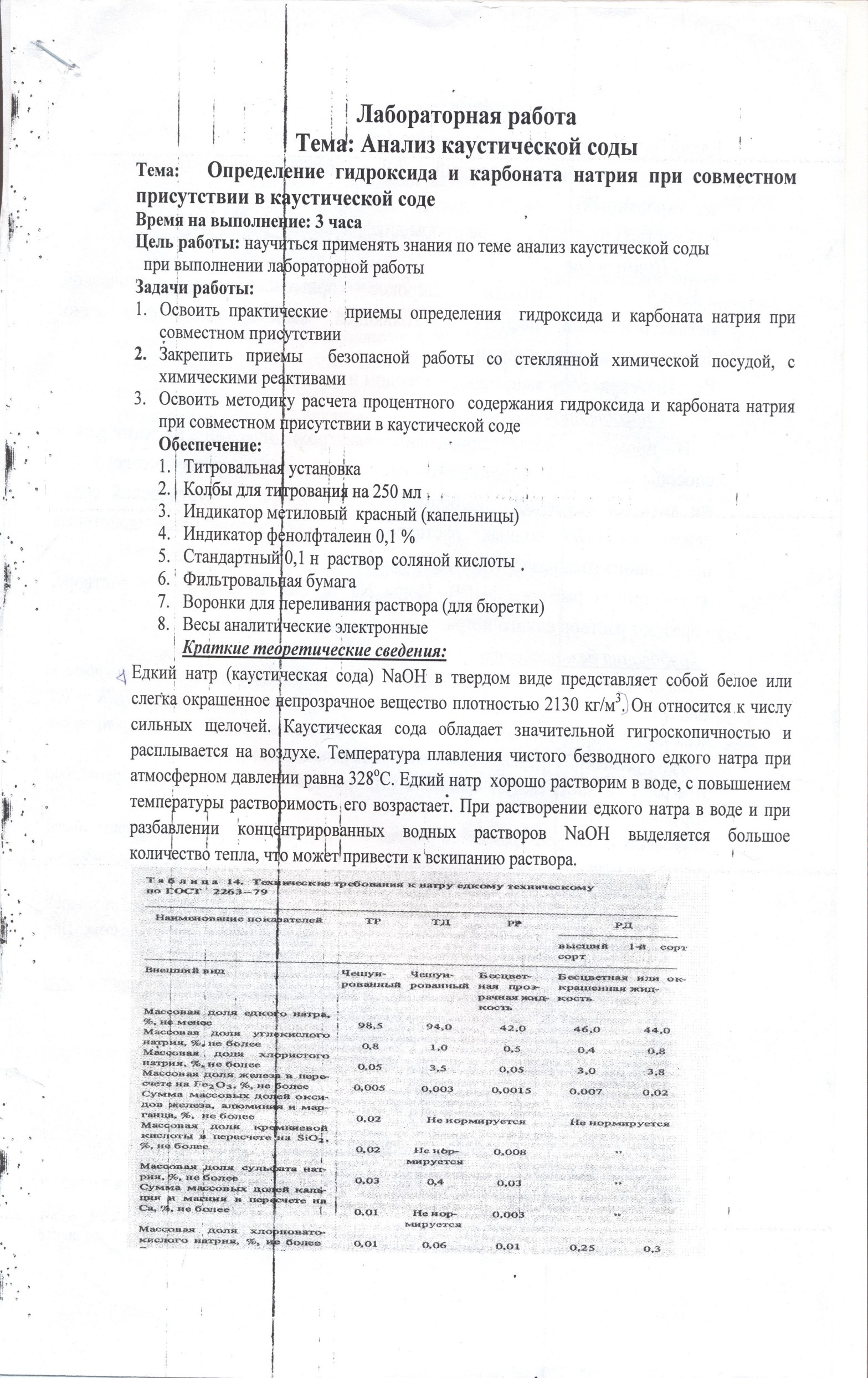
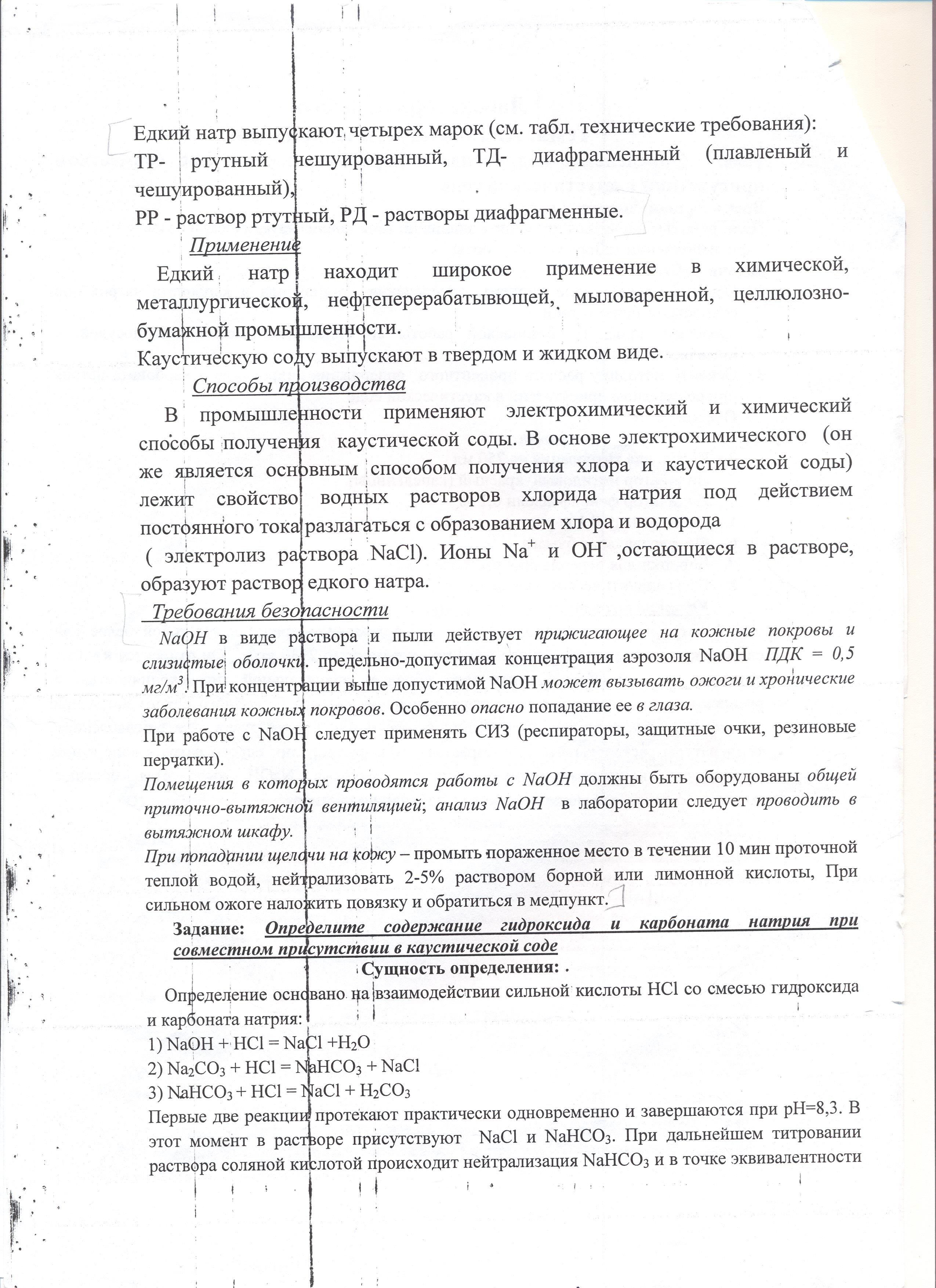
**ЗАДАНИЕ НА 03.06 - 04.06**

**Задание по теме: «Анализ каустической соды»:**

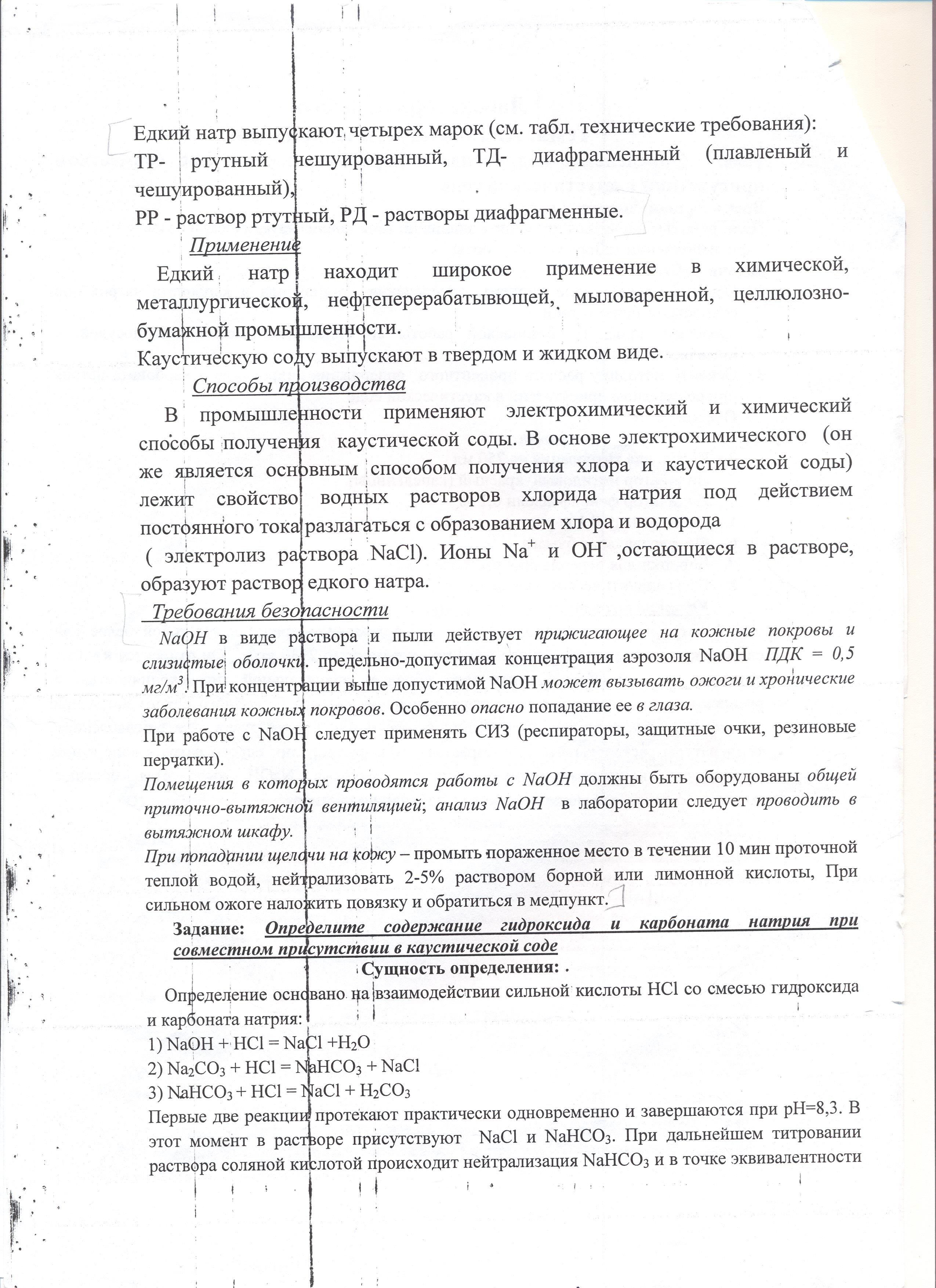
1. **Необходимо прочитать теоретические сведения по каустической соде и письменно ответить на контрольные вопросы**
2. **Необходимо ознакомиться с методикой выполнения анализа (МВИ) и оформить в рабочей тетради отчет**

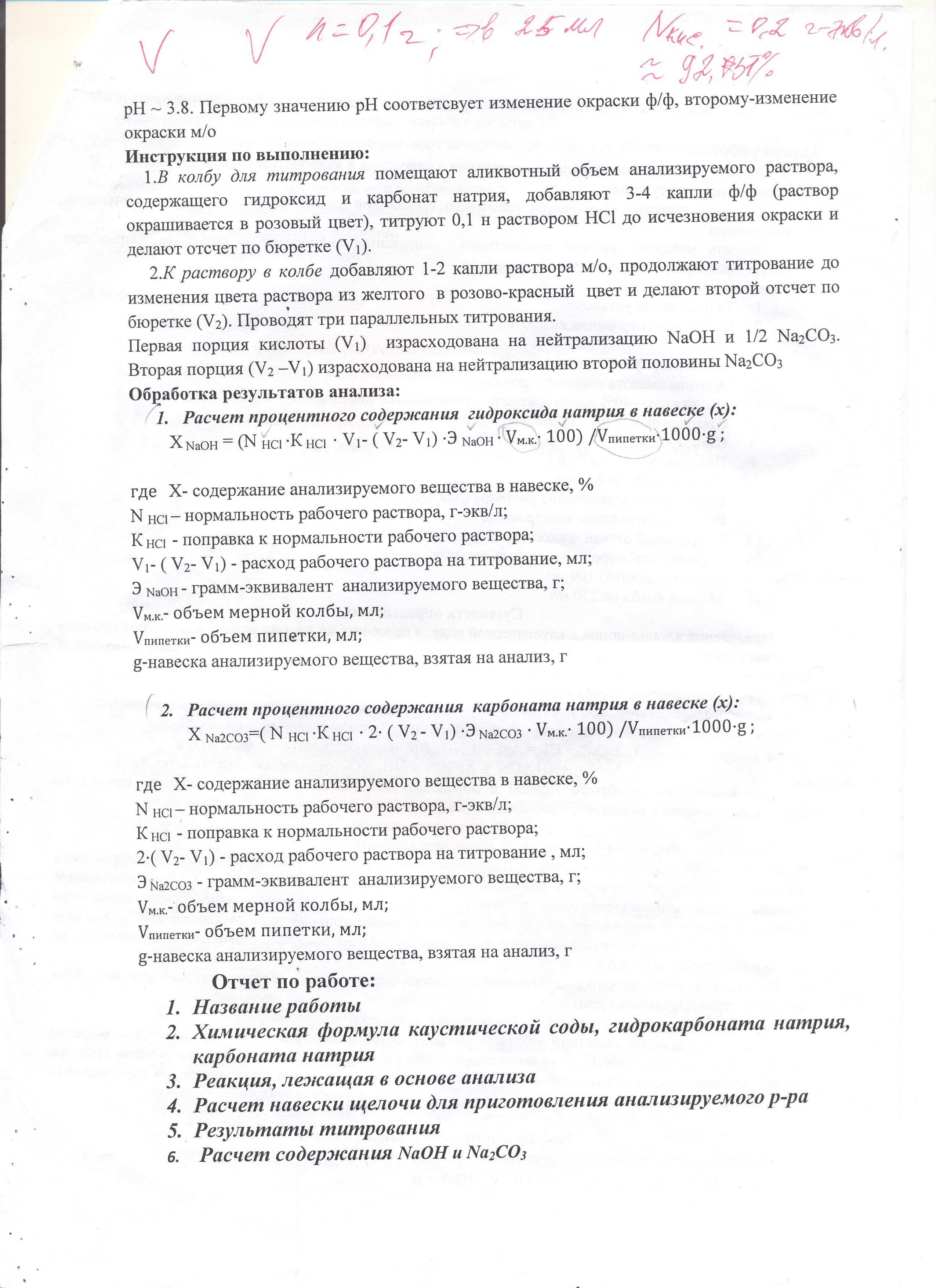


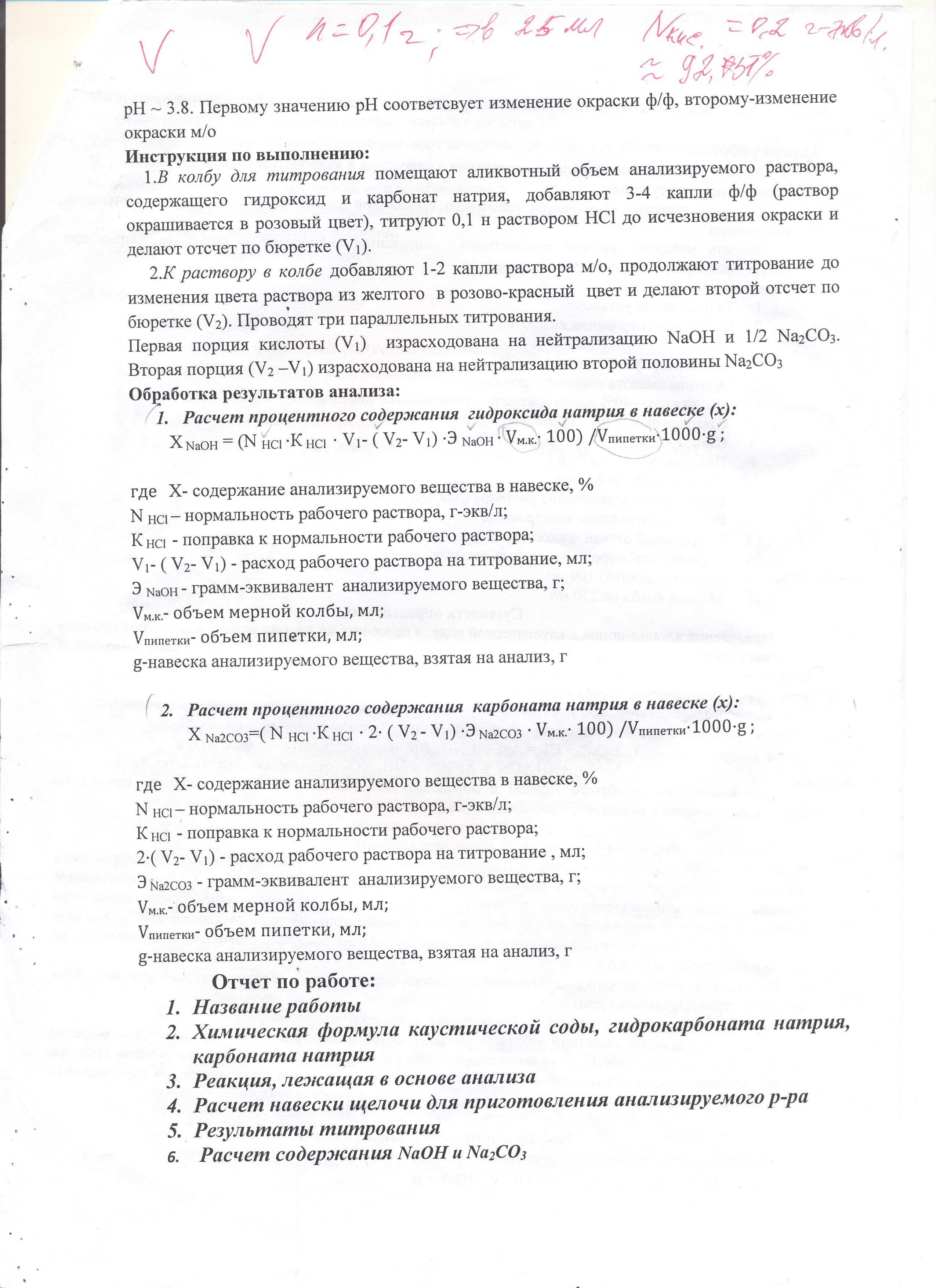


**Контрольные вопросы:**

1. **Характеристика гидроксида натрия: названия технического продукта, химическая формула, чем обусловлена гигроскопичность каустической соды.**
2. **Применение каустической соды**
3. **Основной физико-химический показатель (см. таблицу)**
4. **Способы производства, на чем основан электрохимический способ?**
5. **Чем опасна каустическая сода?**
6. **Средства индивидуальной защиты**
7. **В чем выражается первая помощь при поражении гидроксидом натрия?**







**Отчет по работе**

1. **Название работы**
2. **Химическая формула каустической соды, гидрокарбоната натрия, кальцинированной соды**
3. **Сущность определения содержания гидроксида и карбоната натрия при совместном присутствии**
4. **Рабочий раствор и индикаторы, применяемые при анализе**
5. **Расчет навески гидроксида натрия для приготовления 0,1 н раствора гидроксида натрия в мерной колбе 250 мл**
6. **Расчетные формулы процентного содержания гидроксида и карбоната натрия, написать пояснения к формулам**