

К зачету по 2 практической работе необходимо выполнить следующие задания:

1. Конспект по теме «Металлы» (6 вариантов). Учебник:

Ерохин Ю.М. Химия: Учеб. для сред. проф. учеб. заведений/ Юрий Михайлович Ерохин. - 6-е изд., испр. и доп. - М.: Издательский центр «Академия», 2005. - 384 с.

План:

1 Общие свойства металлов

а) химические

б) физические

2 Сплавы - примеры, свойства

3 Коррозия металлов, способы защиты от коррозии

4 Нахождение в природе (свой вариант)

5 Получение (свой вариант)

6 Физические свойства (свой вариант)

7 Химические свойства (свой вариант)

8 Применение (свой вариант)

Варианты:

I I группа главная подгруппа Na стр. 186-191

II I группа побочная подгруппа Cu стр. 195-199

III II группа главная подгруппа Ca стр. 202-207

IV II группа побочная подгруппа Zn стр. 210-214

V III группа побочная подгруппа Al стр. 216-222

VI III группа побочная подгруппа Sc стр. 228-230

2. Задание к практической работе (6 вариантов)

а) Проанализировать химические свойства оксидов. Написать возможные уравнения реакций взаимодействия оксидов со следующими веществами:

I CO₂

а) H₂O б) KOH в) CuO г) SO₂ д) HCl

II N₂O₅

III K₂O

IV ZnO

V P₂O₅

VI SO₂

б) Проанализировать химические свойства солей. Написать возможные уравнения реакций взаимодействия соли со следующими веществами:

I Cu(NO₃)₂

а) Zn б) NaOH в) H₂SO₄ г) HCl д) K₂CO₃

II Na₂CO₃

III ZnCl₂

IV K₂SO₃

V MgCl₂

VI Al₂(SO₄)₃

в) Осуществить превращение:

I Na → Na₂O → NaOH → Na₂SO₄ → BaSO₄

II Zn → ZnO → ZnCl₂ → Zn(OH)₂ → ZnO

III P → P₂O₅ → H₃PO₄ → Ba₃(PO₄)₂ → BaO

IV K → K₂O → KOH → K₂CO₃ → CO₂

V S → SO₂ → SO₃ → K₂SO₄ → BaSO₄

VI Mg → MgO → MgCl₂ → Mg(OH)₂ → MgO

3. Тест «Химические свойства веществ»

Преподаватель Прищепова Ю.А.