**Задание на 05.06**

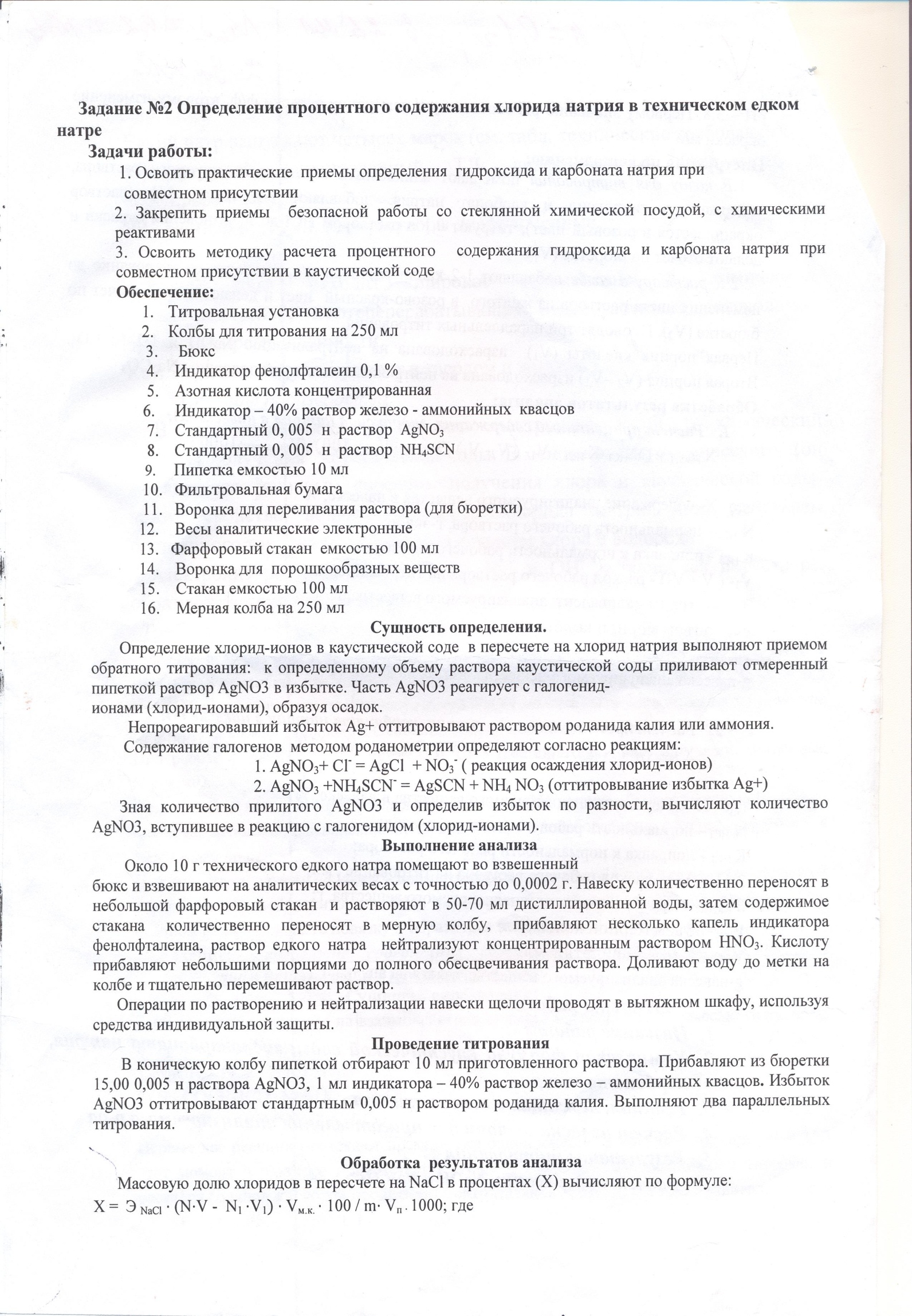
1. **Ознакомьтесь с содержанием лабораторной работы и заполните отчет в тетради.**
2. **Повторите теоретический материал и лабораторные работы по анализу кальцинированной соды**

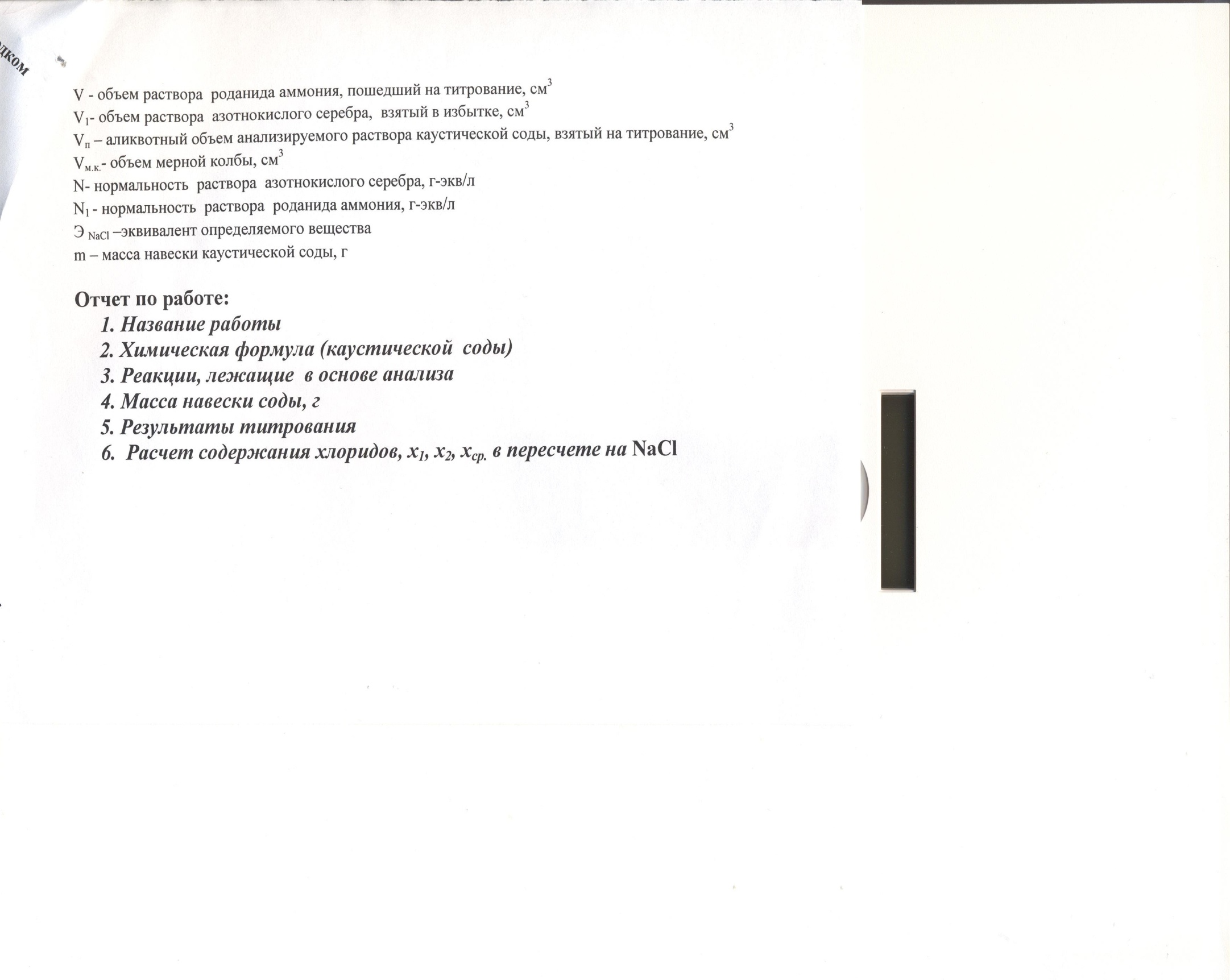
**и каустической соды.**

1. **Выполните тематический диктант, ответы напишите в рабочей тетради**

**Лабораторная работа**

**Определение процентного содержания хлорида натрия в техническом едком натре**





**4. Рабочий раствор и индикатор определения**

**5. Расчет содержания хлоридов в пересчете на NaCl, пояснения к формуле**

***Задание для закрепления знаний по теме: Анализ кальцинированной и каустической соды*.**

***Тематический диктант***

*Инструкция по выполнению:* прочитайте задания тематического диктанта и напишите в качестве ответов дополнения в виде слов или словосочетаний

1. *Химическая формула* кальцинированной соды
2. *Химическая формула* каустической соды
3. *Электрохимическим способом* (электролизом раствора NaCl) *получают*
4. *Твердая щелочь*, *концентрированные щелочные раст*воры при попадании на кожные покровы *способствует возникновению*
5. *Массовая доля основного вещества* (едкого натра) в техническом чешуированном продукте составляет
6. *Способность каустической соды* расплываться на воздухе обусловлено свойством
7. *Аммиачным способом*, в котором в качестве сырья используют мел или известняк, *получают*
8. *Метод,* основанный на применении в качестве рабочего раствора - 0,1 н раствор Hg (NO3)2- нитрата ртути; в качестве индикатора либо дифенилкарбазон, либо нитропруссид натрия, *применяют для определения*
9. *Определение, основанное на взаимодействии сильной кислоты HCI со смесью гидроксида и карбоната натрия:* NaОН + HCI= NaCI + 10H2O

Na2CO3+ HCI= NaHCO3+ NaCI

NaHCO3+ HCI= NaCI + Н2CO3

*применяют для анализа*

1. *Метод, которым определяют хлорид-ионы* в пересчете на хлорид натрия в каустической соде *называется*