

Что такое смеси?

. Предложите вариант смеси, которую можно разделить методом дистилляции.

. Предложите 2 варианта смеси, которые можно разделить методом фильтрования.

4. Что такое молекула?

5. Что такое вещество?

Что такое физические явления?

. Определите какие явления относятся к химическим, а какие к физическим:

распространение запаха в воздухе _____

образование в зелёных листьях растений крахмала и кислорода из углекислого газа и воды _____

3) горение свечи _____

Скисания молока _____

выделение соли из раствора при выпаривании _____

кипение чайника _____

) плавление свинца _____

) сжигание сахара _____

Расшифруйте записи (полная расшифровка записи):

а) 3N_2 (азот)

б) $2 \text{Ca}_3 (\text{PO}_4)_2$ (фосфат кальция)

Рассчитайте массовые доли всех элементов в веществе

11. Перепишите приведенные ниже схемы уравнений реакций, расставьте в них коэффициенты, укажите тип реакций:

а) магний + кислород $\rightarrow$

б) Al_2O_3 + углерод $\rightarrow$

в) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{HNO}_3 \rightarrow$

г) вода $\rightarrow$

10. а) Определите валентность элементов по формуле:

Fe_2O_3 , CO_2 , N_2O_3 , Ba_3N_2 , CO , MgO .

б) Составьте формулы по валентности:

S O , P O , Ca O , K S , Si H , Al O

Темы:

1. Смеси и чистые вещества. Методы разделения смесей (примеры смесей)
 2. Простые и сложные вещества. Атомы и молекулы.
 3. Физические и химические явления (умение их различать)
 4. Химическая формула. Индекс. Коэффициент. Уметь расшифровывать запись формулы вещества, используя понятие индекс и коэффициент.
 5. Валентность элементов. Составление формул веществ по валентности и определение валентности по формуле вещества.
 6. Массовая доля элементов в веществе. Задачи (рассчитайте массовые доли всех элементов в веществе)
- . Уравнения химических реакций. Типы химических реакций. Уметь составлять уравнения реакций согласно их типу, расставлять коэффициенты. Знать формулы простых двухатомных молекул.