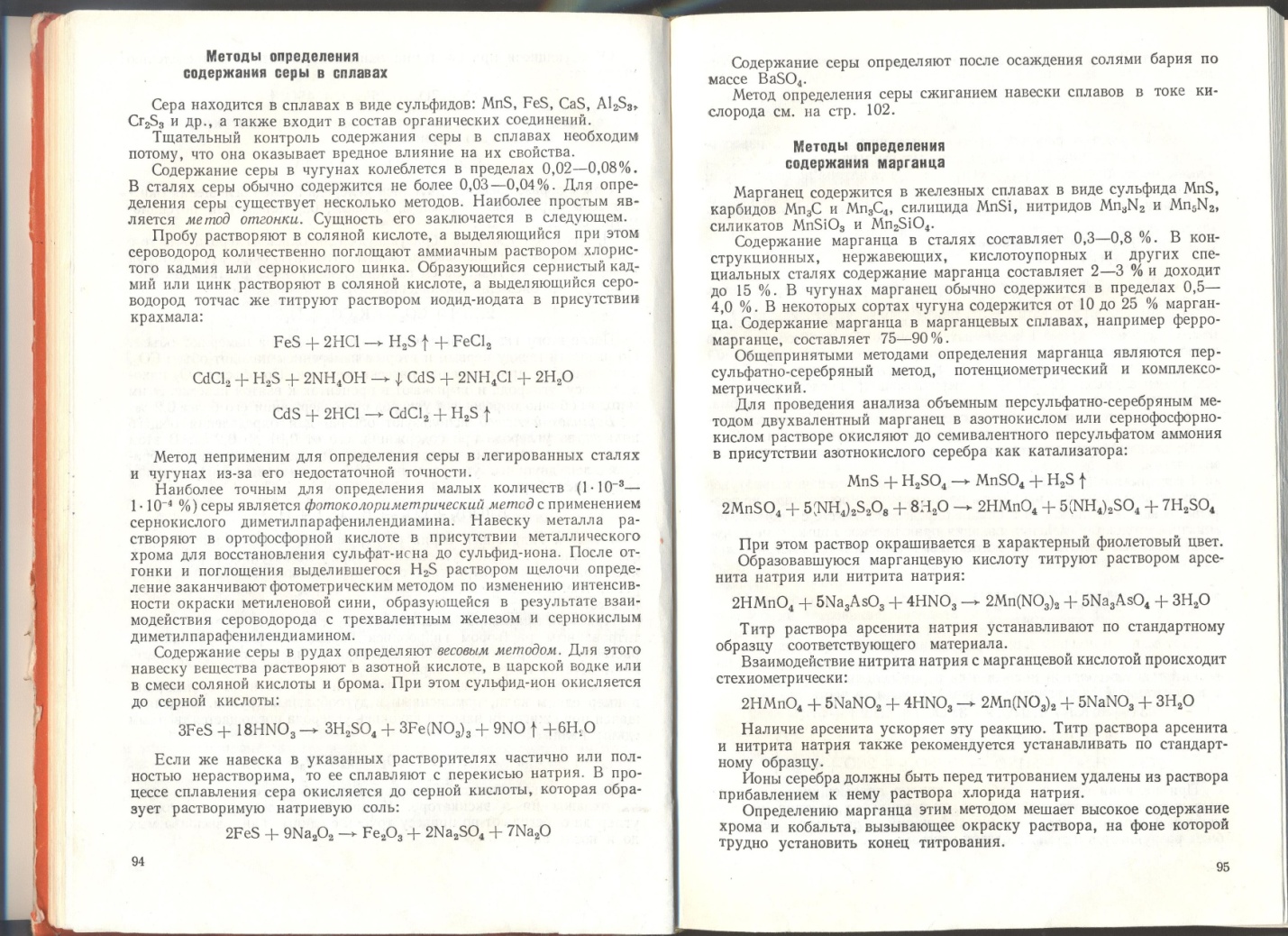
**Задание на 25.05**

Задание 1. Прочитайте методы определения содержания серы в металлических сплавах и напишите ответы на вопросы в рабочей тетради.



Затем выполняют осаждение сульфат-ионов SO42- хлористым барием:

H2SO4+BaCl2=BaSO4 + 2HCl

Осадок сульфата бария BaSO4 промывают, отфильтровывают, высушивают и прокаливают до постоянной массы. Прокаленный осадок взвешивают и выполняют расчет содержания серы.

Расчет содержания х% серы:

х = a·F·100/n,

n- навеска руды,г

a – массa осадка BaSO4,г

F- фактор пересчёта, представляющий собой отношение атомной

массы определяемого вещества (серы) к молекулярной массе соединения в

осадке (BaSO4): FS/BaSO4= AS/Mr BaSO4

**Вопросы:**

1. В виде каких соединений содержится сера в сплавах?
2. В чем заключается сущность определения серы методом отгонки? В ответе указать уравнения химических реакций.
3. Сущность определения и основные операции анализа определения серы весовым методом
4. Расчет содержания серы, пояснения.

Задание 2. Прочитайте определение содержания углерода в металлических сплавах и напишите ответы на вопросы в рабочей тетради.

**Вопросы:**

1. **Напишите 2-3 примера сплавов**
2. **Как присутствие углерода в сплавах отражается на свойствах металлов?**
3. **С какой целью выполняют сжигание навески сплава?**
4. **В каких условиях и в какой последовательности выполняют сжигание навески сплава?**
5. **Какие действия предпринимают с образующейся**

**двуокисью углерода(СО2)? Опишите один методов**

