

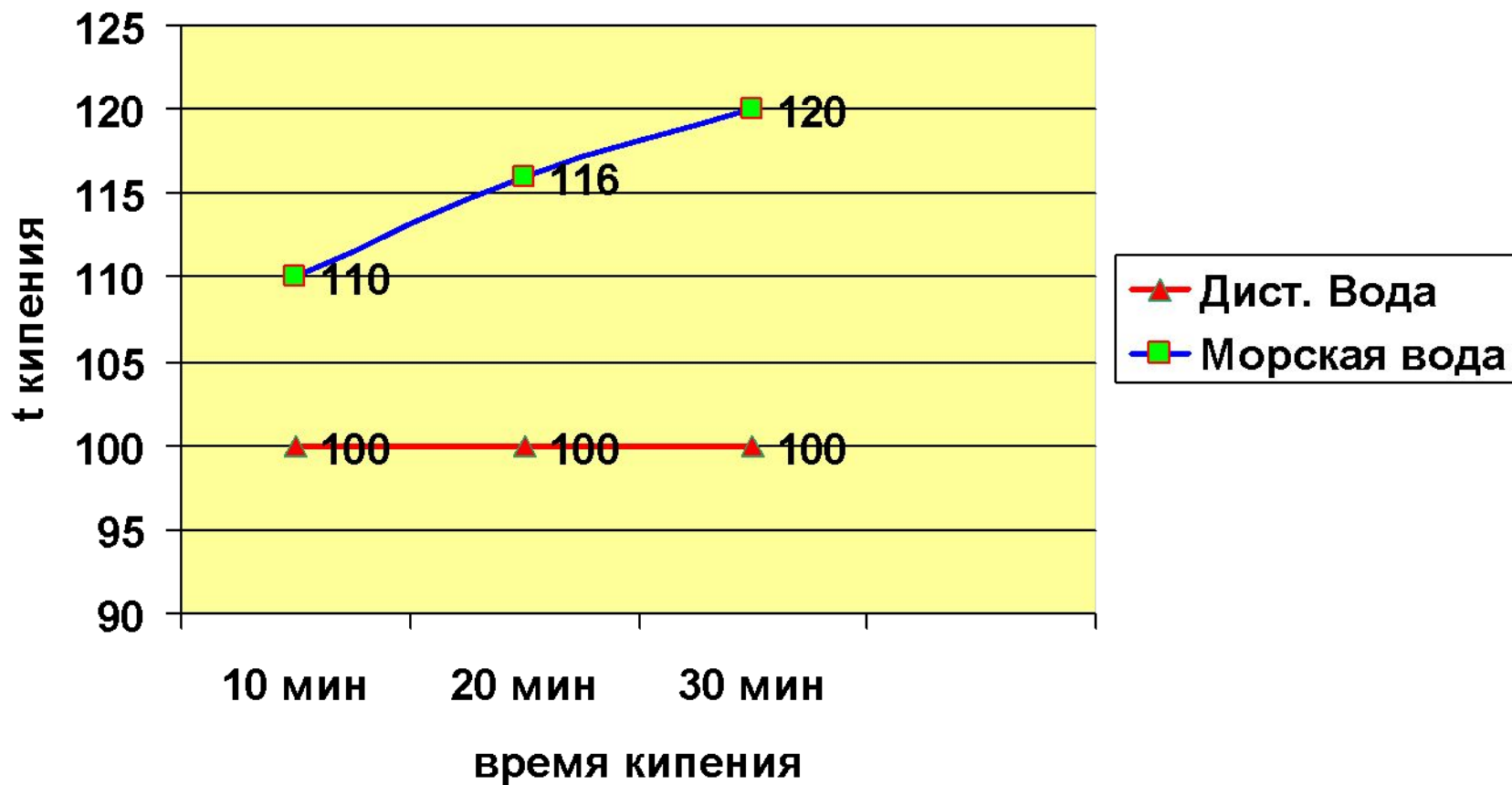
Чистые вещества и смеси

Способы разделения смесей

Цели:

1. Выяснить какое вещество считают чистым.
2. Что такое смесь? Какие бывают смеси?
3. Познакомится со способами разделения смесей.
4. Раскрыть значение смесей в природе и жизни человека.

Сравнительная характеристика температур кипения дистиллированной и морской воды.



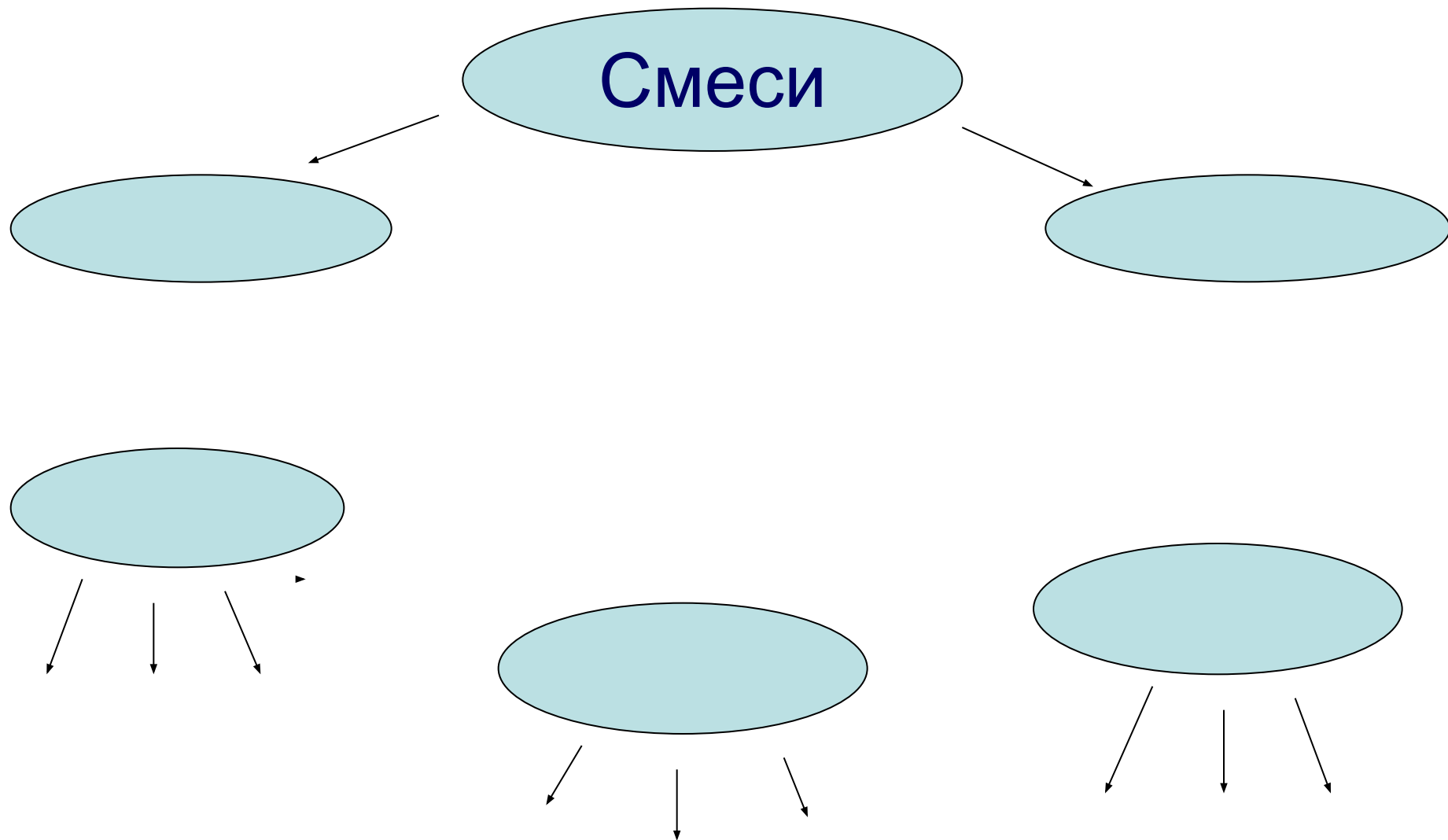
Свойства веществ при смешивании

	Отношение к воде	Действие магнита
Fe	тонет	намагничивается
S	Не смачивается Не тонет	Не намагничивается
Смесь Fe и S	Fe- тонет S -не тонет	Fe намагничивается S не намагничивается

Смесь – это продукт смешения, механического соединения каких - нибудь веществ.

- Воздух
- Молоко
- Сплавы металлов, руды
- Растворы (минеральная вода, плазма крови, безалкогольные напитки)
- Дым
- Туман
- Чугун, бетон
- Мутная речная вода

Классификация смесей



Классификация смесей

Смеси

однородные



однородная смесь,
состоящая из воды
и медного купороса



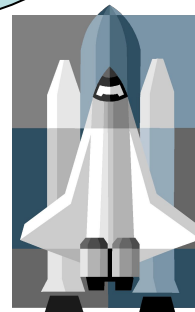
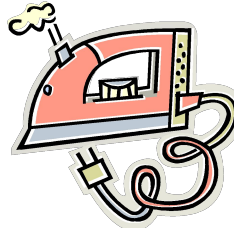
неоднородная смесь,
состоящая из воды и
железных опилок

неоднородные

жидкие

твердые

газообразные

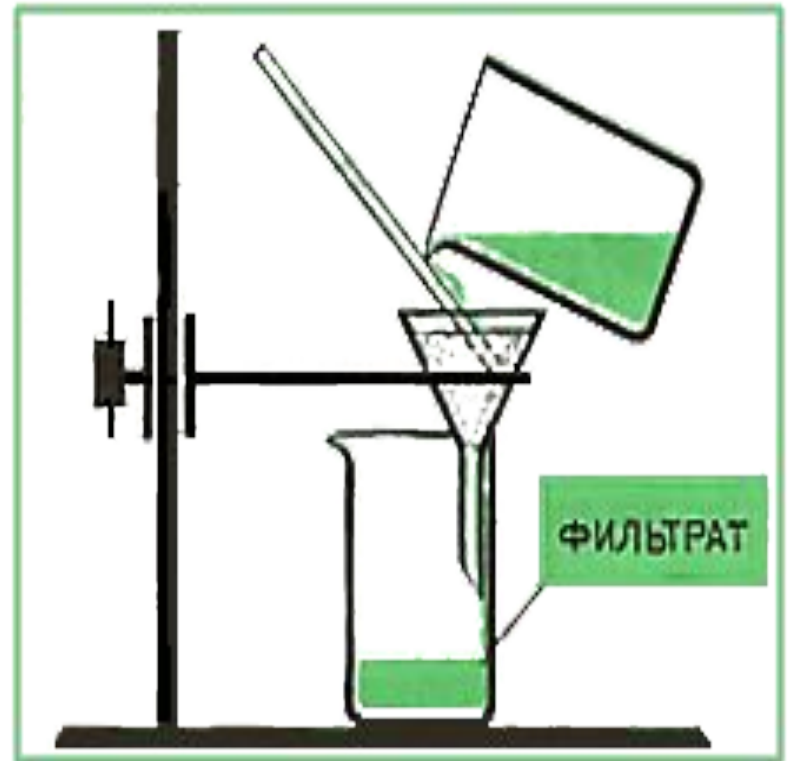


Способы разделения смесей

Способы разделения смесей

Фильтрация

применяется при очистке питьевой воды



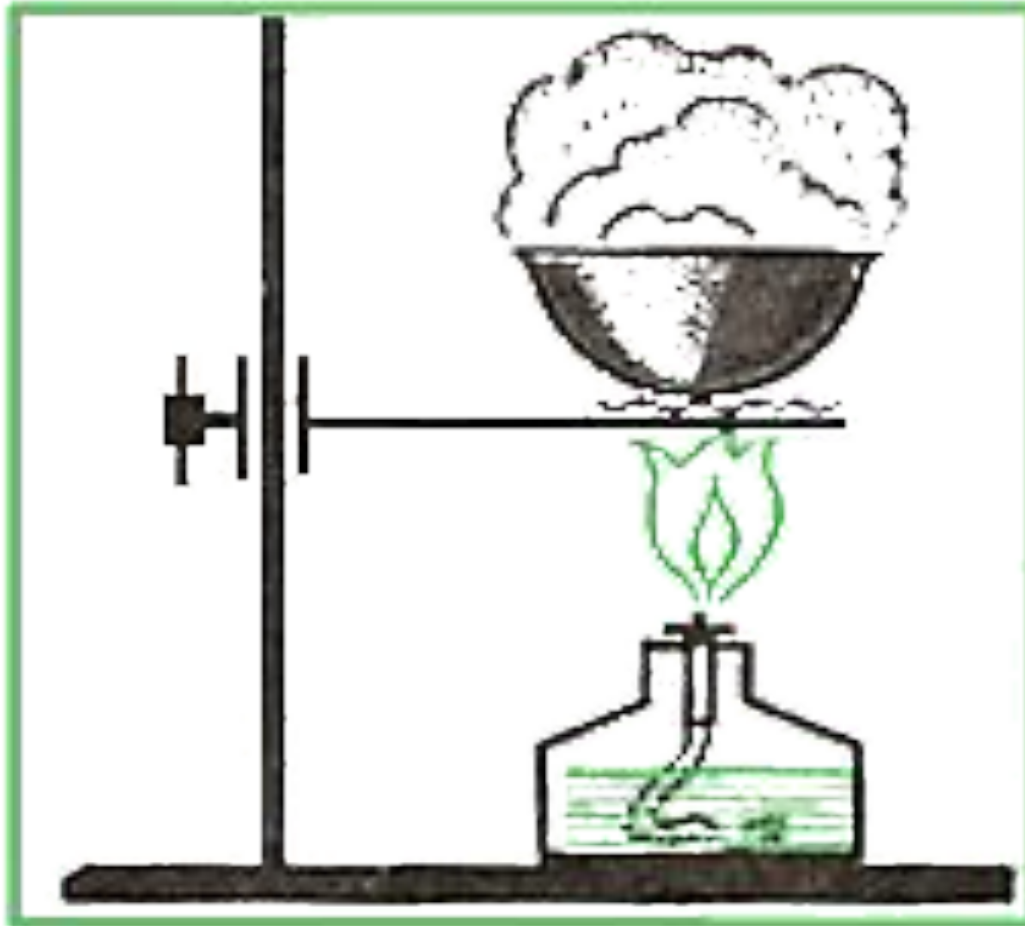
Действие магнитом

отделение железа от других веществ



Выпаривание

выделение поваренной соли из воды солёных озер



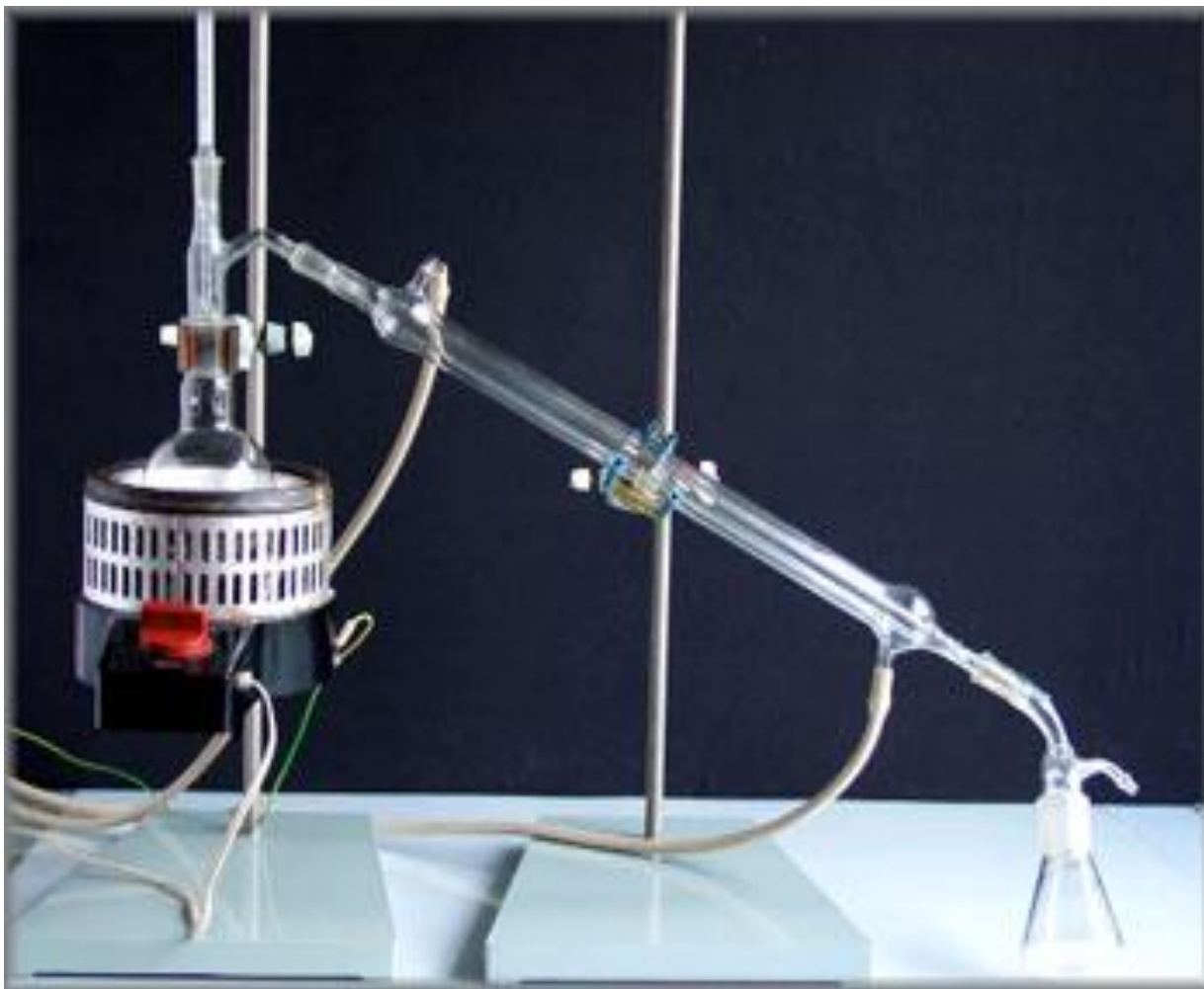
Кристаллизация

производство сахара



Дистилляция

получение дистиллированной воды



Установите соответствие

- 1) чистые вещества
 - 2) смеси
- А) стекло
 - Б) воздух
 - В) медь
 - Г) газ. вода
 - Д) чугун
 - Е) кипяченая вода