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 свойстващелочных металлов, на основе строенияих 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 1В) Записывает уравнение реакции 2С) Записывает уравнение реакции 3 D) Записывает уравнение реакции 4 F) Записывает уравнение реакции 5Расставляет коэффициенты. |  | **1****1****1****1****1** |
| Составляет уравнения реакций алюминия, оксида, гидроксида по цепочке превращений веществ | **5** | 1.Записывает уравнение реакции 12.Записывает уравнение реакции 23.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)3Напишите 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**