|  |
| --- |
| Химия 9 «А», 9 «Б» классУчитель: Староселец В.В. |
| Тема урока  | Работа на уроке  | Домашнее задание | Примечания |
| Применение металлов и сплавов. Обобщение и систематизация знаний по теме «Металлы» | Изучите материал §52. Выполните предложенные задания (под таблицей): | § 52 | Все задания выполняются в рабочую тетрадь, которую вы должны оставить для проверки в школе или сфотографировать и переслать в ВК или Вайбере. На фото должны быть ФИО Срок исполнения до 27.05 |

**Часть А.**

|  |
| --- |
| *При выполнении заданий этой части в бланке ответов под номером выполняемого вами задания поставьте знак «****х****» в клеточку, номер которой соответствует номеру выбранного вами ответа.* |
| **А1** | Электронная схема атома магния:1. 2е,2е      2) 2е,8е, 1е                 3) 2е, 8, 2е             4) 2е, 8е, 4е
 |
| **А2** | В каком ряду химические элементы расположены в порядке усиления металлических свойств?1) Na, Mg, Al           2) Al, Mg, Na                     3) Ca, Mg, Be                  4) Mg, Be, Ca |
| **А3** | Металл, обладающий самой высокой электропроводностью, - это1) железо                  2) медь                               3) серебро                      4) алюминий |
| **А4** | Наиболее энергично взаимодействует с водой:1) калий                    2) натрий                           3) кальций                     4) магний     |
| **А5** | Гидроксид цинка взаимодействует с каждым из двух веществ:1) HCl и CO2             2) NaOH и H2SO4             3) SiO2и KOH               4)  NaNO3 и H2SO4 |
| **А6** | Методы переработки руд, основанные на восстановлении металлов из оксидов при высоких температурах, называются:  1) гидрометаллургия       2) пирометаллургия       3) электрометаллургия           4) гальваностегия |

**Часть В.**

|  |
| --- |
| *В задании В1 на установление соответствия запишите в таблицу цифры выбранных вами ответов, а затем получившуюся последовательность цифр перенесите в бланк ответов без пробелов и других символов.* |
| **В1.** | Установите соответствие между веществами, вступающими в реакцию и продуктами их взаимодействияРЕАГИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА                                   ПРОДУКТЫ РЕАКЦИИА) СаO + CO2                                               1) Ca(OH)2 Б)  Ca(OH)2+ SO2                                         2) CaCO3+ H2OВ)  Ca + H2O                                                 3) CaSO4+ H2OГ)  Ca (HCO3)2 + Ca(OH)2                            4) Ca(OH)2 + H2        5) CaSO3 + H2O          6) CaCO3                |

**Часть С.**

**С1.** Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения:

**Fe →FeCl3 →Fe(OH)3 →Fe2O3 → Fe→ FeCl2.**

Переход  4 рассмотрите в свете ОВР; переходы 2 и 5  - с позиции реакций ионного обмена.

**C2.**При взаимодействии 12 г технического магния, содержащего 5% примесей, с избытком соляной кислоты, выделилось 10 л водорода (н.у.). Вычислите выход продукта реакции.