Гагарина Т. В.

Идентификатор: 205-592-864

**ПРИЛОЖЕНИЕ № 3**

***Рекомендации по рациональному выполнению теста.***

- Перед выполнением задания внимательно изучите конспект урока (инструктивную карту).

- Засеките время и выполните тест, не глядя в конспект. Важно не только выполнить верно задания, но и сделать это максимально быстро.

- Запомните: гидролиз протекает по слабому электролиту, а реакцию среды определяет сильный электролит.

- Если затрудняетесь проанализировать состав соли по названию, рекомендуется записать формулы солей.

- При выполнении задания А5, выберите сначала правильные варианты ответов по анализу первых формул, а затем из них найдите один верный ответ по вторым формулам.

- Для выполнения задания В3, повторите §16, стр. 67 [1].

- При выполнении задания В4, рекомендуется разбить правый столбик (окраска индикатора) на два полустолбика. Зная какую реакцию среды имеет раствор соли, отберите возможные ответы из первого полустолбика, а затем из выбранных вариантов определите единственно верный ответ из второго полустолбика.

- Чтобы быстро определить окислительно-восстановительное уравнение реакции, нужно найти реакцию, в которой есть среди реагентов простое вещество в левой или правой части.

- Оптимальное время выполнения теста – 15-20 мин.

- Проверьте свои ответы с помощью таблицы № 1 из инструктивной карты.

***Желаю успеха!***

ДОМАШНИЙ ТЕСТ

**Часть А**

А1. Одинаковую реакцию среды имеют растворы сульфита калия и:

1) нитрата бария 2) силиката калия 3) сульфата натрия 4) хлорида алюминия

А2. Фенолфталеин приобретает малиновый цвет в растворе соли:

1) NaNO2 2) (NH4)2SO4 3) NH4Cl 4) Na2SO4

А3. Нейтральную среду имеет раствор

1) бромида натрия 2) сульфида цинка 3) сульфата меди (II) 4) силиката лития

А4. Полному (совместному) гидролизу подвергается соль:

1) KNO3 2) BaSO4 3) ZnCO3 4) ZnCl2

А5. Кислую реакцию среды имеет раствор каждой из двух солей:

1) RbCO3 и CuBr2 2) KCl и Na2S 3) Fe(NO3)2 и NH4Cl 4) NaNO3 и Al2(SO4)3

Гагарина Т. В.

Идентификатор: 205-592-864

**Часть В**

В1. Установите соответствие между названием соли и способностью ее к гидролизу.

Название соли Отношение к гидролизу

А) ацетат аммония 1) гидролизу не подвергается

Б) стеарат калия 2) гидролизуется по катиону

В) перхлорат натрия 3) гидролизуется по аниону

Г) сульфат рубидия 4) гидролизуется по катиону и по аниону

В2. Установите соответствие между названием соли и реакцией ее водного раствора.

Название соли Реакция среды

А) фосфат калия 1) щелочная

Б) сульфат магния 2) нейтральная

В) карбонат лития 3) кислая

Г) нитрат натрия

В3. Установите соответствие между формулой соли и концентрациями ионов водорода

и ионов гидроксила в растворе этой соли.

Формула соли Концентрация [H+] и [OH-]

А) FeI2 1) [H+] = [OH-]

Б) Na2S 2) [H+] > [OH-]

В) CsCl 3) [H+] < [OH-]

Г) Be(NO3)2

В4.Установите соответствие между формулой соли и окраской индикаторов в ее водном

растворе.

Формула соли Окраска индикатора

А) K2SO4 1) лакмус красный, фенолфталеин малиновый

Б) Al(NO3)3 2) лакмус красный, фенолфталеин бесцветный

В) CH3COONa 3) лакмус синий, фенолфталеин малиновый

Г) NaClO4  4) лакмус синий, фенолфталеин бесцветный

 5) лакмус фиолетовый, фенолфталеин малиновый

 6) лакмус фиолетовый, фенолфталеин бесцветный

В5. Установите соответствие между названием процесса и сокращенным ионным уравнением, которое ему отвечает.

Название процесса Уравнение

А) реакция нейтрализации 1) HCO3- + H2O ⬄ H2CO3 + OH-

Б) гидролиз соли слабого 2) CO32- + 2H+  ⬄ H2O + CO2

основания и сильной кислоты 3) Cu2+ + H2O ⬄ CuOH+ + H+

В) гидролиз кислой соли 4) H3O+  + OH- ⬄ 2H2O

Г) реакция окисления-восстановления 5) Zn0  + 2H+ ⬄ Zn2+ + H2