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

***Проверочная работа 9 класс***

|  |  |
| --- | --- |
| ***Вариант 1*** | ***Вариант 2*** |
| 1. ***С какими из веществ, приведенных ниже, будет реагировать:***   ***(напишите уравнения соответствующих реакций)***  ***1,5 балла*** | |
| ***водород*** | ***хлор*** |
| O2, H2O, CuO, NaOH, HCl, N2 | KBr, HCl, H2, K, H2СO3, NaF |
| 1. ***Составьте уравнения реакций, при помощи которых можно осуществить следующие превращения:***   ***2,0 балла*** | |
| Кремний → оксид кремния → силикат натрия → ? →оксид кремния | Оксид серы (IV) → оксид серы (VI) → серная кислота → ? →сульфат бария |
| ***3. Приведите уравнения реакций (молекулярное и ионные), с помощью которых можно определить:***  ***1,5 балла*** | |
| Сульфат-ион | Фосфат-ион |
| 1. ***Какова максимальная валентность элемента***   ***0,5 балла*** | |
| кислорода | азота |
| ***5. Как изменяются неметаллические свойства в ряду:***  ***0,5 балла*** | |
| Кислород – сера - селен - теллур | Фтор – кислород – азот - углерод |
| ***6. Решите задачу:***  ***3 балла*** | |
| Найдите объем выделившегося газа при взаимодействии 30г 30% раствора карбоната магния с бромоводородной кислотой, если выход составляет 92% от теоретически возможного. | Найдите объем выделившегося газа при взаимодействии 50г 40% раствора сульфита натрия с серной кислотой, если выход составляет 88% от теоретически возможного. |
| **ИТОГО: 9 баллов** | |
| ***\*\*\*Дополнительное задание 1 балл***  ***Определите массу воды, необходимой для приготовления 10%-ного раствора карбоната натрия из кристаллической соды массой 54 грамма*** | |
|  | |