**Тест по теме**

**«Электролитическая диссоциация веществ»**

1 вариант

1. К электролитам относится:

а) сахар б) оксид меди (II) в) оксид углерода (IV) г) соляная кислота

2. Формула слабого электролита:

а) CuCl2 б) HCl в) H2SO4 г) H2S

3. Вещества, которые при диссоциации образуют в качестве катионов ионы водорода, являются

а) кислотами б) солями в) щелочами г) оксидами

4. Вещество, которое в растворе полностью распадается на ионы.

а) аммиак б) вода в) серная кислота г) гидроксид цинка

5. Все ионы являются анионами в ряду:

а) Cl ̄, SO4 2¯ , NO3 ̄ в) Н+, Na + , Ca 2+

б) Сl¯ , H+, K+ г) CO3 2¯ ,Ca 2+ , NO3 ̄

6. Наибольшее число катионов образуется при диссоциации 1 моль

а) AlCl3 б) H2S в) Na3РO4 г) Mg(NO3)2

7. Одновременно находиться в водном растворе **не могут** ионы

а) Zn2+ и ОН- б) Zn2+ и Cl ̄, в) Na +  и SO4 2¯ г) K+ и NO3 ̄

8. Сумма коэффициентов в уравнении электролитической диссоциации сульфата железа (III) равна

а) 3 б) 4 в) 5 г) 6

**Тест по теме**

**«Электролитическая диссоциация веществ»**

2 вариант

1. К неэлектролитам относится:

а) сахар б) хлорид натрия в) гидроксид натрия г) серная кислота

2. Формула сильного электролита

а) H2SO3 б) CaCO3 в) HNO3 г) Cu(OH)2

3. Вещества, которые при диссоциации образуют в качестве анионов только гидроксид-ионы, являются

а) кислотами б) солями в) щелочами г) оксидами

4. Вещество, которое в растворе полностью распадается на ионы.

а) вода в) соляная кислота

б) оксид углерода (IV) г) гидроксид алюминия

5. Все ионы являются катионами в ряду:

а) Cl ̄, SO4 2¯ , NO3 ̄ в) Н+, Na + , Ca 2+

б) Сl¯ , H+, K+ г) CO3 2¯ ,Ca 2+ , NO3 ̄

6. Наибольшее число анионов образуется при диссоциации 1 моль

а) AlCl3 б)Mg(NO3)2 в) Na2СO3 г) Na2S

7. Одновременно находиться в водном растворе **не могут** ионы

а) Ba2+ и SO4 2¯ б) Zn2+ и Cl ̄, в) Na +  и ОН- г) K+ и NO3 ̄

8. Сумма коэффициентов в уравнении электролитической диссоциации нитрата алюминия равна

а) 3 б) 4 в) 5 г) 6

**Тест по теме**

**«Электролитическая диссоциация веществ»**

3 вариант

1. К электролитам относится:

а) вода б) хлорид меди (II) в) сахар г) оксид углерода (IV)

2. Формула слабого электролита:

а) CuCl2 б) NaCl в) H2SO4 г) H2CO3

3. Вещества, которые при диссоциации образуют в качестве катионов ионы водорода, являются

а) кислотами б) солями в) щелочами г) оксидами

4. Вещество, которое в растворе полностью распадается на ионы.

а) соляная кислота в) гидроксид железа(III)

б) вода г) гидроксид цинка

5. Все ионы являются анионами в ряду:

а) CO3 2¯ ,Ca 2+ , NO3 ̄ в) Ca 2+, Н+, Na +

б) Сl¯ , H+, K+ г) Cl ̄, SO4 2¯ , NO3 ̄

6. Наибольшее число катионов образуется при диссоциации 1 моль

а) Na2S б)Mg(NO3)2 в) К3РO4 г) AlCl3

7. Одновременно находиться в водном растворе **не могут** ионы

а) Ba2+ и SO4 2¯ б) Zn2+ и Cl ̄, в) Na +  и SO4 2¯ г) K+ и NO3 ̄

8. Сумма коэффициентов в уравнении электролитической диссоциации сульфата алюминия равна

а) 3 б) 4 в) 5 г) 6

**Тест по теме**

**«Электролитическая диссоциация веществ»**

4 вариант

1. К неэлектролитам относится:

а) гидроксид натрия в) хлорид натрия

б) оксид углерода (IV) г) серная кислота

2. Формула сильного электролита

а) H2SO4 б) CaCO3 в) H2S г) Fe(OH)2

3. Вещества, которые при диссоциации образуют в качестве анионов только

гидроксид-ионы, являются

а) солями б) кислотами в) щелочами г) оксидами

4. Вещество, которое в растворе полностью распадается на ионы.

а) оксид железа (III) в) карбонат кальция

б) оксид углерода (IV) г) гидроксид натрия

5. Все ионы являются катионами в ряду:

а) Cl ̄, SO4 2¯ , NO3 ̄ в) Н+, К + , Na 2+

б) H+, K+, Сl¯ г) NO3 ̄ , CO3 2¯ ,Ca 2+

6. Наибольшее число анионов образуется при диссоциации 1 моль

а) FeCl3 б) Ca(NO3)2 в) Na2СO3 г) Na2S

7. Одновременно находиться в водном растворе **не могут** ионы

а) Na2+ и SO4 2¯ б) Zn2+ и Cl ̄, в) Al 3+  и ОН- г) K+ и NO3 ̄

8. Сумма коэффициентов в уравнении электролитической диссоциации нитрата железа (III) равна

а) 3 б) 4 в) 5 г) 6