**Химия.** **20.04 - 24.04**

Грекова Татьяна Викторовна 9-а, -б, -в класс.

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| период | темы | Формат обучения | Материалы для самостоятельной работы | Час дедлайна | Средства коммуникации | Текущий контроль (отзыв, отметка) |
| 22.04.2020 | Щелочные металлы. | Самостоятельная работа,  асинхронный | **Видео урок**  [**https://resh.edu.ru/subject/lesson/1602/start/**](https://resh.edu.ru/subject/lesson/1602/start/)  **Видео урок** [**https://www.youtube.com/watch?v=7JLRODnRwb4&list=PLaNpJxMKSap88P8MXSLIhBVrSoqeoPYBF&index=14**](https://www.youtube.com/watch?v=7JLRODnRwb4&list=PLaNpJxMKSap88P8MXSLIhBVrSoqeoPYBF&index=14)  1.Написать строение атомов :Li,Na,K  2.Выписать физические св-ва и применение ЩМ  4.(Приложение1) **по вариантам** | 23.04.  2020 в 15.00 | Отправить  фотоотчет работы на почту  tatiana-grekova@mail.ru  электронный дневник | отметка |
| 24.04 | Магний. Щелочноземельные металлы | Самостоятельная работа,  асинхронный | **видео урок** **https://resh.edu.ru/subject/lesson/3124/start**/  **видео урок** [**https://www.youtube.com/watch?v=2z6yO03uB4M&list=PLaNpJxMKSap88P8MXSLIhBVrSoqeoPYBF&index=16&t=0s**](https://www.youtube.com/watch?v=2z6yO03uB4M&list=PLaNpJxMKSap88P8MXSLIhBVrSoqeoPYBF&index=16&t=0s)  1.Написать строение атомов :Be,Mg,Ca  2.Выписать физические св-ва ЩМ и правила их хранения  3.Применение ЩЗМ  4.Тест **по вариантам** | 27.04  13.00 |  |  |

**ПРИЛОЖЕНИЕ 1**

**Вариант 1**

1. Закончите уравнения возможных реакций:

А) K + Cl 2 →

Б) Li + H2SO 4 →

В) Na2S + HCl →

Г) Li + O2 →

Д) Cs + HBr→

Е) K + H2O →

1. Составьте уравнения реакций , при помощи которых можно осуществить следующие превращения:

Na → **A** → Na2O → **B**  → NaCl → NaNO3  **(** укажите названия веществ А и В)

1. Технический литий массой 9 г, содержащий 20 % примесей, поместили в сосуд с водой. Рассчитайте объем выделившегося газа.

**Вариант 2**

1. Закончите уравнения возможных реакций:

А) NaOH + HBr →

Б) Cs + Cl2 →

В) Li + H2O →

Г) Na + O2 →

Д) Cs + HBr→

Е) K2O+ HNO3 →

1. Составьте уравнения реакций , при помощи которых можно осуществить следующие превращения:

Li→ Li2O → A → Li2SO4 → B → LiNO3 **(** укажите названия веществ А и В)

1. Технический калий массой 15г, содержащий 20 % примесей, поместили в сосуд с раствором серной кислоты. Рассчитайте объем выделившегося газа.

**ТЕСТ**

**«Щелочные и щелочноземельные металлы и соединения»**

**Вариант 1**

**Выберите 1 верный ответ**

1. Атомы щелочных металлов имеют на внешнем уровне

А) 1 электрон Б) 2 электрона В) 3 электрона Г) 4 электрона

1. С каким из следующих веществ не реагирует кальций?

А) Cl2 Б) S В) Н2О Г) NaCl

1. Атомы щелочноземельных элементов имеют возможность

А) отдавать 2 электрона Б) отдавать 1 электрон В) принимать 1 электрон Г) принимать 2 электрона

1. Франций, завершающий I группу, является

А) очень твёрдым Б) самым распространённым в земной коре В) радиоактивным Г) неактивным

1. Щелочноземельные металлы в сравнении со щелочными

А) менее активны Б) более активны В) одинаковые по активности Г) вообще неактивны

1. Щелочные металлы в химических реакциях являются

А) изоляторами Б) восстановителями В) окислителями Г) не изменяют степень окисления

1. Щелочноземельные металлы соединяются с водой, образуя

А) гидроксиды Б) гидраты В) гидриды Г) гидрокарбонаты

1. Металлические свойства в главной подгруппе II группы

А) увеличиваются Б) уменьшаются В) не изменяются Г) сначала увеличиваются, потом уменьшаются

1. Щелочные металлы находятся в природе в виде

А) оксидов Б) сульфидов В) в самородном виде Г) солей

1. Соли калия окрашивают пламя в

А) синий цвет Б) желтый цвет В) красный цвет Г) фиолетовый цвет

11. Какое название **не характерно** для CaCO3

А) мрамор Б) гипс В) мел Г) известняк

12. Гидроксид калия **не реагирует** с

А) H2O Б) P2O5 В) H2SO4 Г) CaO

**«Щелочные и щелочноземельные металлы и соединения»**

**Вариант 2**

**Выберите 1 верный ответ**

1. Атомы щелочноземельных металлов имеют на внешнем уровне

А) 1 электрон Б) 2 электрона В) 3 электрона Г) 4 электрона

1. Атомы щелочных элементов имеют возможность

А) отдавать 2 электрона Б) отдавать 1 электрон

В) принимать 1 электрон Г) принимать 2 электрона

1. С каким из следующих веществ не реагирует натрий?

А) O2 Б) S В) Н2О Г) Са(ОН)2

1. Соли натрия окрашивают пламя в

А) синий цвет Б) желтый цвет В) красный цвет Г) фиолетовый цвет

1. Радий, завершающий II группу, является

А) радиоактивным Б) самым распространённым в земной коре В) очень твёрдым Г) неактивным

1. Щелочные металлы хранят

А) на воздухе Б) в воде В) в керосине Г) на полке

1. Щелочноземельные металлы в химических реакциях являются

А) изоляторами Б) окислителями В) восстановителями Г) не изменяют степень окисления

1. Щелочные металлы соединяются с водородом образуя

А) гидроксиды Б) гидраты В) гидриды Г) гидрокарбонаты

1. Металлические свойства в главной подгруппе I группы

А) уменьшаются Б) увеличиваются В) не изменяются Г) сначала увеличиваются, потом уменьшаются

1. Щелочноземельные металлы находятся в природе в виде

А) солей Б) в самородном виде В) сульфидов Г) оксидов

1. Какое свойство **нехарактерно** для вещества NaOH

А) разъедает бумагу Б) дает ожоги на коже В) твердое Г) жидкое

1. Оксид кальция реагирует с

А) Na Б) H2O В) Cu(OH)2 Г) MgO