|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Оценка «3» (по 2б)** | **Оценка «4» (по 3б)** | **Оценка «5» (по 4б)** |
| Перечислить щелочные металлы, привести примеры характерных реакций | Опишите особенности взаимодействия металлов с концентрированной и разбавленной серной кислотой. | При взаимодействии 23 г натрия с водой было получено 8,96 л водорода (н.у.). Найдите объёмную долю выхода продукта реакции (в %). |
| Какие свойства алюминия определили его широкое применение в технике? | Напишитеуравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие  превращения:  Li—Li 2O—LiOH—Li 2SO4.                               |                           LiOH | Щелочноземельный металл массой 8г поместили в избыток газообразного хлора. Полученное твердое вещество растворили в воде и добавили раствор нитрата серебра. При этом образовался осадок массой 57.4г. Какой металл был взят для реакции? |
| Приведите примеры металлов:   а) лёгких и тяжёлых;  б) мягких и твёрдых. | У какого из щелочных металлов, лития или натрия, ярче выражены металлические свойства? Объясните почему. | Калий массой 19,5 г поместили в 72 г воды. Вычислите массу образовавшегося гидроксида калия. |

**Контрольная работа 9 класс по теме « Металлы» (1 вариант)**

***Оценивание контрольной работы:***

1-3 балла - оценка «2»

4-6 баллов – оценка «3»

7-9 баллов – оценка «4»

10-12 баллов – оценка «5»

**Контрольная работа 9 класс по теме « Металлы» (2 вариант)**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Оценка «3» (по 2б)** | **Оценка «4» (по 3б)** | **Оценка «5» (по 4б)** |
| Перечислить щелочно-земельные металлы, привести примеры характерных реакций | Опишите особенности взаимодействия металлов с концентрированной и разбавленной азотной кислотой. | Вычислите массу хлорида алюминия, образующегося при взаимодействии 5.4 г алюминия с соляной кислотой, если выход продукта реакции от теоретически возмож-ного составляет 80%? |
| Дать определение сплавам, их классификация и свойства. | Напишитеуравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие  превращения:Ca—CaO—Ca(OH)2—CaCO3—CaCl2 | Щелочной металл массой 1,56г помещен в избыток газообразного хлора. Полученное твердое вещество растворили в воде и добавили раствор нитрата серебра. При этом образовался осадок массой 5.74г. Какой металл был взят для реакции? |
| Приведите примеры металлов:  а) тугоплавких и легкоплавких;  б) серебристо-серых и имеющих цвет | У какого из щелочных металлов, лития или натрия, ярче выражены металлические свойства? Объясните почему. | Рассчитайте массу железа, которую можно получить из 36г оксида железа (II). |

***Оценивание контрольной работы:***

1-3 балла - оценка «2»

4-6 баллов – оценка «3»

7-9 баллов – оценка «4»

10-12 баллов – оценка «5»