**24.04.2020 Тема: Решение комбинированных расчетных задач. Контрольно-обобщающее занятие по теме: Химические реакции. Металлы и неметаллы.**

Задание: Используя конспекты лекций повторить теоретический материал по решению расчетных задач различных типов.

***Выполнить контрольную работу № 2 по тема: Химические реакции. Металлы и неметаллы.***

***Вариант1- Фамилии от А до Л (включительно)***

***Вариант2- Фамилии от М до Ш (включительно)***

**Задания**

1. Какие закономерности наблюдаются в изменении свойств летучих водородных соединений
2. Расположите формулы кислотных оксидов в порядке возрастания кислотных свойств
3. Осуществить превращения
4. Решить задачу.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **вариант** | **№ задания** | **Данные к словарному заданию** |
| 1 | 1 | В периодах |
|  | 2 | N2O5, CO2, Cl2O7, SO3 |
|  | 3 | HNO3→ N2 →NH3 → NO → NO2  ↑\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_| |
|  | 4 | На 13 г цинка подействовали избытком концентрированной серной кислоты при нагревании. Вычислите массу образовавшейся серы, если ее выход от теоретически возможного составляет 85%. |
| 2 | 1 | В группах |
|  | 2 | P2O5, As2O5, N2O5, Sb2O5 |
|  | 3 | H2SO4→ S →H2S →SO2 → SO3  ↑\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_| |
|  | 4 | На 4,8 г магния подействовали избытком концентрированной азотной кислоты. Вычислите объем выделившегося газа, если его выход составляет 45% от теоретически возможного. |

**Оценка письменной контрольной работы.**

        Отметка «5»:

-  ответ полный и правильный,  возможна несущественная ошибка.

        Отметка «4»:

- ответ неполный или допущено не более двух несущественных ошибок.

        Отметка «3»:

-  работа выполнена не менее чем наполовину, допущена одна существенная ошибка и при этом две-три несущественные.

        Отметка «2»:

-  работа выполнена меньше  чем наполовину или содержит несколько существенных ошибок.

-  работа не выполнена.

При оценке выполнения письменной контрольной работы учитывается требования единого орфографического режима