

Самостоятельная работа по теме «Электролиты и неэлектролиты. Электролитическая диссоциация кислот, щелочей, солей в водных растворах»

Вариант -1

Самостоятельная работа по химии 9 класс.

Электролиты и неэлектролиты. Электролитическая диссоциация кислот, щелочей, солей в водных растворах

Вариант 1

А-1. Среди перечисленных ниже веществ и растворов электролитом является (-ются):

- 1) раствор иодида натрия
- 2) сахарный сироп
- 3) кристаллы сахара
- 4) раствор йода в спирте

А-2. Какая пара ионов участвует в химической реакции при сливании растворов нитрата серебра и хлорида калия:

- 1) K^+ и Ag^+
- 2) K^+ и NO_3^-
- 3) K^+ и Cl^-
- 4) Ag^+ и Cl^-

А-3. Ступенчатая диссоциация происходит при растворении в воде вещества:

- 1) карбоната калия
- 2) гидроксида натрия
- 3) серной кислоты
- 4) азотная кислота

А-4. Вещество, которое в водном растворе диссоциирует на ионы, -это:

- 1) $(NH_4)_3PO_4$
- 2) $Ca_3(PO_4)_2$
- 3) $CaCO_3$
- 4) $CaSiO_3$

А-5. В водном растворе образуют одинаковые катионы вещества:

- 1) $Cu(NO_3)_2$ и $Cu(OH)_2$
- 2) H_2SO_4 и K_2SO_4
- 3) $Ba(OH)_2$ и $BaCl_2$
- 4) $AgCl$ и $AgNO_3$

В-1. Установите соответствие между названием вещества и ионами, которые образуются в водных растворах:

1) сульфат лития	а) Li^+ и OH^-
2) нитрат цинка	б) H^+ и HSO_4^-
3) гидрокарбонат натрия	в) Zn^{2+} и NO_3^-
4) серная кислота	г) Na^+ и HCO_3^-
	д) Li^+ и SO_4^{2-}
	е) Zn^{2+} и SO_4^{2-}

Самостоятельная работа по химии 9 класс.

Электролиты и неэлектролиты. Электролитическая диссоциация кислот, щелочей, солей в водных растворах

Вариант 2

А-1. Среди перечисленных ниже веществ и растворов неэлектролитом является (-ются):

- 1) раствор хлорида лития
- 2) раствор хлороводорода в воде
- 3) раствор хлорида меди (II)
- 4) бензин

А-2. Какое вещество, форму которого приведена ниже, распадается на ионы при добавлении воды:

- 1) $Al_2(SO_4)_3$
- 2) $Al(OH)_3$
- 3) $AgCl$
- 4) $AlPO_4$

А-3. При растворении в воде разные катионы образует только вещество:

- 1) гидрокарбонат натрия
- 2) гидроксид кальция
- 3) хлорид меди (II)
- 4) хлорная кислота

А-4. Вещество, которое в водном растворе не диссоциирует на ионы, -это:

- 1) $NaNO_3$
- 2) KI
- 3) NH_4NO_3
- 4) $BaSO_4$

А-5. В водном растворе образуют одинаковые анионы вещества:

- 1) $FeCl_3$ и $Fe(OH)_3$
- 2) $BaSO_4$ и Na_2SO_4
- 3) $Ba(OH)_2$ и $Cu(OH)_2$
- 4) $AgNO_3$ и HNO_3

В-1. Установите соответствие между ионами и названием вещества, которое образуется из этих ионов в водных растворах:

1) Ag^+ и Br^-	а) гидроксид кальция
2) Mg^{2+} и CO_3^{2-}	б) гидроксид цинка
3) Zn^{2+} и OH^-	в) фосфорная кислота
4) Ca^{2+} и PO_4^{3-}	г) фосфат кальция
	д) карбонат магния
	е) бромид серебра

В-2. Запишите и назовите анионы, которые образуются в процессе ступенчатой диссоциации кислот: а) фосфорной; б) сероводородной

В-2. Даны вещества: $\text{Cr}(\text{OH})_3$, CrCl_3 , Na_2CrO_4 , KMnO_4 , HClO_4 , $\text{Ca}(\text{OH})_2$. Запишите уравнения диссоциации тех веществ, для которых она возможна.