Группа МРОА-250

ОУД.11 Химия

Преподаватель: Сытова Т.В.

*1.Самостоятельно изучить и сделать краткий конспект следующих вопросов в тетради по учебнику Ю.М. Ерохин «Химия» стр. 364-371, ответить на вопросы.*

Тема: Лабораторная работа №1 « Моделирование построения Периодической системы химических элементов Д.И. Менделеева

**Методические рекомендации по выполнению лабораторной работы:**

1. Повторить теоретический материал по теме «Периодический закон и Периодическая таблица Д.И. Менделеева. Строение атома».

2. Повторить учебный материал с использованием наглядных пособий.

3. Выполнить индивидуальное задание (всю работу выполнять аккуратно, разборчивым почерком)

4. Составить устный и письменный отчет по выполненной работе, с обоснованными выводами.

**Задание для отчёта:**

оформить отчёт о работе следующем образом:

Лабораторная работа №

Тема: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Цель работы: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Материалы и оборудование: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Задание:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Ход работы:

Вывод:

**Содержание работы и последовательность операций:**

1.Приготовьте 20 карточек размером 6\*10 см для элементов с порядковыми номерами с 1 по 20.

2. На карточке укажите следующие сведения об элементе: химический символ, название, относительную атомную массу, формулу высшего оксида (в скобках укажите характер оксида – основный, кислотный или амфотерный), формулу высшего гидроксида (в скобках укажите характер гидроксида металла – основный или амфотерный), формулу летучего водородного соединения для неметалла.

3. Перемешайте карточки, а затем расположите их по возрастанию относительных атомных масс элементов.Расположите сходные элементы, начиная с 3-го по 18-й, друг под другом. Водород и калий над литием и под натрием соответственно, кальций под магнием, гелий – над неоном.

4. Сформулируйте выявленную вами закономерность в виде закона.Зарисуйте составленную вами модель Периодической таблицы.Запишите две формулировки периодического закона. Сделайте вывод по работе.

Итоговую работу сдать 10.04.2020г.