|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **8 класс****Контрольная работа по теме «Изменения, происходящие с веществом»**1) Существует много способов приготовления и разделения смесей. Дайте определения указанным процессам:а) дистилляция; б) фильтрация.2) Составьте уравнения реакций, определите тип каждой реакции:а) хлорид алюминия + гидроксид лития -> гидроксид алюминия + хлорид литияб) оксид серы (VI) + вода -> серная кислотав) серная кислота + алюминий -> сульфат алюминия + водородг) гидроксид железа (III) -> оксид железа (III) + вода3) Составьте уравнения реакций а) замещения; б) обмена:а) бромоводородная кислота + магнийб) серная кислота + хлорид бария4) Расчётная задача.Рассчитайте объём водорода, образованного в реакции 2,4 г магния с фосфорной кислотой.---------------------------------------------------------------------**Контрольную работу выполнить в тетради до 9 апреля, желательно на ОДНОЙ странице,****написав в верхней части фамилию.****Сфотографировать страницу, прислать на почту преподавателю химии** **valeriya-nsk@mail.ru** | **8 класс****Контрольная работа по теме «Изменения, происходящие с веществом»**1) Существует много способов приготовления и разделения смесей. Дайте определения указанным процессам:а) ректификация; б) выпаривание.2) Составьте уравнения реакций, определите тип каждой реакции:а) хлорид натрия + нитрат серебра -> хлорид серебра + нитрат натрияб) оксид азота (V) + вода -> азотная кислотав) фосфорная кислота + магний -> фосфат магния + водородг) гидроксид хрома (III) -> оксид хрома (III) + вода3) Составьте уравнения реакций а) замещения; б) обмена:а) бромоводородная кислота + цинкб) сернистая кислота + гидроксид калия4) Расчётная задача.Рассчитайте объём водорода, образованного в реакции 2,4 г магния с соляной кислотой.----------------------------------------------------------------------**Контрольную работу выполнить в тетради до 9 апреля, желательно на ОДНОЙ странице,****написав в верхней части фамилию.****Сфотографировать страницу, прислать на почту преподавателю химии** **valeriya-nsk@mail.ru** | **8 класс****Контрольная работа по теме «Изменения, происходящие с веществом»**1) Существует много способов приготовления и разделения смесей. Дайте определения указанным процессам:а) коагуляция; б) центрифугирование.2) Составьте уравнения реакций, определите тип каждой реакции:а) хлорид алюминия + гидроксид кальция -> гидроксид алюминия + хлорид кальцияб) оксид азота (III) + вода -> азотистая кислотав) серная кислота + цинк -> сульфат цинка + водородг) гидроксид меди(II) -> оксид меди (II) + вода3) Составьте уравнения реакций а) замещения; б) обмена:а) бромоводородная кислота + кальцийб) азотная кислота + гидроксид алюминия4) Расчётная задача.Рассчитайте объём водорода, образованного в реакции 2,7 г алюминия с соляной кислотой.----------------------------------------------------------------------**Контрольную работу выполнить в тетради до 9 апреля, желательно на ОДНОЙ странице,****написав в верхней части фамилию.****Сфотографировать страницу, прислать на почту преподавателю химии** **valeriya-nsk@mail.ru** |

**Урок 9 апреля**

****

Внимательно прослушать объяснение темы на канале.

<https://www.youtube.com/watch?v=NV_ijFaDk34>

**Разобрать устно:**

1) что такое ненасыщенные растворы,

2) что такое насыщенные растворы,

3) что такое пересыщенные растворы,

4) зависимость растворимости от температуры (график в учебнике).

**В тетради письменно:**

1) Пользуясь таблицей растворимости,

привести химические формулы веществ:

а) три растворимых вещества,

б) три нерастворимых вещества,

в) три малорастворимых вещества.

2) Пользуясь графиками, назовите:

а) вещество, растворимость которого очень мало зависит от температуры (практически не зависит);

б) три вещества, растворимость которых очень зависит от температуры;

в) какова растворимость хлорида калия при 20 градусах и при 80 градусах (приблизительно).

**Письменную часть выполнить в тетради до 10 апреля, желательно на ОДНОЙ странице,**

**написав в верхней части фамилию.**

**Сфотографировать страницу, прислать на почту преподавателю химии Цидулко В.В. на адрес** **valeriya-nsk@mail.ru**