



РАЗДЕЛЕНИЕ СМЕСЕЙ ВЕЩЕСТВ

Очистка и идентификация веществ.
Химическая технология.

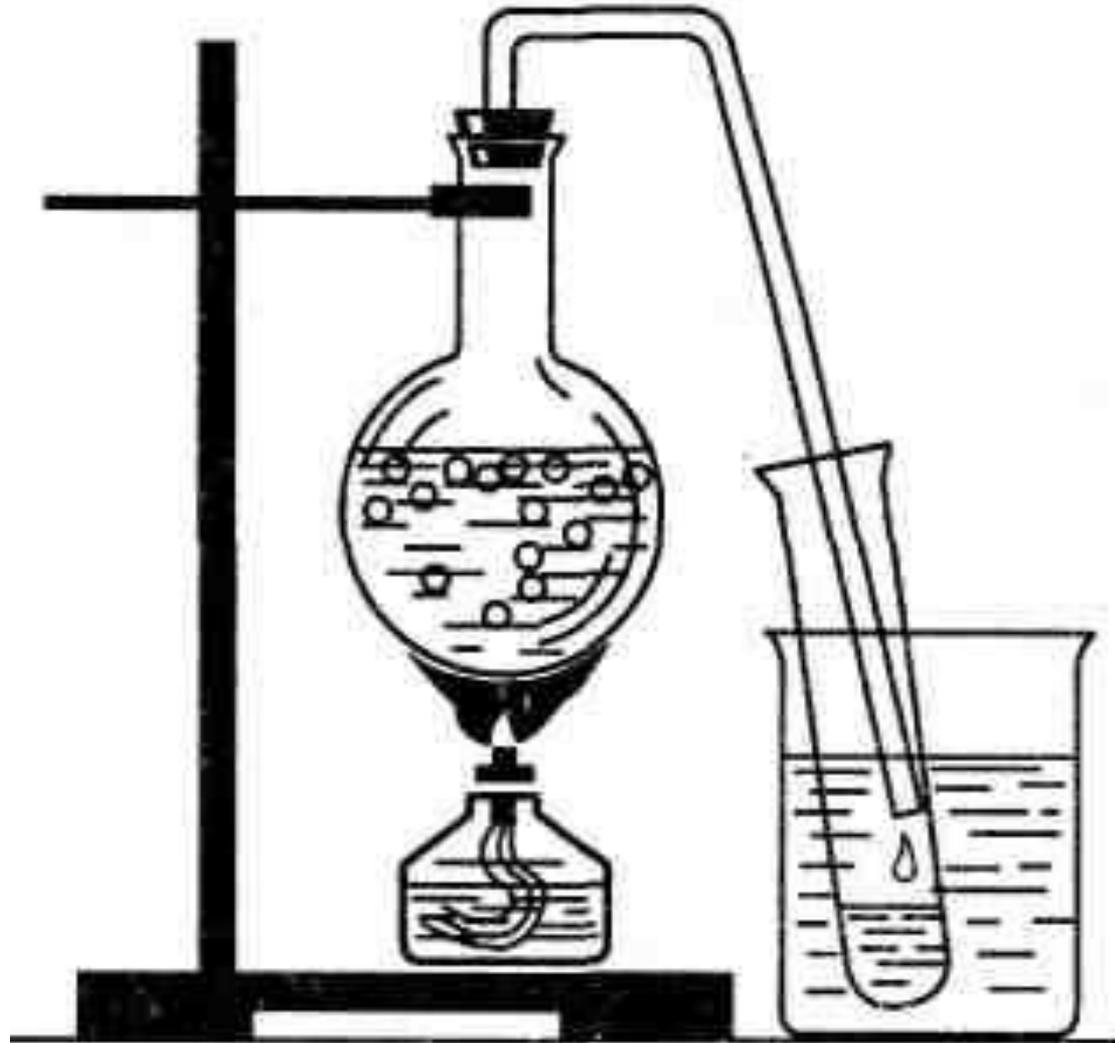
Верите ли вы в то, что...

1. Абсолютно чистая вода – это дождевая или снеговая вода.
2. Речная, прудовая, морская вода – это смесь.
3. Чистое железо не ржавеет на воздухе.
4. При образовании смеси веществ энергия выделяется.
5. Чтобы разделить смесь на компоненты, используют химические методы.
6. Любую смесь можно определить по внешнему виду.
7. Чистое вещество имеет постоянные свойства.

Применение различных способов разделения гомогенных смесей веществ в промышленности

Название способа разделения смесей	Различия свойств-вах компонентов	Где находит применение
Перегонка (дистилляция)	Разные температуры кипения	Приготовление дистил-лированной воды
Кристаллизация из раствора	Разная раствори- мость и температуры кристаллизации	В лаборатории для очистки кристаллических веществ, получение сахара
Кристаллизация из расплава	Разные температуры плавления	Получение сверхчистых веществ – металлов
Возгонка (сублимация)	Разные температуры	Получение кристал-лического

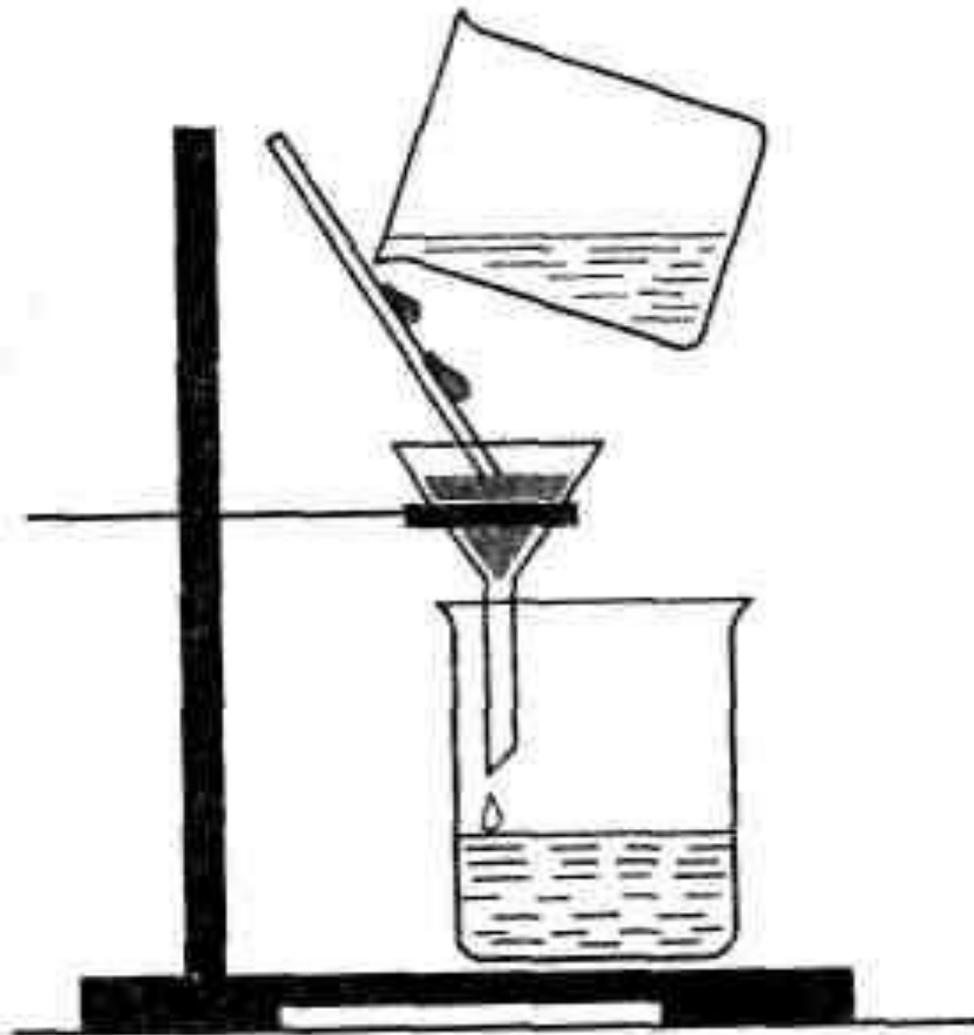
ПЕРЕГОНКА (ДИСТИЛЛЯЦИЯ)



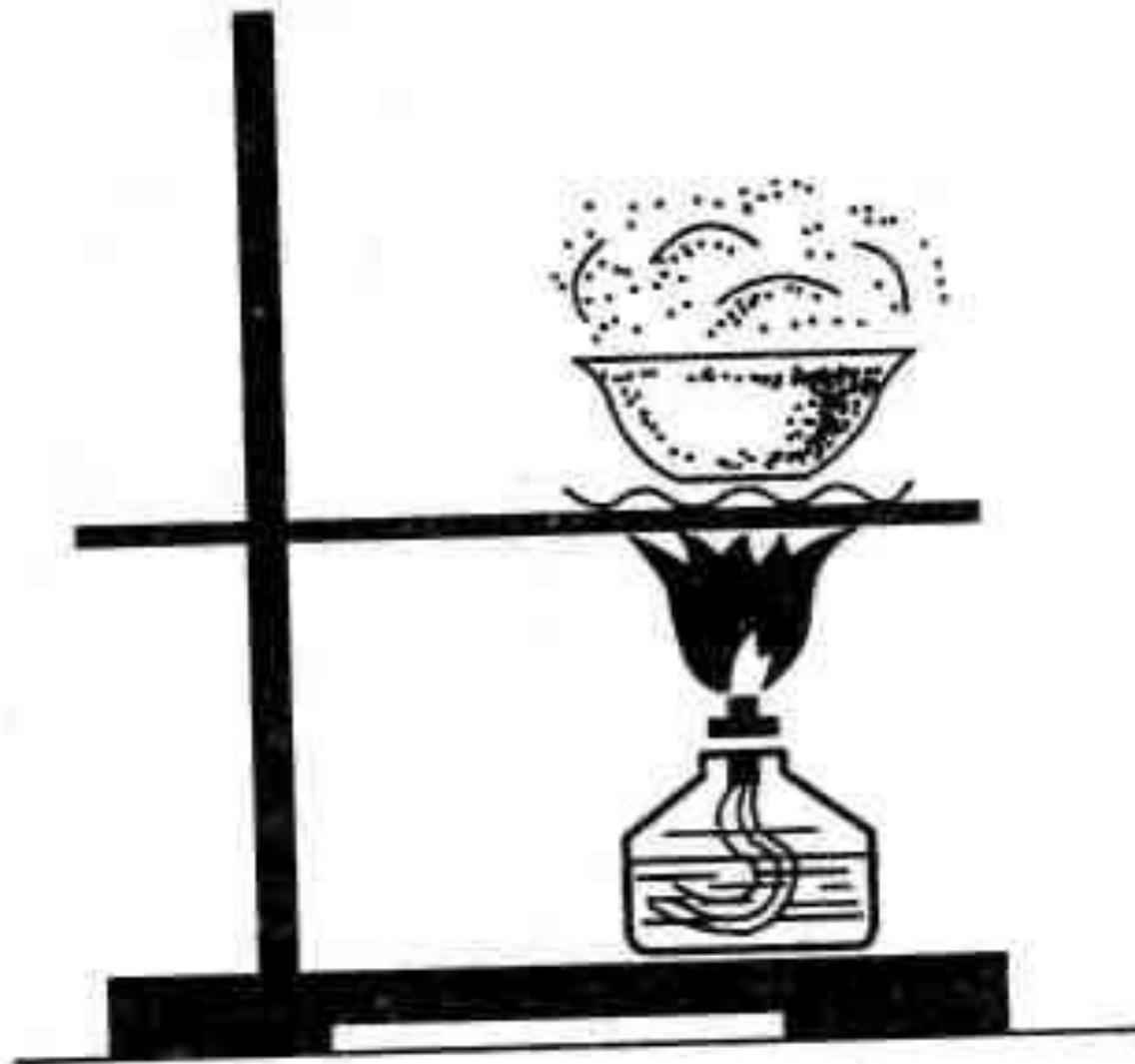
Применение различных способов разделения гетерогенных смесей веществ в промышленности

Название способа разделения смесей	Различия в свойствах компонентов	Где находит применение
Отстаивание	Разная плотность	На станциях получения питьевой воды
Фильтрация	Разная растворимость и размер частиц	В лаборатории, молочной промышленности и в других производствах
Действие магнитом	Разные магнитные свойства	Обогащение железных руд
Экстрагирование	Разная плотность и взаимная нерастворимость	В фармацевтической промышленности

ФИЛЬТРОВАНИЕ



ВЫПАРИВАНИЕ



ОТВЕТЫ К ТЕСТУ

- 1 – б
- 2 – а
- 3 – г
- 4 – а
- 5 – в
- 6 – в
- 7 – а