**Приложение 3**

Уразова Светлана Викторовна 263-763-748

|  |  |
| --- | --- |
| № варианта | Задания  |
| 1 | 1. Среда водного раствора сульфата аммония1) нейтральная 2) сильнощелочная 3) слабощелочная 4) кислая2. В водном растворе гидролизу не подвергается соль1) нитрат цинка 3) нитрат калия2) нитрат калия 4) сульфит натрия3. Установите соответствие между названием соли и типом гидролиза1) хлорид цинка а) гидролизуется по катиону2) сульфид калия б) гидролизуется по аниону3) нитрат натрия в) гидролизуется и по катиону и по аниону4) нитрат меди г) не гидролизуется 4. Установите соответствие между формулой соли и типом гидролиза этой соли в ее водном растворе.Формула соли Тип гидролизаА) Al2S3 1) по катиону Б) K2SO4 2) по анионуB) KNO3 3) по катиону и анионуГ) BaBr2 4) не гидролизуется5. Установите соответствие между названием соли и способностью ее к гидролизу.Название соли Способность к гидролизуА) сульфид лития 1) гидролизу не подвергаетсяБ) хлорат калия 2) гидролиз по катионуB) нитрит аммония3) гидролиз по анионуГ) пропионат натрия 4) гидролиз по катиону и аниону |
| 2 | 1. Кислую среду имеет водный раствор1) карбоната натрия 2) хлорида калия 3) нитрата цинка 4) сульфата натрия2. Не подвергаются гидролизу соли, образованные1. сильным основанием и слабой кислотой2. слабым основанием и сильной кислотой3. сильным основанием и сильной кислотой4. однокислотным основанием и двухосновной кислотой.3. Установите соответствие между названием соли и средой её водного раствора1) сульфид алюминия а) по катиону2) сульфид натрия б) по аниону3) нитрат магния в) по катиону и аниону4) сульфит калия4. 6. Установите соответствие между названием соединения и средой его водного раствора. Название соединения Реакция средыА) фосфат калия 1) нейтральнаяБ ) ацетат бария 2) кислаяB) нитрат хрома(lll)3) щелочнаяГ) нитрат натрия 5. Установите соответствие между формулой соли и типом гидролиза этой соли в ее водном растворе.Формула соли Тип гидролизаА) CH3COONH4 1) по катиону Б) K2SO3 2) по анионуB) Cr2S3 3) по катиону и анионуГ) Al(NO3)3 4) не гидролизуется |
| 3 | 1. Кислую среду имеет водный раствор1) сульфата калия 2)сульфата меди ( II) 3) сульфата натрия 4) хлорида цезия2. В водном растворе гидролизу не подвергается1) сульфат калия 3) сульфит калия2) сульфид калия 4) гидросульфит калия3. Установите соответствие между формулой соли и средой её водного раствора1) K2SO4 а) нейтральная2) CrCl3 б) кислая3) Li2CO3 в) щелочная4) NH4Br4. Установите соответствие между названием соли и сохращенным ионным уравнением ее гидролиза по первой ступени.Название соли Сокращенное ионное уравнениеА) сульфит калия 1)$PO\_{4}^{3-}$+ H2O $ \_{\leftarrow }^{\rightarrow }HPO\_{4}^{2-}$+ OH-Б) нитрит кальция 2) $NO\_{2}^{-}$+ H2O $ \_{\leftarrow }^{\rightarrow }HNO\_{2}^{ }$+ OH-B) фосфат натрия3) $S\_{ }^{2-}$+ H2O $ \_{\leftarrow }^{\rightarrow }HS\_{ }^{-}$+ OH-Г) сульфид калия 4) $SO\_{3}^{2-}$+ H2O $ \_{\leftarrow }^{\rightarrow }HSO\_{3}^{-}$+ OH- 5) $NO\_{3}^{-}$+ H2O $ \_{\leftarrow }^{\rightarrow }HNO\_{3}^{ }$+ OH- 6) $PO\_{4}^{3-}$+3 H2O $ \_{\leftarrow }^{\rightarrow }H \_{3}PO\_{4}^{ }$+ 3OH-5.Установите соответствие между формулой соли и типом гидролиза этой соли в ее водном растворе.Формула соли Тип гидролизаА) NaPO4 1) по катиону Б) Na2SO4 2) по анионуB) Al2(SO4)3 3) по катиону и аниону Г) Cr(NO3)2 4) не гидролизуется |
| 4 | 1. Щелочную среду имеет водный раствор1) карбоната калия 2) хлорида бария 3) нитрата аммония 4) бромида кальция2.Кислую среду имеет водный раствор 1)$Na\_{3}PO\_{4}$ 2) $KCl\_{ }$ 3) $Na\_{2}CO\_{3}$ 4) $ZnSO\_{4}$3. Гидролизу по аниону подвергается соль, формула которой 1) $CuSO\_{4} 2) Na\_{2}SiO\_{3} $ 3)$KNO\_{3}$ 4)$AgCl\_{ }$4. Установите соответствие между названием соли и средой её водного раствора1) нитрат бария а) кислая2) хлорид железа (III) б) нейтральная3) сульфат аммония в) щелочная4) ацетат калия5. Установите соответствие между формулой соли и средой ее водного раствора.Формула соли Среда раствораА) Cr2(SO4)3 1) по катиону Б) NaNO2 2) по анионуB) KNO3 3) по катиону и аниону Г) Al(NO3)3 4) не гидролизуется |
| 5 | 1. Щелочную среду имеет водный раствор1) хлорида цинка 2) нитрата магния 3) сульфида калия 4) йодида бария2. Гидролизу по катиону подвергается соль1) хлорид железа (III) 3) карбонат калия2) сульфат бария 4) сульфат натрия3.Кислую реакцию среды имеет раствор каждой из двух солей1)$Na\_{2 }CO\_{3 }$и $CuBr\_{2}$ 3)KC$l$ и $Na\_{2 }S$2)$FeCl\_{2}$ и $NH\_{4 }Cl$ 4) $NaNO\_{3}$ и $Al\_{2}$ $(SO\_{4}$)34. Установите соответствие между названием соли и средой её водного раствора1) ацетат калия а) кислая2) сульфит натрия б) нейтральная3) нитрат лития в) щелочная4) хлорид цинка5. Установите соответствие между формулой соли и средой ее водного раствора.Формула соли Среда раствораА) Fe(NO3)2 1) кислая Б) Ca(NO2)2 2) нейтральнаяB) CH3COONa3) щелочная Г) Al2(SO4)3  |
| 6 | 1. Лакмус краснеет в водном растворе соли1) 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 калия3. Щелочную среду имеет раствор1) $Pb(NO\_{3}) \_{2}$ 3)$NaCl\_{ }$2) $NaNO\_{3}$ 4)$Na\_{2}CO\_{3}$4. Установите соответствие между названием соли и средой её водного раствора1) формиат натрия а) кислая2) хлорид бария б) нейтральная 3) нитрит калия в) щелочная4) нитрат ртути(II)5. Установите соответствие между формулой соли и средой ее водного раствора.Формула соли Среда раствораА) FeCl3 1) кислая Б) NaCIO4 2) нейтральнаяB) K3РО4 3) щелочная Г) ZnSO4 |
| 7 | 1. Лакмус приобретает синюю окраску в водном растворе1) хлорида магния 2) бромида кальция 3) хлорида магния 4) сульфита калия2. Одинаковую реакцию среды имеют растворы карбоната натрия и 1) нитрата меди (II) 3) хлорида натрия2) нитрата кальция 4) сульфата калия3. Установите соответствие между химической формулой и окраской индикаторов в ее водном растворе.Формула соли Реакция средыА) K2S 1) лакмус красный; фенолфталеин малиновыйБ) Al2(SO4)3 2) лакмус красный; фенолфталеин бесцветныйB)C6H5OК3) лакмус синий; фенолфталеин малиновыйГ) Na3PO4 4) лакмус синий; фенолфталеин бесцветный 5) лакмус фиолетовый; фенолфталеин малиновый 6) лакмус фиолетовый; фенолфталеин бесцветный. 4. Установите соответствие между названием соли и типом гидролиза1) пропионат аммония а) гидролиз по катиону 2) сульфид цезия б) гидролиз по аниону3) сульфид алюминия в) гидролиз по катиону и аниону4) карбонат натрия г) гидролизу не подвергается5. Установите соответствие между формулой соли и средой ее водного раствора.Формула соли Среда раствораА) CaBr2 1) кислая Б) KCN 2) нейтральнаяB) MnSO4 3) щелочная Г) K2SiO3 |
| 8 | 1. Лакмус имеет фиолетовую окраску в водном растворе соли1) хлорида калия 2) бромида цинка 3) сульфида натрия 4) ацетата калия2.В водном растворе гидролизу не подвергается соль1) нитрат цинка 2) нитрат калия 3) нитрат калия 4) сульфит натрия3. Установите соответствие между двумя солями, отношение которых к гидролизу одинаковое1) сульфат натрия а) сульфид калия2) хлорид алюминия б) сульфид аммония3) ортофосфат цезия в) сульфат железа (II)4) ацетат аммония г) нитрат бария4. Установите соответствие между названием соли и типом гидролиза1) карбонат натрия а) гидролиз по катиону 2) хлорид аммония б) гидролиз по аниону3) сульфат калия в) гидролиз по катиону и аниону4) сульфид алюминия г) гидролизу не подвергается5. Установите соответствие между названием соли и средой ее водного раствора.Название соли Среда раствораА) карбонат калия 1) кислая Б) хлорид меди (ll) 2) нейтральнаяB) 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 гидролизуА)хлорид калия 1) гидролизуется по катионуБ) фосфат натрия 2) гидролизуется по анионуB) сульфид магния3) не гидролизуется Г) нитрат алюминия 4) гидролизуется по катиону и аниону3. Установите соответствие между формулой вещества и средой его водного раствора. Формула соли Реакция средыА) CaH2 1) нейтральнаяБ) Cl2 2) кислаяB)NH3 3) щелочнаяГ) H2S4. Установите соответствие между названием соли и типом гидролиза1) хлорид аммония а) гидролизуется по аниону2) сульфат калия б) гидролизуется по катиону3) карбонат натрия в) гидролиз не происходит4) сульфид алюминия г) необратимый гидролиз5. Установите соответствие между названием соли и средой ее водного раствора.Название соли Среда раствораА) сульфат калия 1) кислая Б) сульфид натрия 2) нейтральнаяB) 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 гидролизуА) карбонат аммония 1) гидролизуется по катионуБ) нитрат цинка 2) гидролизуется по анионуВ) карбонат калия 3) не гидролизуетсяГ) сульфат натрия 4) гидролизуется по катиону и аниону3.Установите соответствие между формулой соли и окраской индикаторов в ее водном растворе.Формула соли Окраска индикаторовА) K2S 1) лакмус красный, фенолфталеин малиновыйБ) Al2(SO4)3 2) лакмус красный, фенолфталеин бесцветныйВ) С6Н5ОК 3) лакмус синий, фенолфталеин малиновыйГ) Na3PO4  4) лакмус синий, фенолфталеин бесцветный 5) лакмус фиолетовый, фенолфталеин малин вый 6) лакмус фиолетовый, фенолфталеин бесцветный4. Установите соответствие между формулой соли и её способностью к гидролизу1) Сr2(S04)з а) гидролиз по катиону2) Na 2SO4 б) гидролиз по аниону3) ВаСl2 в) гидролиз по катиону и аниону4) AI 2S3 г) гидролизу не подвергается5. Установите соответствие между названием соли и средой ее водного раствора.Название соли Среда раствораА) гидрофосват калия 1) кислая Б) хлорид кальция 2) нейтральнаяB) 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 соль1) хлорид железа (III) 2) сульфат бария 3) карбонат калия 4) сульфат натрия3. Установите соответствие между двумя солями, отношение которых к гидролизу одинаковое1) сульфат натрия а) сульфид калия2) хлорид алюминия б) сульфид аммония3) ортофосфат цезия в) сульфат железа (II)4) ацетат аммония г) нитрат бария4. Установите соответствие между названием соли и отношением ее к гидролизу1) хлорид цинка а) гидролизуется по катиону2) сульфид калия б) гидролизуется по аниону3) нитрат натрия в) гидролизуется по катиону и аниону4) нитрат меди г) не гидролизуется5. Установите соответствие между названием соли и средой ее водного раствора.Название соли Среда раствораА) дигидрофосфат калия 1) кислая Б) хлорид рубидия 2) нейтральнаяB) 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 соль1) нитрат цинка 2) нитрат калия 3) нитрат калия 4) сульфит натрия3. Установите соответствие между формулой соли и реакцией среды ее водного раствора. Формула соли Реакция средыА) NH4NO3 1) щелочнаяБ) ZnSO4 2) кислаяв) NaBr 3) нейтральная4. Установите соответствие между формулой соли и типом её гидролиза1) BeSO4 а) по катиону2) KNO2 б) по аниону3) CuCl2 в) по катиону и по аниону4) Pb (NO3)2 г) не гидролизуется5. Установите соответствие между названием соли и средой ее водного раствора.Название соли Среда раствораА) фосфат натрия 1) кислая Б) гидрофосфат натрия 2) нейтральнаяB) 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 гидролизуА) карбонат аммония 1) гидролизуется по катионуБ) нитрат цинка 2) гидролизуется по анионуВ) карбонат калия 3) гидролизуется по катиону и аниону3. Установите соответствие между названием соли и реакцией среды в её водном растворе. НАЗВАНИЕ СОЛИ РЕАКЦИЯ СРЕДАА) нитрат калия1) кислотная Б) сульфат железа (III)2) нейтральнаяB) карбонат калия3) щелочнаяГ) хлорид алюминия4. Установите соответствие между названием соли и её способностью к гидролизу1) хлорид аммония а) гидролиз по катиону2) сульфат калия б) гидролиз по аниону3) карбонат натрия в) гидролиз не происходит4) карбонат железа(III) г) необратимый гидролиз5. Установите соответствие между химической формулой и окраской индикаторов в ее водном растворе.Формула соли Реакция средыА) K2S 1) лакмус красный; фенолфталеин малиновыйБ) Al(NO3)3 2) лакмус красный; фенолфталеин бесцветныйB)CH3COONa3) лакмус синий; фенолфталеин малиновыйГ) 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 соли1) нитрит калия а) нейтральная2) фенолят натрия б) кислая3) хлорид аммония в) щелочная4) сульфат калия3. Установите соответствие между формулой соли и типом её гидролиза.ФОРМУЛА СОЛИ ТИП ГИДРОЛИЗАА) (CH3COO)2Ba1) по катиону Б) BeBr2 2) по анионуB) 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 уравнениеА) сульфит натрия 1)$PO\_{4}^{3-}$+ H2O $ \_{\leftarrow }^{\rightarrow }HPO\_{4}^{2-}$+ OH-Б) нитрит натрия 2) $HPO\_{4}^{3-}$+ H2O $ \_{\leftarrow }^{\rightarrow }H2PO\_{4}^{-}$+ OH-B) фосфат натрия3) $PO\_{4}^{3-}$+ H2O $ \_{\leftarrow }^{\rightarrow }H3PO\_{4}^{ }$+ 3OH-Г) сульфид натрия 4) $HS\_{ }^{-}$+ H2O $ \_{\leftarrow }^{\rightarrow }H2S\_{ }^{ }$+ 2OH- 5) $SO\_{3}^{2-}$+ H2O $ \_{\leftarrow }^{\rightarrow }HSO\_{3}^{-}$+ OH- 6) $S\_{ }^{2-}$+ H2O $ \_{\leftarrow }^{\rightarrow }HS\_{ }^{-}$+ OH-5. Установите соответствие между названием соли и отношением её к гидролизу.Название соли Отношение к гидролизуА) карбонат аммония 1) гидролизуется по катионуБ) нитрат цинка 2) гидролизуется по анионуВ) карбонат калия 3) не гидролизуетсяГ) сульфат натрия 4) гидролизуется по катиону и аниону |
| 15 | 1. Щелочную реакцию среды имеет раствор каждой из двух солей: 1) KCl и Na2S; 2) K2SiO3 и Na2CO3 3) FeCl2 и NH4Cl ; 4) CuSO4 и Na2SO42. Установите соответствие между формулой соли и её способностью к гидролизу1) FeCl3 а) по катиону2) BaS б) по аниону3) KF в) по катиону и по аниону4) ZnSO4 г) не гидролизуется3. Установите соответствие между названием соли и реакцией среды в её водном растворе. НАЗВАНИЕ СОЛИ РЕАКЦИЯ СРЕДАА) нитрат калия1) кислотная Б) сульфит натрия2) нейтральнаяB) силикат натрия3) щелочная Г) сульфат меди (ll)4. Установите соответствие между названием соли и сохращенным ионным уравнением ее гидролиза по первой ступени.Название соли Сокращенное ионное уравнениеА) CH3COONH4 1)$NH\_{4}^{+}$+ H2O $ \_{\leftarrow }^{\rightarrow }NH \_{4}OH\_{ }^{-}$+ H+Б) FeSO4 2) $NH\_{4}^{+}$+ CH3COO-+H2O $ \_{\leftarrow }^{\rightarrow }CH \_{3}COOH\_{ }^{ }$+NH4 OHB) NH4CL3) $Fe\_{ }^{2+}$+2 H2O $ \_{\leftarrow }^{\rightarrow }Fe\left(OH\right) \_{2}\_{ }^{ }$+ H+Г) K2SiO3 4) $Fe\_{ }^{2+}$+ H2O $ \_{\leftarrow }^{\rightarrow }FeOH\_{ }^{+}$+ H+ 5) $SiO\_{3}^{2-}$+ H2O $ \_{\leftarrow }^{\rightarrow }HSiO\_{3}^{-}$+ OH- 6) $SiO\_{3}^{2-}$+ 2H2O $ \_{\leftarrow }^{\rightarrow }H \_{2}SiO\_{3}^{ }$+ 2OH-5. Установите соответствие между формулой соли и ее способностью к гидролизуФормула соли Способность соли к гидролизуА) KClO3 1) гидролиз по катионуБ) MnSO4 2) гидролиз по анионуB) C3H7COOK3) гидролиз по катиону и анионуГ) 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 соли1) соляной кислоты 4) хлорида алюминия 2) воды 5) гидроксида натрия3) цинка 6) нитрата цинка3. Установите соответствие между названием соли и способностью ее к гидролизу.Название соли Способность к гидролизуА) карбонат натрия 1) гидролиз по катионуБ)хлорид аммония 2) гидролиз по анионуB) сульфат калия3) гидролиз по катиону и анионуГ) сульфид алюминия 4) гидролизу не подвергается4. Установите соответствие между названием соли и отношением ее к гидролизу.Название соли Отношение к гидролизуА) нитрат калия 1) гидролизуется по катионуБ) сульфид бария 2) гидролизуется по анионуB) хлорид алюминия3) не гидролизуется Г) карбонат натрия 4) гидролизуется по катиону и аниону5. Установите соответствие между формулой соли и окраской индикатора лакмуса в её водном растворе.1) Cu (NO3)2 а) красная2) Li2S б) синяя3) Na2SO3 в) фиолетовая4) 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 гидролизу1) нитрат железа(II) а) гидролиз по катиону2) сульфат меди б) гидролиз по аниону3) сульфид бария в) гидролиз не происходит4) нитрат кальция г) гидролиз по катиону и аниону5. Установите соответствие между названием соли и реакцией среды в её водном растворе. НАЗВАНИЕ СОЛИ РЕАКЦИЯ СРЕДАА) нитрат бария1) кислотная Б) хлорид железа (lll)2) нейтральнаяB) сульфат аммония3) щелочная Г) ацетат калия5. Установите соответствие между химической формулой соли и средой водного раствора этой соли.Формула соли Реакция средыА) LiCl 1) кислаяБ) FeCl3 2) щелочнаяB)КNO3 3) нейтральнаяГ) 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 ряду1) K2S, NaCl, Na2SO3 3) ZnSO4, MgSO4, KNO32) NaNO3, K2SO4, ZnBr2 4) CuCl2, Cs2S, CH3CONH43. Установите соответствие между формулой соли и окраской индикаторов в её водном растворе.1) KF а) лакмус красный, фенолфталеин красный2) Al2(S04)з б) лакмус красный, фенолфталеин бесцветный3) KCl в) лакмус синий, фенолфталеин красный4) Na 3PO4 г) лакмус синий, фенолфталеин бесцветный д) лакмус фиолетовый, фенолфталеин красный4. Установите соответствие между составом соли и типом ее гидролиза.СОСТАВ СОЛИ ТИП ГИДРОЛИЗАА) Li2CO3 1) по катионуБ) CH3COONa2) по анионуB)Mn(NO3)2 3) по катиону и аниону Г) BeCl25. Установите соответствие между названием соли и реакцией среды ее водного раствора.Название соли Реакция средыА) фосфат калия 1) щелочнаяБ) сульфат меди 2) кислаяB) карбонат лития3) нейтральнаяГ) 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, образованные1. сильным основанием и слабой кислотой2. слабым основанием и сильной кислотой3. сильным основанием и сильной кислотой4. однокислотным основанием и двухосновной кислотой.3. Установите соответствие между названием соли и отношением ее к гидролизу.Название соли Отношение к гидролизуА)карбонат аммония 1) гидролизуется по катионуБ)нитрат цинка 2) гидролизуется по анионуB) карбонат калия3) не гидролизуется Г) сульфат натрия 4) гидролизуется по катиону и аниону4. Установите соответствие между названием вещества и средой его водного раствора. НАЗВАНИЕ ВЕЩЕСТВА СРЕДА РАСТВОРАА) сульфатцинка1) кислотная Б) нитрат рубидия2) нейтральнаяB) фторид калия3) щелочная Г) гидрофосфат натрия5. Установите соответствие между формулой соли и типом ее гидролиза.ФОРМУЛА СОЛИ ТИП ГИДРОЛИЗАА) CrCl3 1) по катиону Б)BaS2) по анионуB)CuSO4 3) по катиону и аниону Г) K2S  |
| 20 | 1. Среда раствора карбоната лития:1) кислая; 2) кислая слабощелочная; 3) слабокислая; 4) нейтральная2. Установите соответствие между названием соли и способностью ее к гидролизу.Название соли Способность к гидролизуА) хлорид аммония 1) гидролиз по катионуБ) сульфат калия 2) гидролиз по анионуB)карбонат натрия3) гидролиз не происходитГ) сульфид алюминия 4) необратимый гидролиз3. Установите соответствие между названием соли и цветом индикаторов в растворе этой соли.1) нитрат бария а) фенолфталеин красный, лакмус синий2) хлорид железа(III) б) фенолфталеин бесцветный, лакмус красный3) сульфат аммония в) фенолфталеин бесцветный, лакмус фиолетовый4) ацетат калия г) фенолфталеин красный, лакмус красный4. Установите соответствие между составом соли и типом её гидролиза.СОСТАВ СОЛИ ТИП ГИДРОЛИЗАА) CH3COOK1) по катиону Б) Al(NO3)3 2) по анионуB) Li2S3) по катиону и аниону Г) Na3PO4 5. Установите соответствие между формулой соли и средой её водного раствора.ФОРМУЛА СОЛИ СРЕДА РАСТВОРАА) HCOOK1) нейтральнаяБ) KMnO4 2) щелочнаяB) MnCl2 3) кислотная Г) Na2SO3  |
| 21 | 1. Фиолетовый лакмус приобретает красный цвет в растворе соли:1) K2CO3; 2) LiCl; 3) Al(NO3)3; 4) CH3COONa2. Установите соответствие между названием соли и реакцией среды ее водного раствора.Название соли Реакция средыА) нитрат аммония 1) нейтральнаяБ) нитрат калия 2) кислаяB)хлорид лития3) щелочнаяГ) сульфид натрия3. Установите соответствие между названием соли и средой её водного раствора1) хлорид хрома(III) а) нейтральная2) сульфат хрома (II) б) кислая3) сульфид натрия в) щелочная4) сульфат цезия4. Установите соответствие между названием вещества и продуктами его гидролиза.Название вещества Продукты гидролизаА) хлорид алюминия 1) KHCO3 и KOH Б) карбонат калия 2) C17H35COOH и C3H5(OH)3B) сульфит калия3) Al(OH)3 и HClГ) тристеарат 4) KHSO3  и KOH 5) AlOHCl2 иHCl 6) KHS и KOH5. Установите соответствие между составом соли и типом её гидролиза.СОСТАВ СОЛИ ТИП ГИДРОЛИЗАА) (CH3COO)2Ca1) по катиону Б) K2CO3 2) по анионуB) 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 средыА) NH4Cl 1) кислаяБ) RbNO3 2) нейтральнаяB)Na3PO4 3) щелочнаяГ) FeSO43. Установите соответствие между названием соли и её способностью к гидролизу1) сульфат рубидия а) гидролизу не подвергается2) сульфид аммония б) гидролизуется по катиону3) фосфат калия в) гидролизуется по аниону4) сульфид лития г) гидролизуется по катиону и по аниону4. Установите соответствие между формулой соли и типом её гидролиза.ФОРМУЛА СОЛИ ТИП ГИДРОЛИЗАА) CrCl2 1) по катиону Б) Cu(NO3)2 2) по анионуB) K3PO4 3) по катиону и аниону Г) Na2S5. Установите соответствие между названием соли и значением pH ее водного раствора.Название соли Значение pHА) сульфат калия 1) pH < 7Б) сульфит калия 2) pH = 7B) 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 калия2. При растворении в воде полному гидролизу подвергается соль1) нитрит натрия 2) сульфид алюминия 3) нитрат кальция 4) ацетат калия3. Установите соответствие между названием соли и её способностью к гидролизу1) сульфид натрия а) гидролизу не подвергается2) нитрат бария б) гидролизуется по катиону3) сульфат калия в) гидролизуется по аниону4) карбонат аммония г) гидролизуется по катиону и по аниону4. Установите соответствие между названием соли и реакцией среды ее водного раствора.Название соли Реакция средыА) фосфат калия 1) щелочнаяБ) сульфат меди 2) кислаяB) карбонат лития3) нейтральнаяГ) нитрат натрия5. Установите соответствие между формулой соли и типом её гидролиза.ФОРМУЛА СОЛИ ТИП ГИДРОЛИЗАА) FeCl3 1) по катиону Б) BaS2) по анионуB) 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 соль1) NaNO3 2) FeSO4 3) AlCl3 4) CuBr23. Установите соответствие между названием соли и её способностью к гидролизу1) стеарат аммония а) гидролизу не подвергается2) пальмитат калия б) гидролизуется по катиону3) перхлорат натрия в) гидролизуется по аниону4) сульфат цезия г) гидролизуется по катиону и по аниону4. Установите соответствие между химической формулой соли и реакцией среды ее водного раствора.Формула соли Реакция средыА) Na2S 1) кислаяБ) K2SO3 2) нейтральнаяB)Cs2SO4 3) щелочнаяГ) Al2(SO4)3 5. Установите соответствие между формулой соли и типом её гидролиза.ФОРМУЛА СОЛИ ТИП ГИДРОЛИЗАА) (CH3COO)2Ba1) по катиону Б) BeBr2 2) по анионуB) 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 соль1) нитрат магния 2) сульфит калия 3) нитрат калия 4) ацетат аммония3. Установите соответствие между названием соли и отношением ее к гидролизу.Название соли Отношение к гидролизуА) хлорид цинка 1) гидролизуется по катионуБ) сульфид калия 2) гидролизуется по анионуB) нитрат натрия3) не гидролизуется Г) нитрат меди 4) гидролизуется по катиону и аниону4. Установите соответствие между названием соли и способностью ее к гидролизу.Название соли Способность к гидролизуА) сульфид лития 1) гидролизу не подвергаетсяБ) хлорат калия 2) гидролиз по катионуB) нитрит аммония3) гидролиз по анионуГ) пропионат натрия 4) гидролиз по катиону и аниону5. Установите соответствие между составом соли и типом её гидролиза.СОСТАВ СОЛИ ТИП ГИДРОЛИЗАА) (CH3COO)2Ba1) по катиону Б) BeBr2 2) по анионуB) Al2(SO4)3 3) по катиону и аниону Г) Na3PO4  |