ЗАДАНИя СУММАТИВНОГО ОЦЕНИВАНИЯ ЗА РАЗДЕЛ

**9.2 С Элементы 1 (I), 2 (II) и 13 (III) групп и их соединения**

|  |  |
| --- | --- |
| **Цель обучения:** | 9.2.1.1 объяснять общие свойства  щелочных металлов, на основе строения  их атомов;  9.2.1.2 - составлять уравнения реакций, характеризующие основные свойства оксидов и гидроксидов щелочных металлов.  9.2.1.4 объяснять основные свойства оксидов и гидроксидов кальция, характеризовать применение.  9.2.1.3. – сравнивать общие свойства металлов I и II групп и составлять уравнения реакций.  9.2.1.6 – исследовать амфотерные свойства алюминия, его оксида и гидроксида.   * сравнивает свойства щелочных металлов на основе строения их атомов, определяет общее. |
| **Критерии оценивания:** | * составляет уравнения реакций оксидов и гидроксидов щелочных металлов, характеризующие основные свойства. * сравнивает свойства натрия и кальция * составляет уравнения реакций металлов I и II групп * составляет уравнения реакций алюминия, оксида, гидроксида по цепочке превращений веществ |
| **Уровень мыслительных навыков** | Знание. Применение. Анализ |
| **Время выполнения** | 25 минут |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Критерии оценивания** | **Номер задания** | **Дескриптор** |  | **Баллы** |
| *Обучающийся* |  |
| Сравнивает свойства щелочных металлов на основе строения их атомов, определяет общее. | **1** | Записывает электронные конфигурации и ячеистые структурные формулы для **натрия**/**калия** или **лития/натрия**.  (по вариантам)  Определяет, что общего между ними. |  | **1**  (э.к. 2 эл.)  **1**  (яч.ст.ф. 2 эл.)  **1**  (общее) |
| Составляет уравнения реакций оксидов и гидроксидов щелочных металлов, характеризующие основные свойства | **2** | Дописывает уравнение реакции взаимодействия оксида **натрия / калия**  с водой;  Дописывает уравнение реакции взаимодействия гидроксида **лития / натрия**  с соляной кислотой;  Дописывает уравнение реакции взаимодействия оксида **натрия / калия**  с  оксидом серы (VI) / оксидом углерода (IV); |  | **1**  **1**  **1** |
| Сравнивает свойства натрия и кальция | **3** | Правильно выбирает свойства  **натрия** / **кальция**  из перечня. |  | **1** |
| Составляет уравнения реакций металлов I и II групп | **4** | А) Записывает уравнение реакции 1  В) Записывает уравнение реакции 2  С) Записывает уравнение реакции 3  D) Записывает уравнение реакции 4  F) Записывает уравнение реакции 5  Расставляет коэффициенты. |  | **1**  **1**  **1**  **1**  **1** |
| Составляет уравнения реакций алюминия, оксида, гидроксида по цепочке превращений веществ | **5** | 1.Записывает уравнение реакции 1  2.Записывает уравнение реакции 2  3.Записывает уравнение реакции 3  Расставляет коэффициенты. |  | **1**  **1**  **1** |
|  |  | **Всего** |  | **15** |

**Суммативное оценивание за раздел 9.2 С Элементы 1 (I), 2 (II) и 13 (III) групп и их соединения 9 класс**

|  |  |
| --- | --- |
| **1 вариант** | **2 вариант** |
| **1)** Запишите электронные конфигурации и ячеистые структурные формулы для **натрия** и **калия**. Определите, что общего между ними? **(3 балла)**  **2)** Закончите уравнения реакций. Расставьте коэффициенты.    **А)** Na2O + H2 O → **………..**  **В)** LiOН + HCL → **…………. + ………….**  **С)** SO3 + Na2O → **………….**  **(3 балла)**  **3)** Выпишите буквами свойства, характеризующие **натрий**.   |  |  | | --- | --- | | **№** | **Свойства** | | **А** | Мягкий серебристо - белый металл (легко режется ножом) | | **Б** | Бурно реагирует с водой | | **В** | При обычных условиях реагирует с кислородом воздуха с образованием оксида | | **Г** | При взаимодействии с водой образует двухосновное основание. | | **Д** | При обычных условиях хранится под слоем керосина. | | **Е** | Вступает в реакцию взаимодействия с азотом при нагревании |   **Na**\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ **(1 балл)**  **4)** Допишите уравнения реакций, расставьте коэффициенты.  **А)** Ca + HOH = **…………. + ………..**  **В)** Na+ S = **………**  **С)** Ca + Cl2 = **………**  **D)** Na + P =  **………**  **F)** Ca **+**  O2  =  **………**  **(5 баллов)**  **5) Осуществите** превращение:  Al → Al2O3 → AlCl3 → Al(OH)3  Напишите уравнения реакций, расставьте коэффициенты. **(3 балла)** | **1)** Запишите электронные конфигурации и ячеистые структурные формулы для **лития** и **натрия**. Определите, что общего между ними?  **(3 балла)**  **2)** Закончите уравнения реакций. Расставьте коэффициенты.    **А)** K2O + H2 O → **………..**  **В)** NaOН + HCL → **…………. + ………….**  **С)** CO2 + K2O → **………….**  **(3 балла)**  **3)** Выпишите буквами свойства, характеризующие **кальций**.   |  |  | | --- | --- | | **№** | **Свойства** | | **А** | Мягкий серебристо - белый металл (легко режется ножом) | | **Б** | Бурно реагирует с водой | | **В** | При обычных условиях реагирует с кислородом воздуха с образованием оксида | | **Г** | При взаимодействии с водой образует двухосновное основание. | | **Д** | При обычных условиях хранится под слоем керосина. | | **Е** | Вступает в реакцию взаимодействия с азотом при нагревании |   **Ca**\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ **(1 балл)**  **4)** Допишите уравнения реакций, расставьте коэффициенты.  **А)** К + HOH = **……….. + ………**  **В)** Ca+ S = **…………**  **С)** Na + Cl2 = **…………**  **D)**  Ca + P = **…………**  **F)** Na **+**  O2  =  **………..**  **(5 баллов)**  **5) Осуществите** превращение:  Al → AlBr3 → Al(OH)3 → Al2O3  Напишите уравнения реакций, расставьте коэффициенты. **(3 балла)** |

**Максимальный балл ----- 15**