Группа ТО19-5

Задание по предмету «Химия» на 20.03.20(Сдать выполненные задания 02.04.20)

Выполните конспект и ответьте на вопросы теста по теме: «Металлы» используя учебник:

Глинка, Н.Л. Общая химия [Электронный ресурс]: учебное пособие / Глинка Н.Л. — Москва : КноРус, 2019. — 748 с. — (СПО).

|  |  |
| --- | --- |
| **А1** | **Электронная формула атома магния:**  1)1s22s2 2) 1s22s22p63s2 3) 1s22s22p63s1 4) 1s22s22p63s23p2 |
| **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, - это**  1) 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) SiO2 и 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 |

А 7 . В атомах элементов II группы главной   подгруппы на последнем слое:

А) 1 электрон;                                             Б) 2 электрона;

В) 3 электрона;                                            Г) 4 электрона.

А 8 . Среди элементов есть металл, оксиды и гидроксиды которого проявляют амфотерный характер. Это элемент:

А)  Be                         Б) Mg                   В) Ca                      Г) Sr

А 9 . В химических реакциях  металлы II группы главной   подгруппы II группы главной   подгруппы:

А) окислители,        Б) восстановители,         В) окислители и восстановители.

А 10 . По сравнению со щелочными металлами  металлы II группы главной   подгруппы:

А) более химически активные;           Б) менее активные;

В) равной активности.

А 11 . В атомах элементов I группы главной   подгруппы на последнем слое:

А) 1 электрон;                                             Б) 2 электрона;

В) 3 электрона;                                            Г) 4 электрона.

А 12 . Среди элементов есть металл, оксиды и гидроксиды которого проявляют амфотерный характер. Это элемент:

А)  Al                         Б) In                   В) Tl                      Г) B

А 13 . В химических реакциях  металлы I группы главной   подгруппы:

А) окислители,        Б) восстановители,         В) окислители и восстановители.

А 14 . По сравнению со щелочноземельными металлами  металлы I группы главной   подгруппы:

А) более химически активные;           Б) менее активные;

В) равной активности.

А 15. Какой из металлов при взаимодействии с кислородом образует пероксид:

А) Li  ;       Б) Са ;       В) Na     С) Mg