**Приложение 3**

Уразова Светлана Викторовна 263-763-748

|  |  |
| --- | --- |
| № варианта | Задания |
| 1 | 1. Среда водного раствора сульфата аммония  1) нейтральная 2) сильнощелочная 3) слабощелочная 4) кислая  2. В водном растворе гидролизу не подвергается соль  1) нитрат цинка 3) нитрат калия  2) нитрат калия 4) сульфит натрия  3. Установите соответствие между названием соли и типом гидролиза  1) хлорид цинка а) гидролизуется по катиону  2) сульфид калия б) гидролизуется по аниону  3) нитрат натрия в) гидролизуется и по катиону и по аниону  4) нитрат меди г) не гидролизуется  4. Установите соответствие между формулой соли и типом гидролиза этой соли в ее водном растворе.  Формула соли Тип гидролиза  А) Al2S3 1) по катиону  Б) K2SO4 2) по аниону  B) KNO3 3) по катиону и аниону  Г) BaBr2 4) не гидролизуется  5. Установите соответствие между названием соли и способностью ее к гидролизу.  Название соли Способность к гидролизу  А) сульфид лития 1) гидролизу не подвергается  Б) хлорат калия 2) гидролиз по катиону  B) нитрит аммония3) гидролиз по аниону  Г) пропионат натрия 4) гидролиз по катиону и аниону |
| 2 | 1. Кислую среду имеет водный раствор  1) карбоната натрия 2) хлорида калия 3) нитрата цинка 4) сульфата натрия  2. Не подвергаются гидролизу соли, образованные  1. сильным основанием и слабой кислотой  2. слабым основанием и сильной кислотой  3. сильным основанием и сильной кислотой  4. однокислотным основанием и двухосновной кислотой.  3. Установите соответствие между названием соли и средой её водного раствора  1) сульфид алюминия а) по катиону  2) сульфид натрия б) по аниону  3) нитрат магния в) по катиону и аниону  4) сульфит калия  4. 6. Установите соответствие между названием соединения и средой его водного раствора.  Название соединения Реакция среды  А) фосфат калия 1) нейтральная  Б ) ацетат бария 2) кислая  B) нитрат хрома(lll)3) щелочная  Г) нитрат натрия  5. Установите соответствие между формулой соли и типом гидролиза этой соли в ее водном растворе.  Формула соли Тип гидролиза  А) CH3COONH4 1) по катиону  Б) K2SO3 2) по аниону  B) Cr2S3 3) по катиону и аниону  Г) Al(NO3)3 4) не гидролизуется |
| 3 | 1. Кислую среду имеет водный раствор  1) сульфата калия 2)сульфата меди ( II) 3) сульфата натрия 4) хлорида цезия  2. В водном растворе гидролизу не подвергается  1) сульфат калия 3) сульфит калия  2) сульфид калия 4) гидросульфит калия  3. Установите соответствие между формулой соли и средой её водного раствора  1) K2SO4 а) нейтральная  2) CrCl3 б) кислая  3) Li2CO3 в) щелочная  4) NH4Br  4. Установите соответствие между названием соли и сохращенным ионным уравнением ее гидролиза по первой ступени.  Название соли Сокращенное ионное уравнение  А) сульфит калия 1)+ H2O + OH-  Б) нитрит кальция 2) + H2O + OH-  B) фосфат натрия3) + H2O + OH-  Г) сульфид калия 4) + H2O + OH-  5) + H2O + OH-  6) +3 H2O + 3OH-  5.Установите соответствие между формулой соли и типом гидролиза этой соли в ее водном растворе.  Формула соли Тип гидролиза  А) NaPO4 1) по катиону  Б) Na2SO4 2) по аниону  B) Al2(SO4)3 3) по катиону и аниону  Г) Cr(NO3)2 4) не гидролизуется |
| 4 | 1. Щелочную среду имеет водный раствор  1) карбоната калия 2) хлорида бария 3) нитрата аммония 4) бромида кальция  2.Кислую среду имеет водный раствор  1) 2) 3) 4)  3. Гидролизу по аниону подвергается соль, формула которой  1) 3) 4)  4. Установите соответствие между названием соли и средой её водного раствора  1) нитрат бария а) кислая  2) хлорид железа (III) б) нейтральная  3) сульфат аммония в) щелочная  4) ацетат калия  5. Установите соответствие между формулой соли и средой ее водного раствора.  Формула соли Среда раствора  А) Cr2(SO4)3 1) по катиону  Б) NaNO2 2) по аниону  B) KNO3 3) по катиону и аниону  Г) Al(NO3)3 4) не гидролизуется |
| 5 | 1. Щелочную среду имеет водный раствор  1) хлорида цинка 2) нитрата магния 3) сульфида калия 4) йодида бария  2. Гидролизу по катиону подвергается соль  1) хлорид железа (III) 3) карбонат калия  2) сульфат бария 4) сульфат натрия  3.Кислую реакцию среды имеет раствор каждой из двух солей  1)и 3)KC и  2) и 4) и )3  4. Установите соответствие между названием соли и средой её водного раствора  1) ацетат калия а) кислая  2) сульфит натрия б) нейтральная  3) нитрат лития в) щелочная  4) хлорид цинка  5. Установите соответствие между формулой соли и средой ее водного раствора.  Формула соли Среда раствора  А) Fe(NO3)2 1) кислая  Б) Ca(NO2)2 2) нейтральная  B) CH3COONa3) щелочная  Г) Al2(SO4)3 |
| 6 | 1. Лакмус краснеет в водном растворе соли  1) Na2SO3  2) K2SO4  3) K2S 4) ZnSO4  2.Какая соль в одном растворе подвергается гидролизу по аниону?  1) сульфат бария 3) нитрат меди(I)  2) хлорид меди (I) 4) сульфид калия  3. Щелочную среду имеет раствор  1) 3)  2) 4)  4. Установите соответствие между названием соли и средой её водного раствора  1) формиат натрия а) кислая  2) хлорид бария б) нейтральная  3) нитрит калия в) щелочная  4) нитрат ртути(II)  5. Установите соответствие между формулой соли и средой ее водного раствора.  Формула соли Среда раствора  А) FeCl3 1) кислая  Б) NaCIO4 2) нейтральная  B) K3РО4 3) щелочная  Г) ZnSO4 |
| 7 | 1. Лакмус приобретает синюю окраску в водном растворе  1) хлорида магния 2) бромида кальция 3) хлорида магния 4) сульфита калия  2. Одинаковую реакцию среды имеют растворы карбоната натрия и  1) нитрата меди (II) 3) хлорида натрия  2) нитрата кальция 4) сульфата калия  3. Установите соответствие между химической формулой и окраской индикаторов в ее водном растворе.  Формула соли Реакция среды  А) K2S 1) лакмус красный; фенолфталеин малиновый  Б) Al2(SO4)3 2) лакмус красный; фенолфталеин бесцветный  B)C6H5OК3) лакмус синий; фенолфталеин малиновый  Г) Na3PO4 4) лакмус синий; фенолфталеин бесцветный  5) лакмус фиолетовый; фенолфталеин малиновый  6) лакмус фиолетовый; фенолфталеин бесцветный.  4. Установите соответствие между названием соли и типом гидролиза  1) пропионат аммония а) гидролиз по катиону  2) сульфид цезия б) гидролиз по аниону  3) сульфид алюминия в) гидролиз по катиону и аниону  4) карбонат натрия г) гидролизу не подвергается  5. Установите соответствие между формулой соли и средой ее водного раствора.  Формула соли Среда раствора  А) CaBr2 1) кислая  Б) KCN 2) нейтральная  B) MnSO4 3) щелочная  Г) K2SiO3 |
| 8 | 1. Лакмус имеет фиолетовую окраску в водном растворе соли  1) хлорида калия 2) бромида цинка 3) сульфида натрия 4) ацетата калия  2.В водном растворе гидролизу не подвергается соль  1) нитрат цинка 2) нитрат калия 3) нитрат калия 4) сульфит натрия  3. Установите соответствие между двумя солями, отношение которых к гидролизу одинаковое  1) сульфат натрия а) сульфид калия  2) хлорид алюминия б) сульфид аммония  3) ортофосфат цезия в) сульфат железа (II)  4) ацетат аммония г) нитрат бария  4. Установите соответствие между названием соли и типом гидролиза  1) карбонат натрия а) гидролиз по катиону  2) хлорид аммония б) гидролиз по аниону  3) сульфат калия в) гидролиз по катиону и аниону  4) сульфид алюминия г) гидролизу не подвергается  5. Установите соответствие между названием соли и средой ее водного раствора.  Название соли Среда раствора  А) карбонат калия 1) кислая  Б) хлорид меди (ll) 2) нейтральная  B) силикат натрия3) щелочная  Г) формиат калия |
| 9 | 1. Фенолфталеин приобретет малиновый цвет в растворе соли:  1) Na3PO4; 2) (NH4)2SO4; 3) NH4Cl; 4) Na2SO4.  2. Установите соответствие между названием соли и отношением ее к гидролизу.  Название соли Отношение к гидролизу  А)хлорид калия 1) гидролизуется по катиону  Б) фосфат натрия 2) гидролизуется по аниону  B) сульфид магния3) не гидролизуется  Г) нитрат алюминия 4) гидролизуется по катиону и аниону  3. Установите соответствие между формулой вещества и средой его водного раствора.  Формула соли Реакция среды  А) CaH2 1) нейтральная  Б) Cl2 2) кислая  B)NH3 3) щелочная  Г) H2S  4. Установите соответствие между названием соли и типом гидролиза  1) хлорид аммония а) гидролизуется по аниону  2) сульфат калия б) гидролизуется по катиону  3) карбонат натрия в) гидролиз не происходит  4) сульфид алюминия г) необратимый гидролиз  5. Установите соответствие между названием соли и средой ее водного раствора.  Название соли Среда раствора  А) сульфат калия 1) кислая  Б) сульфид натрия 2) нейтральная  B) сульфит натрия3) щелочная  Г) бромид цинка |
| 10 | 1. Одинаковую реакцию среды имеют растворы хлорида калия и:  1) нитрата алюминия; 2) хлорида цинка; 3) сульфата железа (ll); 4) нитрата натрия.  2.Установите соответствие между названием соли и отношением её к гидролизу.  Название соли Отношение к гидролизу  А) карбонат аммония 1) гидролизуется по катиону  Б) нитрат цинка 2) гидролизуется по аниону  В) карбонат калия 3) не гидролизуется  Г) сульфат натрия 4) гидролизуется по катиону и аниону  3.Установите соответствие между формулой соли и окраской индикаторов в ее водном растворе.  Формула соли Окраска индикаторов  А) K2S 1) лакмус красный, фенолфталеин малиновый  Б) Al2(SO4)3 2) лакмус красный, фенолфталеин бесцветный  В) С6Н5ОК 3) лакмус синий, фенолфталеин малиновый  Г) Na3PO4  4) лакмус синий, фенолфталеин бесцветный  5) лакмус фиолетовый, фенолфталеин малин вый  6) лакмус фиолетовый, фенолфталеин бесцветный  4. Установите соответствие между формулой соли и её способностью к гидролизу  1) Сr2(S04)з а) гидролиз по катиону  2) Na 2SO4 б) гидролиз по аниону  3) ВаСl2 в) гидролиз по катиону и аниону  4) AI 2S3 г) гидролизу не подвергается  5. Установите соответствие между названием соли и средой ее водного раствора.  Название соли Среда раствора  А) гидрофосват калия 1) кислая  Б) хлорид кальция 2) нейтральная  B) нитрат бериллия3) щелочная  Г) бромидмеди (II) |
| 11 | 1. Нейтральную среду имеет раствор:  1) хлорида натрия; 2) сульфида цинка; 3) сульфата меди; 4) силиката лития.  2. . Гидролизу не подвергается соль  1) хлорид железа (III) 2) сульфат бария 3) карбонат калия 4) сульфат натрия  3. Установите соответствие между двумя солями, отношение которых к гидролизу одинаковое  1) сульфат натрия а) сульфид калия  2) хлорид алюминия б) сульфид аммония  3) ортофосфат цезия в) сульфат железа (II)  4) ацетат аммония г) нитрат бария  4. Установите соответствие между названием соли и отношением ее к гидролизу  1) хлорид цинка а) гидролизуется по катиону  2) сульфид калия б) гидролизуется по аниону  3) нитрат натрия в) гидролизуется по катиону и аниону  4) нитрат меди г) не гидролизуется  5. Установите соответствие между названием соли и средой ее водного раствора.  Название соли Среда раствора  А) дигидрофосфат калия 1) кислая  Б) хлорид рубидия 2) нейтральная  B) перманганат калия3) щелочная  Г) сульфат железа (ll) |
| 12 | 1. Среда раствора фосфата натрия:  1) щелочная; 2) кислая; 3) слабокислая; 4) нейтральная.  2. В водном растворе гидролизу не подвергается соль  1) нитрат цинка 2) нитрат калия 3) нитрат калия 4) сульфит натрия  3. Установите соответствие между формулой соли и реакцией среды ее водного раствора.  Формула соли Реакция среды  А) NH4NO3 1) щелочная  Б) ZnSO4 2) кислая  в) NaBr 3) нейтральная  4. Установите соответствие между формулой соли и типом её гидролиза  1) BeSO4 а) по катиону  2) KNO2 б) по аниону  3) CuCl2 в) по катиону и по аниону  4) Pb (NO3)2 г) не гидролизуется  5. Установите соответствие между названием соли и средой ее водного раствора.  Название соли Среда раствора  А) фосфат натрия 1) кислая  Б) гидрофосфат натрия 2) нейтральная  B) дигидрофосфат натрия3) щелочная  Г) сульфат натрия |
| 13 | 1. Среда раствора сульфата железа (ll):  1) щелочная; 2) слабощелочная; 3) кислая; 4) нейтральная.  2. Установите соответствие между названием соли и отношением её к гидролизу.  Название соли Отношение к гидролизу  А) карбонат аммония 1) гидролизуется по катиону  Б) нитрат цинка 2) гидролизуется по аниону  В) карбонат калия 3) гидролизуется по катиону и аниону  3. Установите соответствие между названием соли и реакцией среды в её водном растворе.  НАЗВАНИЕ СОЛИ РЕАКЦИЯ СРЕДА  А) нитрат калия1) кислотная  Б) сульфат железа (III)2) нейтральная  B) карбонат калия3) щелочная  Г) хлорид алюминия  4. Установите соответствие между названием соли и её способностью к гидролизу  1) хлорид аммония а) гидролиз по катиону  2) сульфат калия б) гидролиз по аниону  3) карбонат натрия в) гидролиз не происходит  4) карбонат железа(III) г) необратимый гидролиз  5. Установите соответствие между химической формулой и окраской индикаторов в ее водном растворе.  Формула соли Реакция среды  А) K2S 1) лакмус красный; фенолфталеин малиновый  Б) Al(NO3)3 2) лакмус красный; фенолфталеин бесцветный  B)CH3COONa3) лакмус синий; фенолфталеин малиновый  Г) NaClO4 4) лакмус синий; фенолфталеин бесцветный  5) лакмус фиолетовый; фенолфталеин малиновый  6) лакмус фиолетовый; фенолфталеин бесцветный |
| 14 | 1. Кислую среду имеет раствор:  1) хлорида олова(ll); 2) иодид калия; 3) сульфида рубидия; 4) нитрата стронция.  2. Установите соответствие между названием соли и кислотностью среды в растворе этой соли  1) нитрит калия а) нейтральная  2) фенолят натрия б) кислая  3) хлорид аммония в) щелочная  4) сульфат калия  3. Установите соответствие между формулой соли и типом её гидролиза.  ФОРМУЛА СОЛИ ТИП ГИДРОЛИЗА  А) (CH3COO)2Ba1) по катиону  Б) BeBr2 2) по аниону  B) Al2(SO4)3 3) по катиону и анион  Г) Na3PO4  4. Установите соответствие между названием соли и сокращенным ионным уравнением ее гидролиза по первой ступени.  Название соли Сокращенное ионное уравнение  А) сульфит натрия 1)+ H2O + OH-  Б) нитрит натрия 2) + H2O + OH-  B) фосфат натрия3) + H2O + 3OH-  Г) сульфид натрия 4) + H2O + 2OH-  5) + H2O + OH-  6) + H2O + OH-  5. Установите соответствие между названием соли и отношением её к гидролизу.  Название соли Отношение к гидролизу  А) карбонат аммония 1) гидролизуется по катиону  Б) нитрат цинка 2) гидролизуется по аниону  В) карбонат калия 3) не гидролизуется  Г) сульфат натрия 4) гидролизуется по катиону и аниону |
| 15 | 1. Щелочную реакцию среды имеет раствор каждой из двух солей:  1) KCl и Na2S; 2) K2SiO3 и Na2CO3 3) FeCl2 и NH4Cl ; 4) CuSO4 и Na2SO4  2. Установите соответствие между формулой соли и её способностью к гидролизу  1) FeCl3 а) по катиону  2) BaS б) по аниону  3) KF в) по катиону и по аниону  4) ZnSO4 г) не гидролизуется  3. Установите соответствие между названием соли и реакцией среды в её водном растворе.  НАЗВАНИЕ СОЛИ РЕАКЦИЯ СРЕДА  А) нитрат калия1) кислотная  Б) сульфит натрия2) нейтральная  B) силикат натрия3) щелочная  Г) сульфат меди (ll)  4. Установите соответствие между названием соли и сохращенным ионным уравнением ее гидролиза по первой ступени.  Название соли Сокращенное ионное уравнение  А) CH3COONH4 1)+ H2O + H+  Б) FeSO4 2) + CH3COO-+H2O +NH4 OH  B) NH4CL3) +2 H2O + H+  Г) K2SiO3 4) + H2O + H+  5) + H2O + OH-  6) + 2H2O + 2OH-  5. Установите соответствие между формулой соли и ее способностью к гидролизу  Формула соли Способность соли к гидролизу  А) KClO3 1) гидролиз по катиону  Б) MnSO4 2) гидролиз по аниону  B) C3H7COOK3) гидролиз по катиону и аниону  Г) Cr2(SO3)3 4) гидролизу не подвергается |
| 16 | 1. Одинаковую реакцию среды имеют растворы карбоната натрия и:  1)нитрата бария; 2)силиката калия; 2)сульфата натрия; 4) хлорида алюминия.  2. Гидролиз хлорида марганца (II) усилится при добавлении к водному раствору этой соли  1) соляной кислоты 4) хлорида алюминия  2) воды 5) гидроксида натрия  3) цинка 6) нитрата цинка  3. Установите соответствие между названием соли и способностью ее к гидролизу.  Название соли Способность к гидролизу  А) карбонат натрия 1) гидролиз по катиону  Б)хлорид аммония 2) гидролиз по аниону  B) сульфат калия3) гидролиз по катиону и аниону  Г) сульфид алюминия 4) гидролизу не подвергается  4. Установите соответствие между названием соли и отношением ее к гидролизу.  Название соли Отношение к гидролизу  А) нитрат калия 1) гидролизуется по катиону  Б) сульфид бария 2) гидролизуется по аниону  B) хлорид алюминия3) не гидролизуется  Г) карбонат натрия 4) гидролизуется по катиону и аниону  5. Установите соответствие между формулой соли и окраской индикатора лакмуса в её водном растворе.  1) Cu (NO3)2 а) красная  2) Li2S б) синяя  3) Na2SO3 в) фиолетовая  4) CaCl2 г) не окрашен |
| 17 | 1. В водном растворе какой соли фенолфталеин окрашен в малиновый цвет?  1) BaCl2; 2) Ca(NO3)2; 3) FeSO4; 4)Na2CO3.  2. Полному и необратимому гидролизу подвергается:  1) сульфид алюминия; 2) силикат натрия;  3) сульфид калия; 4) хлорид бария;  3. Установите соответствие между названием соли и её способностью к гидролизу  1) нитрат железа(II) а) гидролиз по катиону  2) сульфат меди б) гидролиз по аниону  3) сульфид бария в) гидролиз не происходит  4) нитрат кальция г) гидролиз по катиону и аниону  5. Установите соответствие между названием соли и реакцией среды в её водном растворе.  НАЗВАНИЕ СОЛИ РЕАКЦИЯ СРЕДА  А) нитрат бария1) кислотная  Б) хлорид железа (lll)2) нейтральная  B) сульфат аммония3) щелочная  Г) ацетат калия  5. Установите соответствие между химической формулой соли и средой водного раствора этой соли.  Формула соли Реакция среды  А) LiCl 1) кислая  Б) FeCl3 2) щелочная  B)КNO3 3) нейтральная  Г) CH3COONa |
| 18 | 1. Щелочную среду имеет раствор:  1) сульфата железа (lll); 2)сульфида калия; 3) хлорида меди (ll); 4)сульфата аммония;  2. В водном растворе гидролизу подвергаются все соли, расположенные в ряду  1) K2S, NaCl, Na2SO3 3) ZnSO4, MgSO4, KNO3  2) NaNO3, K2SO4, ZnBr2 4) CuCl2, Cs2S, CH3CONH4  3. Установите соответствие между формулой соли и окраской индикаторов в её водном растворе.  1) KF а) лакмус красный, фенолфталеин красный  2) Al2(S04)з б) лакмус красный, фенолфталеин бесцветный  3) KCl в) лакмус синий, фенолфталеин красный  4) Na 3PO4 г) лакмус синий, фенолфталеин бесцветный  д) лакмус фиолетовый, фенолфталеин красный  4. Установите соответствие между составом соли и типом ее гидролиза.  СОСТАВ СОЛИ ТИП ГИДРОЛИЗА  А) Li2CO3 1) по катиону  Б) CH3COONa2) по аниону  B)Mn(NO3)2 3) по катиону и аниону  Г) BeCl2  5. Установите соответствие между названием соли и реакцией среды ее водного раствора.  Название соли Реакция среды  А) фосфат калия 1) щелочная  Б) сульфат меди 2) кислая  B) карбонат лития3) нейтральная  Г) нитрат натрия |
| 19 | 1. Кислую среду в водном растворе имеет:  1) сульфат алюминия; 2) карбонат калия; 3) гидрокарбонат натрия; 4) хлорид калия.  2. Не подвергаются гидролизу соли, образованные  1. сильным основанием и слабой кислотой  2. слабым основанием и сильной кислотой  3. сильным основанием и сильной кислотой  4. однокислотным основанием и двухосновной кислотой.  3. Установите соответствие между названием соли и отношением ее к гидролизу.  Название соли Отношение к гидролизу  А)карбонат аммония 1) гидролизуется по катиону  Б)нитрат цинка 2) гидролизуется по аниону  B) карбонат калия3) не гидролизуется  Г) сульфат натрия 4) гидролизуется по катиону и аниону  4. Установите соответствие между названием вещества и средой его водного раствора.  НАЗВАНИЕ ВЕЩЕСТВА СРЕДА РАСТВОРА  А) сульфатцинка1) кислотная  Б) нитрат рубидия2) нейтральная  B) фторид калия3) щелочная  Г) гидрофосфат натрия  5. Установите соответствие между формулой соли и типом ее гидролиза.  ФОРМУЛА СОЛИ ТИП ГИДРОЛИЗА  А) CrCl3 1) по катиону  Б)BaS2) по аниону  B)CuSO4 3) по катиону и аниону  Г) K2S |
| 20 | 1. Среда раствора карбоната лития:  1) кислая; 2) кислая слабощелочная; 3) слабокислая; 4) нейтральная  2. Установите соответствие между названием соли и способностью ее к гидролизу.  Название соли Способность к гидролизу  А) хлорид аммония 1) гидролиз по катиону  Б) сульфат калия 2) гидролиз по аниону  B)карбонат натрия3) гидролиз не происходит  Г) сульфид алюминия 4) необратимый гидролиз  3. Установите соответствие между названием соли и цветом индикаторов в растворе этой соли.  1) нитрат бария а) фенолфталеин красный, лакмус синий  2) хлорид железа(III) б) фенолфталеин бесцветный, лакмус красный  3) сульфат аммония в) фенолфталеин бесцветный, лакмус фиолетовый  4) ацетат калия г) фенолфталеин красный, лакмус красный  4. Установите соответствие между составом соли и типом её гидролиза.  СОСТАВ СОЛИ ТИП ГИДРОЛИЗА  А) CH3COOK1) по катиону  Б) Al(NO3)3 2) по аниону  B) Li2S3) по катиону и аниону  Г) Na3PO4  5. Установите соответствие между формулой соли и средой её водного раствора.  ФОРМУЛА СОЛИ СРЕДА РАСТВОРА  А) HCOOK1) нейтральная  Б) KMnO4 2) щелочная  B) MnCl2 3) кислотная  Г) Na2SO3 |
| 21 | 1. Фиолетовый лакмус приобретает красный цвет в растворе соли:  1) K2CO3; 2) LiCl; 3) Al(NO3)3; 4) CH3COONa  2. Установите соответствие между названием соли и реакцией среды ее водного раствора.  Название соли Реакция среды  А) нитрат аммония 1) нейтральная  Б) нитрат калия 2) кислая  B)хлорид лития3) щелочная  Г) сульфид натрия  3. Установите соответствие между названием соли и средой её водного раствора  1) хлорид хрома(III) а) нейтральная  2) сульфат хрома (II) б) кислая  3) сульфид натрия в) щелочная  4) сульфат цезия  4. Установите соответствие между названием вещества и продуктами его гидролиза.  Название вещества Продукты гидролиза  А) хлорид алюминия 1) KHCO3 и KOH  Б) карбонат калия 2) C17H35COOH и C3H5(OH)3  B) сульфит калия3) Al(OH)3 и HCl  Г) тристеарат 4) KHSO3  и KOH  5) AlOHCl2 иHCl  6) KHS и KOH  5. Установите соответствие между составом соли и типом её гидролиза.  СОСТАВ СОЛИ ТИП ГИДРОЛИЗА  А) (CH3COO)2Ca1) по катиону  Б) K2CO3 2) по аниону  B) Be(NO3)2 3) по катиону и аниону  Г) NH4Br |
| 22 | 1. Кислую реакцию среды имеет раствор каждой из двух солей:  1) Na2CO3 и CuBr2; 2) KCl и Na2S; 3) FeCl2 и NH4Cl; 4) NaNO3 и Al2(SO4)3.  2. Установите соответствие между химической формулой соли и реакцией среды ее водного раствора.  Формула соли Реакция среды  А) NH4Cl 1) кислая  Б) RbNO3 2) нейтральная  B)Na3PO4 3) щелочная  Г) FeSO4  3. Установите соответствие между названием соли и её способностью к гидролизу  1) сульфат рубидия а) гидролизу не подвергается  2) сульфид аммония б) гидролизуется по катиону  3) фосфат калия в) гидролизуется по аниону  4) сульфид лития г) гидролизуется по катиону и по аниону  4. Установите соответствие между формулой соли и типом её гидролиза.  ФОРМУЛА СОЛИ ТИП ГИДРОЛИЗА  А) CrCl2 1) по катиону  Б) Cu(NO3)2 2) по аниону  B) K3PO4 3) по катиону и аниону  Г) Na2S  5. Установите соответствие между названием соли и значением pH ее водного раствора.  Название соли Значение pH  А) сульфат калия 1) pH < 7  Б) сульфит калия 2) pH = 7  B) гидросульфит калия3) pH > 7  Г) сульфид калия |
| 23 | 1. Одинаковую реакцию среды имеют растворы карбоната натрия и:  1) нитрата меди (ll); 2) хлорид натрия 3) нитрата кальция; 4) сульфид калия  2. При растворении в воде полному гидролизу подвергается соль  1) нитрит натрия 2) сульфид алюминия 3) нитрат кальция 4) ацетат калия  3. Установите соответствие между названием соли и её способностью к гидролизу  1) сульфид натрия а) гидролизу не подвергается  2) нитрат бария б) гидролизуется по катиону  3) сульфат калия в) гидролизуется по аниону  4) карбонат аммония г) гидролизуется по катиону и по аниону  4. Установите соответствие между названием соли и реакцией среды ее водного раствора.  Название соли Реакция среды  А) фосфат калия 1) щелочная  Б) сульфат меди 2) кислая  B) карбонат лития3) нейтральная  Г) нитрат натрия  5. Установите соответствие между формулой соли и типом её гидролиза.  ФОРМУЛА СОЛИ ТИП ГИДРОЛИЗА  А) FeCl3 1) по катиону  Б) BaS2) по аниону  B) KF3) по катиону и аниону  Г) ZnSO4 |
| 24 | 1. Кислую среду имеет раствор:  1) ZnCl2; 2) Na2S; 3) СaCl2; 4) Na2SiO3.  2. В водном растворе гидролизу не подвергается соль  1) NaNO3 2) FeSO4 3) AlCl3 4) CuBr2  3. Установите соответствие между названием соли и её способностью к гидролизу  1) стеарат аммония а) гидролизу не подвергается  2) пальмитат калия б) гидролизуется по катиону  3) перхлорат натрия в) гидролизуется по аниону  4) сульфат цезия г) гидролизуется по катиону и по аниону  4. Установите соответствие между химической формулой соли и реакцией среды ее водного раствора.  Формула соли Реакция среды  А) Na2S 1) кислая  Б) K2SO3 2) нейтральная  B)Cs2SO4 3) щелочная  Г) Al2(SO4)3  5. Установите соответствие между формулой соли и типом её гидролиза.  ФОРМУЛА СОЛИ ТИП ГИДРОЛИЗА  А) (CH3COO)2Ba1) по катиону  Б) BeBr2 2) по аниону  B) Al2(SO4)3 3) по катиону и анион  Г) Na3PO4 |
| 25 | 1. Фенолфталеин становится малиновым в растворе:  1) Хлорида натрия; 2) Сульфата алюминия; 3) Силиката натрия; 4) Хлорида железа (III).  2. Гидролизу по катиону и аниону в водном растворе подвергается соль  1) нитрат магния 2) сульфит калия 3) нитрат калия 4) ацетат аммония  3. Установите соответствие между названием соли и отношением ее к гидролизу.  Название соли Отношение к гидролизу  А) хлорид цинка 1) гидролизуется по катиону  Б) сульфид калия 2) гидролизуется по аниону  B) нитрат натрия3) не гидролизуется  Г) нитрат меди 4) гидролизуется по катиону и аниону  4. Установите соответствие между названием соли и способностью ее к гидролизу.  Название соли Способность к гидролизу  А) сульфид лития 1) гидролизу не подвергается  Б) хлорат калия 2) гидролиз по катиону  B) нитрит аммония3) гидролиз по аниону  Г) пропионат натрия 4) гидролиз по катиону и аниону  5. Установите соответствие между составом соли и типом её гидролиза.  СОСТАВ СОЛИ ТИП ГИДРОЛИЗА  А) (CH3COO)2Ba1) по катиону  Б) BeBr2 2) по аниону  B) Al2(SO4)3 3) по катиону и аниону  Г) Na3PO4 |