопросы к уроку

- \* **В какие реакции вступает соляная кислота?**
- \* **Как можно в лаборатории получить соляную кислоту?**
- \* **Сделайте общий вывод по выполненной работе.**

# Задание на дом

Напишите в молекулярном, полном и сокращенном ионных видах следующие уравнения реакций:



# Тест

**1. Соляная кислота не взаимодействует с:**

- а) гидроксидом натрия; б) магнием;
- в) серебром; г) оксидом натрия.

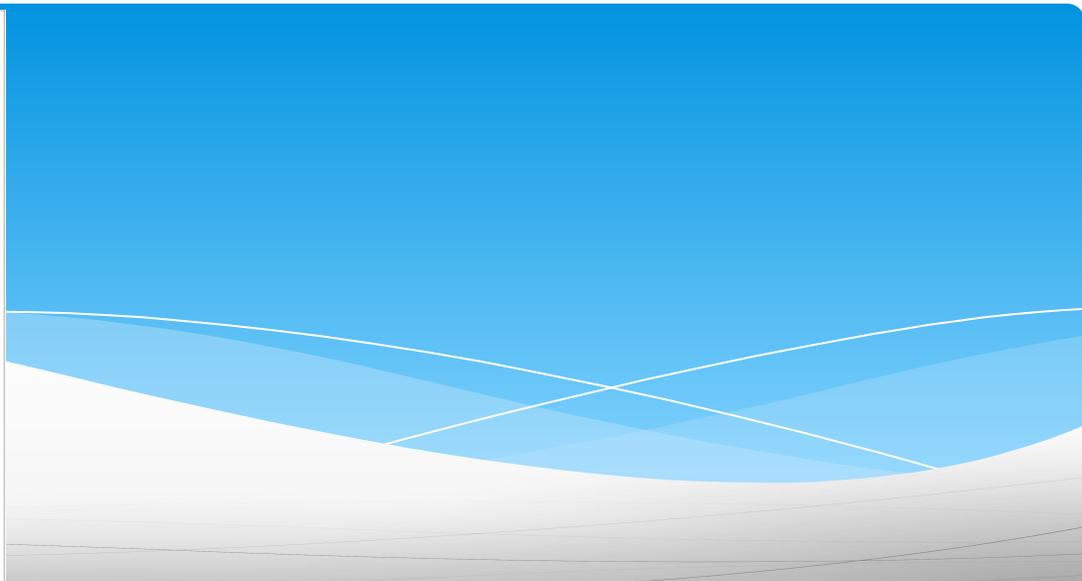
**2. Реакция взаимодействия соляной кислоты с гидроксидом натрия относится к типу:**

- а) обмена; б) замещения;
- в) соединения; г) разложения.

**3. Продуктом реакции взаимодействия соляной кислоты**

**с оксидом железа(III) является:**

- а) сульфат железа(III); б) нитрат железа(II);
- в) гидрид железа; г) хлорид железа(III).



**СПАСИБО ЗА УРОК!**