

**Задания для студентов заочной формы обучения по дисциплине
«Химия», «Общая химия», «Общая и неорганическая химия»
(дистанционное обучение)**

Для работы используем учебно-практическое пособие **Денисова, Л.В. Теоретические основы общей химии: учебно-практическое пособие для студентов заочной формы обучения / Л.В. Денисова, Н.В. Ключникова. – Белгород: Изд-во БГТУ, 2012. – 210 с.**

1. Выполнить контрольную работу, номер варианта контрольной работы соответствует двум последним цифрам зачетной книжки: записываете условие задания, ниже решение.
2. В другой тетради оформить лабораторные работы согласно ниже приведенному графику.

ОСЕННИЙ СЕМЕСТР

ГМз-201, МОз-201, МОПз-201 (2 часа)

1. Ионные равновесия в растворах электролитов и гидролиз солей. с.135-140, опыты 9-12.
2. Реакции с изменением степени окисления. с.141-143, опыты 1-3, 4а, 5.
3. Электрохимические процессы. с.143-146 опыты 1-4, 9.

ТППз-201, ЭРз-201, ХТз-201, ПБз-201, НКз-201 (4 часа)

1. Кислотно-основные свойства классов неорганических соединений. с. 117-118, опыты: 1б, 2-9.
2. Ионные равновесия в растворах электролитов и гидролиз солей. с.135-140, опыты 9-12.
3. Реакции с изменением степени окисления. с.141-143 опыты 1-3, 4а, 5.
4. Электрохимические процессы. с.143-146 опыты 1-4, 9.

ЭТАз-201 (6 часа)

1. Кислотно-основные свойства классов неорганических соединений. с. 117-118, опыты: 1б, 2-9.
2. Ионные равновесия в растворах электролитов и гидролиз солей. с.135-140, опыты 9-12.
3. Реакции с изменением степени окисления. с.141-143 опыты 1-3, 4а, 5.
4. Электрохимические процессы. с.143-146 опыты 1-4, 9.
5. Химические свойства металлов. стр. 146-147 опыты 1, 2, 3, 4

НСз-191 (2 часа)

1. Электрохимические процессы. Химические свойства металлов. стр.143-146 опыты 1-4, 9; стр. 146-147 опыты 1, 2, 3, 4.

ВЕСЕННИЙ СЕМЕСТР

ЭЛз-201, ЭЛз-202 (2 часа)

1. Ионные равновесия в растворах электролитов и гидролиз солей. с.135-140, опыты 9-12.
2. Реакции с изменением степени окисления. с.141-143, опыты 1-3, 4а, 5.
3. Электрохимические процессы. с.143-146 опыты 1-4, 9.

ТМз-201, МТз-201 (4 часа)

1. Кисотно-основные свойства классов неорганических соединений. с. 117-118, опыты: 1б, 2-9.
2. Ионные равновесия в растворах электролитов и гидролиз солей. с.135-140, опыты 9-12.
3. Реакции с изменением степени окисления. с.141-143 опыты 1-3, 4а, 5.
4. Электрохимические процессы. с.143-146 опыты 1-4, 9.

ЭТз-201, ЭПз-201 (4 часа)

1. Кислото-основные свойства классов неорганических соединений. с. 117-118, опыты: 1б, 2-9.
2. Ионные равновесия в растворах электролитов и гидролиз солей. с.135-140, опыты 9-12.
3. Реакции с изменением степени окисления. с.141-143, опыты 1-3, 4а, 5.
4. Электрохимические процессы. с.143-146, опыты 1-4, 9.

Сз-201, Сз-202, ПСз-201 (2 часа)

1. Кислото-основные свойства классов неорганических соединений. 117-118, опыты: 3-9.
2. Реакции с изменением степени окисления. с.141-143, опыты 1-3, 4а, 5.

ТВз-201, ТЭз-202, УНз-201, ГСз-201, САДз-201 (2 часа)

1. Кислото-основные свойства классов неорганических соединений. 117-118, опыты: 3-9.

ЖДз-201 (4 часа)

1. Кислото-основные свойства классов неорганических соединений. с. 117-118, опыты: 1б, 2-9.
2. Ионные равновесия в растворах электролитов и гидролиз солей. с.135-140, опыты 9-12.
3. Реакции с изменением степени окисления. с.141-143, опыты 1-3, 4а, 5.
4. Электрохимические процессы. с.143-146, опыты 1-4, 9.

НСз-201 (2 часа)

1. Кислото-основные свойства классов неорганических соединений. 117-118, опыты: 3-9.