

11 клас. Хімія

Тема. Ферум. Залізо. Фізичні і хімічні властивості. Основи.

Записати рівняння реакцій, які використовують для виявлення у розчині катіонів Феруму(2+) , Феруму(3+) , Барію, амонію.

Опрацювати: параграф 36. Виконати завдання № 503, №506 або № 518.

Тема. Застосування металів та їхніх сплавів. (Опрацювати, скласти схему)

Виконати завдання:

1. Складіть рівняння хімічних реакцій взаємодії заліза з хлором, сіркою, киснем. Складіть електронний баланс, визначте окисник та відновник.
2. Як отримати Ферум (III) гідроксид з Ферум (II) сульфату? Запишіть рівняння в молекулярній та йонній формах.
3. Який об'єм водню (н.у.) можна одержати в результаті взаємодії залізних ошурок масою 3,11 г з масовою часткою домішок 10% з розчином хлоридної кислоти масою 20 г з масовою часткою кислоти 25%?

За бажанням, міні-проект (№524)