ГУО «Средняя школа №1 г.Давид-Городка»

Самостоятельная работа 7 класс

|  |  |
| --- | --- |
| ***Вариант 1*** | ***Вариант 2*** |
| 1. ***Из приведенного перечня выберите окиды:***
 |
| CaO, MgCl2 MgO, NaNO2, CrO3, Cu(NO2)2 | Fe(NO3)3, Cl2O5, K2Cr2O7, BaO, Cr2O3, NaNO2 |
| ***2. Составьте формулы оксидов:*** |
| Цинка, серы (VI), калия, хлора (VII) | Алюминия, меди (I), магния, марганца (IV) |
| ***3. Определите валентности всех элементов в формулах, назовите оксиды:*** |
| Mn2O5, CrO3, CaO, SiO2, Cu2O | Cl2O5, BaO, Cr2O3, CO2, K2O |
| ***4.Запишите******а) реакцию образования предложенного оксида из простых веществ, расставив коэффициенты:*** |
| Оксид алюминия | Оксид цинка |
| ***б) реакцию разложения предложенного вещества, расставив коэффициенты:*** |
| Оксид серебра (I) | Оксид ртути (II) |
| ***5.Решите задачу:*** |
| Определите массу оксида, полученного в результате взаимодействия 4,8 грамм магния с кислородом. | Определите массу оксида, полученного в результате взаимодействия 15,6 грамма калия с кислородом.  |
| *Шкала, определяющая максимальное количество баллов за каждое задание, если оно выполнено правильно:*1 задание – 2 балла, 2 задание – 4 балла, 3 задание – 6 баллов, 4 задание – 8 баллов, 5 задание – 10 баллов*Шкала перевода суммарного количества баллов:*1 балл – отметка 1, 2 балла – отметка 2, 3-5 баллов – отметка 3, 6-8 баллов – отметка 4, 9-11 баллов – отметка 5, 12-14 баллов – отметка 6, 15-18 баллов – отметка 7, 19-23 балла – отметка 8, 24-28 баллов – отметка 9, 29-30 баллов – отметка 10. |
|  |