**Дистанционное обучение. Химия 8 класс. Учитель: Ильинская О.М.**

**ДОРОГИЕ РЕБЯТА! СЕГОДНЯШНИЙ УРОК — последний в 4 четверти и в этом году!**

***Контактные данные учителя (вопросы, сообщения и выполненные письменные домашние задания в виде скринов и фото рабочих тетрадей отправляем сюда):*** [olga\_andrey\_64@mail.ru](mailto:olga_andrey_64@mail.ru) и в ВК (заявку в друзья и/или в группе) , моб. тел. 89159789539.

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Дата/день недели** | **Тема урока** | **Изучаемый материал из учебника и Д/З** | **Интернет-ресурсы** | **Сроки сдачи д/з и других заданий** |
| Четверг  21.05.2020г. | Контрольная работа №4 по теме «Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов». | 1. Выполните задания (письменно в тетради) каждый свой вариант №1 или №2 (текст работы ниже) |  | До 10.00 час.  22 мая 2020г. |

**Контрольная работа №5 по теме:** «Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов».

**Критерии оценивания:** «2» - 0-7 баллов; «3» - 8-16 баллов; «4» - 17-25 баллов; «5» - 26-30 баллов.

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **№** | **Задание** | **I Вариант** | | **II Вариант** | |
| **1.** | *(1 балл)* Дайте определение. | Электролитическая диссоциация – это … | | Раствор – это … | |
| **2.** | *(1 балл)* Растворы каких веществ будут проводить электрический ток? | а) сульфата меди(II)  б) спирта  в) гидроксида бария  г) сахара | | а) сульфата железа(II)  б) кислорода  в) гидроксида магния  г) азотной кислоты | |
| **3.** | *(3 балла)* Выпишите формулы:   1. сильных электролитов, 2. слабых электролитов, 3. неэлектролитов. | а) H2CO3  б) AgCl  в) KOH | г) Na2SO4  д) O2  е) NH4OH | а) H2SO4  б) H2S  в) HNO2 | г) H2  д) NaOH  е) AlPO4 |
| **4.** | *(1 балл)* Формула вещества, электролитическая диссоциация которого протекает ступенчато: | а) Al(NO3)3  б) H2SO4  в) NaOH | | а) Ca(OH)2  б) ZnCl2  в) H3PO4 | |
| **5.** | *(3 балла)* Пользуясь таблицей 10 учебни-ка, выпишите кислоты по неполному описанию: I) кислородсодержащая, нелетучая; II) двухосновная, слабая;  III) растворимая, сильная. | а) сероводородная  б) соляная  в) ортофосфорная | | а) ортофосфорная  б) азотная  в) угольная | |
| **6.** | *(2 балла)* Только основный оксид и соответствующий ему гидроксид  входят в список формул: | а) CO, Co(OH)2  б) ZnO, Zn(OH)2  в) Na2O, NaOH | | а) Li2O, LiOH  б) SO2, H2SO3  в) NO2, NH4OH | |
| **7.** | *(3 балла)* Формулы веществ, растворы которых окрашивают универсальный индикатор в цвет: I) красный; II) синий;  III) не меняют окраску индикатора. | а) H2SO4  б) ZnCl2  в) KOH | | а) Ca(OH)2  б) HCl  в) К2SO4 | |
| **8.** | *(3 балла)* Напишите уравнение электролитической диссоциации. | Азотной кислоты | | Сульфата меди (II) | |
| **9.** | *(5 баллов)* Дано полное ионное уравне-ние химической реакции. Напишите соответствующие ему молекулярное и сокращенное ионное уравнения. | 2Na+ + SiO32- + 2H+ + 2Cl- =  = H2SiO3↓ + 2Na+ + 2Cl- | | 2H+ + 2NO3- + Ba2+ + 2OH- =  = Ba2+ + 2NO3- + 2H2O | |
| **10.** | *(8 баллов)* Осуществите превращения, составив молекулярные уравнения. Для реакции (3) составьте ионные уравнения. | Ca→CaO→Ca(OH)2→CaCO3 | | Zn→ZnO→ZnCl2→Zn(OH)2 | |