**Задания для закрепления**

Выполните предложенные задания.

1.Выпишите в две колонки: а) смеси, б) чистые вещества.

2.Выпишите в две колонки: а) однородные, б) неоднородные смеси.

Лёд, медь, туман, стекло, сода, чугун, дым, железо, кислород, чернила,

алюминий, воздух, сталь, золото, дистиллированная вода, молоко, нефть, природный газ, строительный раствор, глина.

**Задания для закрепления**

Выполните предложенные задания.

1.Выпишите в две колонки: а) смеси, б) чистые вещества.

2.Выпишите в две колонки: а) однородные, б) неоднородные смеси.

Лёд, медь, туман, стекло, сода, чугун, дым, железо, кислород, чернила,

алюминий, воздух, сталь, золото, дистиллированная вода, молоко, нефть, природный газ, строительный раствор, глина.

**Задания для закрепления**

Выполните предложенные задания.

1.Выпишите в две колонки: а) смеси, б) чистые вещества.

2.Выпишите в две колонки: а) однородные, б) неоднородные смеси.

Лёд, медь, туман, стекло, сода, чугун, дым, железо, кислород, чернила,

алюминий, воздух, сталь, золото, дистиллированная вода, молоко, нефть, природный газ, строительный раствор, глина.

**Дополните таблицу «Смеси и их применение».**

**Для выполнения задания используйте возможности Интернета.**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Смесь | Область использования | Чистые вещества, из которых можно приготовить данную смесь |
| Физиологический раствор |  |  |
| Дюралюминий |  |  |
| Нашатырный спирт |  |  |
| Пергидроль |  |  |
| Бронза |  |  |
| Чугун |  |  |

**Дополните таблицу «Смеси и их применение».**

**Для выполнения задания используйте возможности Интернета.**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Смесь | Область использования | Чистые вещества, из которых можно приготовить данную смесь |
| Физиологический раствор |  |  |
| Дюралюминий |  |  |
| Нашатырный спирт |  |  |
| Пергидроль |  |  |
| Бронза |  |  |
| Чугун |  |  |

**Дополните таблицу «Смеси и их применение».**

**Для выполнения задания используйте возможности Интернета.**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Смесь | Область использования | Чистые вещества, из которых можно приготовить данную смесь |
| Физиологический раствор |  |  |
| Дюралюминий |  |  |
| Нашатырный спирт |  |  |
| Пергидроль |  |  |
| Бронза |  |  |
| Чугун |  |  |

**Работа в группах.**

Задание. Определите вид смеси по внешнему виду и предложите способ разделения смеси.

1 группа. Разделить смесь опилок и мела.

2 группа. Разделить смесь железных опилок и серы.

3 группа. Разделить смеси железных опилок и порошка мела.

4 группа. Разделить смесь мела и поваренной соли.

Вопрос. На чем основан ваш выбор способа разделения смеси?

Составьте отчёт о проделанной работе в виде таблицы.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Смесь | Компоненты смеси | Способ выделения | Физические свойства, лежащие в основе выделения |
|  |  |  |  |

**Работа в группах.**

Задание. Определите вид смеси по внешнему виду и предложите способ разделения смеси.

1 группа. Разделить смесь опилок и мела.

2 группа. Разделить смесь железных опилок и серы.

3 группа. Разделить смеси железных опилок и порошка мела.

4 группа. Разделить смесь мела и поваренной соли.

Вопрос. На чем основан ваш выбор способа разделения смеси?

Составьте отчёт о проделанной работе в виде таблицы.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Смесь | Компоненты смеси | Способ выделения | Физические свойства, лежащие в основе выделения |
|  |  |  |  |

**Работа в группах.**

Задание. Определите вид смеси по внешнему виду и предложите способ разделения смеси.

1 группа. Разделить смесь опилок и мела.

2 группа. Разделить смесь железных опилок и серы.

3 группа. Разделить смеси железных опилок и порошка мела.

4 группа. Разделить смесь мела и поваренной соли.

Вопрос. На чем основан ваш выбор способа разделения смеси?

Составьте отчёт о проделанной работе в виде таблицы.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Смесь | Компоненты смеси | Способ выделения | Физические свойства, лежащие в основе выделения |
|  |  |  |  |

**СХЕМА . Основные способы разделения смесей (или очистки веществ)**

**НЕОДНОРОДНАЯ СМЕСЬ**

отстаивание фильтрование действие магнитом

*основан на основан на различной пропускной* *основан на различии*

*различной плотности способности фильтра магнитных свойств*

*веществ. по отношению к веществ*

*компонентам смеси*.

ПРИМЕНЕНИЕ

очистка воды бытовые фильтры отделение железа из

мусора для

металлургических

комбинатов

**ОДНОРОДНАЯ СМИЕСЬ**

Выпаривание кристаллизация дистилляция хроматография

(перегонка)

Он *основан на* способ упаривания, когда *основан на различии*  основан на различной

*различной температуре* вода частично испаряется, *температур кипения* скорости

*кипения веществ смеси* получается *компонентов*  поглощения одних

концентрированный *в смеси* веществ

раствор, при охлаждении поверхность

которого растворенное другого вещества

вещество выделяется

в виде кристаллов.

ПРИМЕНЕНИЕ

*выделение соли* производство *получение* разделение и очистка

*из соленых озер* сахара *дистиллированной*  природных и

в*оды* лекарственных

веществ

**Фамилия имя \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ класс \_\_\_\_\_\_\_**

Выполните задания.

1.Выпишите в две колонки: а) смеси, б) чистые вещества.

2.Выпишите в две колонки: а) однородные, б) неоднородные смеси.

Лёд, медь, туман, стекло, сода, чугун, дым, железо, кислород, чернила,

алюминий, воздух, сталь, золото, дистиллированная вода, молоко, нефть, природный газ, строительный раствор, глина.

*Результат занесите в таблицу*

*Таблица 1*

|  |  |
| --- | --- |
| **Смеси** | **Чистые вещества** |
|  |  |

*Таблица 2*

|  |  |
| --- | --- |
| **Однородные смеси** | **Неоднородные смеси** |
|  |  |