

Тест По Теме Теория Электролитической Диссоциации

Ответы

Написать уравнения реакций в молекулярном и ионном виде между следующими веществами: а) нитратом бария и сульфатом калия; б) сульфатом меди (II) и сульфидом натрия; в) карбонатом натрия и соляной кислотой; г) оксидом углерода (IV) и гидроксидом натрия; д) гидроксидом алюминия и серной кислотой. К данным ионным уравнениям подберите молекулярные: а) $Fe^{3+} + 3OH^- \rightarrow Fe(OH)_3 \downarrow$ б) $2AlO + 6H^+ \rightarrow 2Al^{3+} + 3H_2O$ в) $2H^+ + SO_3^{2-} \rightarrow SO_2 \uparrow + H_2O$. Написать уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения: Кальций \rightarrow Гидроксид кальция \rightarrow Нитрат кальция \rightarrow Карбонат кальция \rightarrow Хлорид кальция \rightarrow Ортофосфат кальция. Составить ионные уравнения для реакций, протекающих в водном растворе с участием ионов. С какими из перечисленных веществ взаимодействует соляная кислота: сульфат натрия, карбонат кальция, нитрат серебра, нитрат меди (II), силикат натрия. Составить молекулярные и ионные уравнения реакций. Задача: Вычислить массу осадка, который образовался при взаимодействии растворов, содержащих соответственно нитрат серебра массой 17 грамм и хлорид кальция массой 22,2 грамма.

Итоговое тестирование по математике в 1 классе. Математические кроссворды. Тесты по предмету 'Окружающий мир'. Музыка в начальной школе. Рабочие материалы к урокам музыки. Русский язык. Русские пословицы: толкование и иллюстрации. 7 При электролитической диссоциации кислот. А) образуются катионы металла и гидроксид-ионы. В) образуются катионы водорода и гидроксид-ионы.. Ответы к тесту по теме Теория электролитической диссоциации. 1В 2Е 3В 4В 5Е 6D 7Е 8А 9Е 10D 11С 12D 13D 14С 15А 16Е 17С 18Е 19В 20В 21В 22В 23А 24В 25С 26Е 27D 28А 29D 30А 31А.

[Драйвер Zte Wcdma Technologies MsmC Depositfiles](#). Написать уравнения реакций в молекулярном и ионном виде между следующими веществами: а) карбонатом калия и соляной кислотой; б) оксидом магния и азотной кислотой; в) гидроксидом бария и сульфатом натрия; г) гидроксидом меди (II) и серной кислотой; д) хлоридом кальция и карбонатом натрия. К данным ионным уравнениям подберите молекулярные: а) $Fe + Cu^{2+} \rightarrow Cu + Fe^{2+}$ б) $Al^{3+} + 3OH^- \rightarrow Al(OH)_3 \downarrow$ в) $CO_2 + 2OH^- \rightarrow CO_3^{2-} + H_2O$. Написать уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения: Магний \rightarrow Сульфат магния \rightarrow Нитрат магния \rightarrow Гидроксид магния \rightarrow Хлорид магния \rightarrow Карбонат магния.

Составить ионные уравнения для реакций, протекающих в водном растворе с участием ионов. С какими из перечисленных веществ взаимодействует хлорид меди (II): нитрат бария, нитрат серебра, гидроксид калия, серная кислота, сульфид натрия. Составить молекулярные и ионные уравнения реакций. Задача: вычислить массу осадка, который образовался при взаимодействии растворов, содержащих соответственно нитрат бария массой 26,1 грамма и серную кислоту массой 4,5 грамма.

[Мобимеее СКАЧАТЬ БЕСПЛАТНО НА КОМПЬЮТЕР](#), [МАЙЛ АГЕНТ СКАЧАТЬ БЕСПЛАТНО НА КОМПЬЮТЕР](#), [КАК СКАЧАТЬ ВИДЕО С YOUTUBE БЕСПЛАТНО БЕЗ ПРОГРАММ](#), [WINDOWS 2007 СКАЧАТЬ БЕСПЛАТНО](#)