

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!