**Контрольная работа№1 по химии по теме:**

**«Электролитическая диссоциация»**

**9 КЛАСС 1 вариант**

Работа включает 12 заданий и состоит из двух частей. Максимальное количество баллов за контрольную работу равно 16.

***Часть А* в**ключает в себя 10 тестовых заданий с выбором ***одного*** правильного ответа. Каждое задание оценивается в 1 балл.

**А1)** К электролитам относится:

а) CH3OH в) СaO

б) Fe г) K2SO4

**А2)** Сильным электролитом является:

а) AgCl в) Cu(OH)2

б) H2SO4 г) MgS

**А3)** Основания в растворах диссоциируют на:

а) Катионы металла и анионы кислотного остатка б) Катионы водорода и анионы кислотного остатка в) Катионы металла и анионы гидроксогруппы

г) Катионы металла, катионы водорода и анионы кислотного остатка

**А4)** При диссоциации BaCl2 образуются анионы: а) 2Cl- в) 2Ва+

б) Ва2+ г) Cl-

**А5)** Из перечисленных веществ не диссоциирует

а) азотная кислота в) гидроксид калия

б) сера г) хлорид магния

**А6)** Степень окисления серы в веществе H2SO3 а) +6 в) +2

б) -4 г) +4

**А7)** Восстановителем в реакции: Ca + 2HCl = CaCl2 + H2 является: а) H+ в) Ca2+

б) Cl- г) Сa0

**А8)** Нерастворимое соединение образуется в результате взаимодействия: а) хлорида бария и гидроксида бария

б) фосфата натрия и сульфата калия в) гидроксида натрия и хлорида цинка

г) гидроксида кальция и сульфида калия

**А9)** В щелочной среде лакмус изменяет цвет на:

а) красный в) не изменяет

б) синий г) фиолетовый

**А10)** Соль K2CO3

а) гидролизуется по катиону в) гидролизуется по аниону б) гидролизуется по катиону и аниону г) не гидролизуется

***Часть В*** содержит задания с полным развернутым ответом. Каждое задание оценивается в 3 балла.

**В1)** Напишите молекулярное, полное ионное и сокращённое ионное уравнение реакции взаимодействия хлорида кальция и нитрата серебра.

**В2)** Составьте уравнение окислительно-восстановительной реакции (ОВР). Укажите окислитель и восстановитель.

Mg + HCl = > …+…

**Контрольная работа№1 по химии по теме:**

**«Электролитическая диссоциация»**

**9 КЛАСС 2 вариант**

Работа включает 12заданий и состоит из двух частей. Максимальное количество баллов за контрольную работу равно 16.

***Часть А* в**ключает в себя 10 тестовых заданий с выбором ***одного*** правильного ответа.

Каждое задание оценивается в 1 балл.

**А11)** К электролитам относится:

а) NaCl в) P

б) Fe(OH)3 г) CO2

**А12)** Слабым электролитом является:

а) KOH в) Ca(OH)2

б) H2СO3 г) LiBr

**А13)** Кислоты в растворах диссоциируют на:

а) Катионы металла и анионы кислотного остатка б) Катионы водорода и анионы кислотного остатка в) Катионы металла и анионы гидроксогруппы

г) Катионы металла, катионы водорода и анионы кислотного остатка

**А14)** При диссоциации Na2SO4 образуются катионы: а) 2Na+ в) 2 SO42-

б) SO42- г) Na+

**А15)** Из перечисленных веществ диссоциирует

а) азот в) гидроксид железа (Ш)

б) оксид ртути г) хлорид кальция

**А16)** Степень окисления фосфора в веществе H3PO4 а) +3 в) +5

б) -3 г) +4

**А17)** Окислителем в реакции: Zn + 2HCl = ZnCl2 + H2 является: а) 2H+ в) Zn2+

б) H20 г) Zn0

**А18)** Нерастворимое соединение образуется в результате взаимодействия: а) серной кислоты и нитрата натрия

б) сульфата натрия и азотной кислоты в) сульфата железа(II) и хлорида бария г) нитрата калия и серной кислоты **А19)** В кислой среде лакмус изменяет цвет на:

а) красный в) не изменяет

б) синий г) фиолетовый

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **А20)** | Соль CuSO4 |  |
| а) | гидролизуется по катиону | в) гидролизуется по аниону |
| б) | гидролизуется по катиону и аниону | г) не гидролизуется |

***Часть В*** содержит задания с полным развернутым ответом. Каждое задание оценивается в 3 балла

**В1)** Напишите молекулярное, полное ионное и сокращённое ионное уравнение реакции взаимодействия гидроксида натрия и нитрата магния.

**В2)** Составьте уравнение окислительно-восстановительной реакции (ОВР). Укажите окислитель и восстановитель.

Ba + HCl = > …+…