

**1. Вещество, имеющее
температуру плавления $+32^{\circ}\text{C}$,
имеет кристаллическую
решетку:**

а) металлическую

б) ионную

в) молекулярную

г) атомную

2. Наибольшую температуру плавления имеют:

- а) вещества с ионной решеткой**
- б) вещества с молекулярной решеткой**
- в) вещества с металлической решеткой**
- г) вещества аморфные**

3. Вещество нелетуче, плавится при высокой температуре, обладает высокой твердостью. Каким типам кристаллической решетки соответствуют описанные свойства?

а) металлической

б) атомной

в) молекулярной

г) ионной

4. Какие частицы находятся в узлах металлической кристаллической решетки?

а) ионы

б) атомы

в) молекулы

5. В каком ряду названы вещества с атомной, молекулярной, ионной кристаллическими решетками в твердом состоянии:

а) алмаз, хлорид натрия, графит

б) графит, вода, водород

в) оксид кремния, медь, азот

г) алмаз, фтор, фторид калия

б. *Аморфное* строение ***имеет:***

а) азот

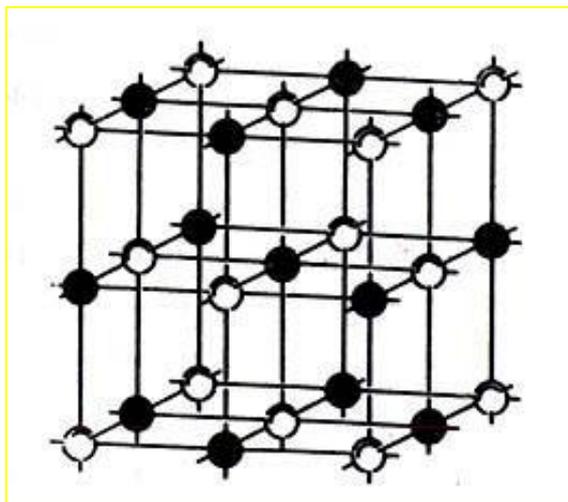
б) резина

в) кислород

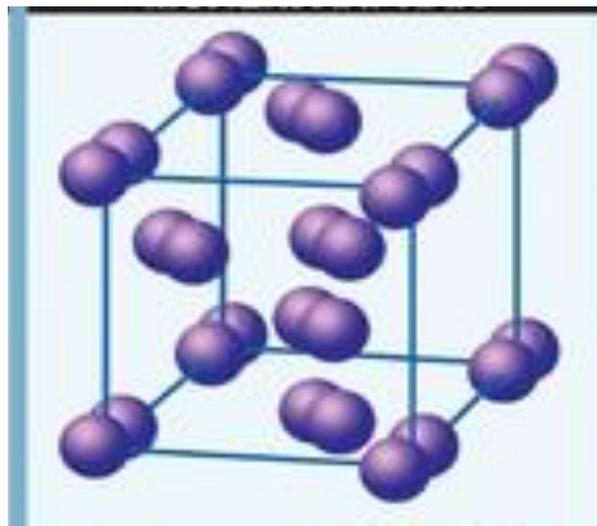
г) кальций

7. Соотнесите рисунки кристаллических решеток и названия и формулы веществ:

1.



2.



- а) магний **Mg** б) углекислый газ **CO₂**
в алмаз **C** г) иод **I₂**
д) хлорид натрия **NaCl** е) кислород **O₂**
ж) литий **Li** з) фторид лития **LiF**

8. *Полиэтилен* имеет строение:

а) газообразное

б) жидкое

в) твердое кристаллическое

г) твердое аморфное

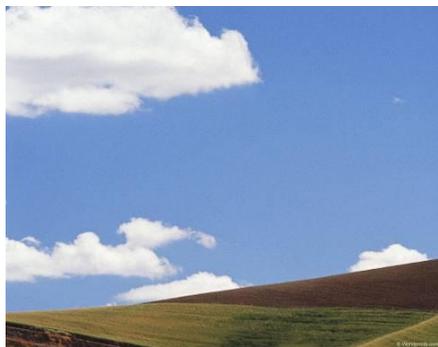
Чистые вещества и смеси

ВЕЩЕСТВА
ЧИСТЫЕ ← **СМЕСИ**

ОДНОРОДНЫЕ

НЕОДНОРОДНЫЕ

ГАЗООБРАЗНЫЕ



ВОЗДУХ

ЖИДКИЕ



РАСТВОРЫ

ТВЕРДЫЕ

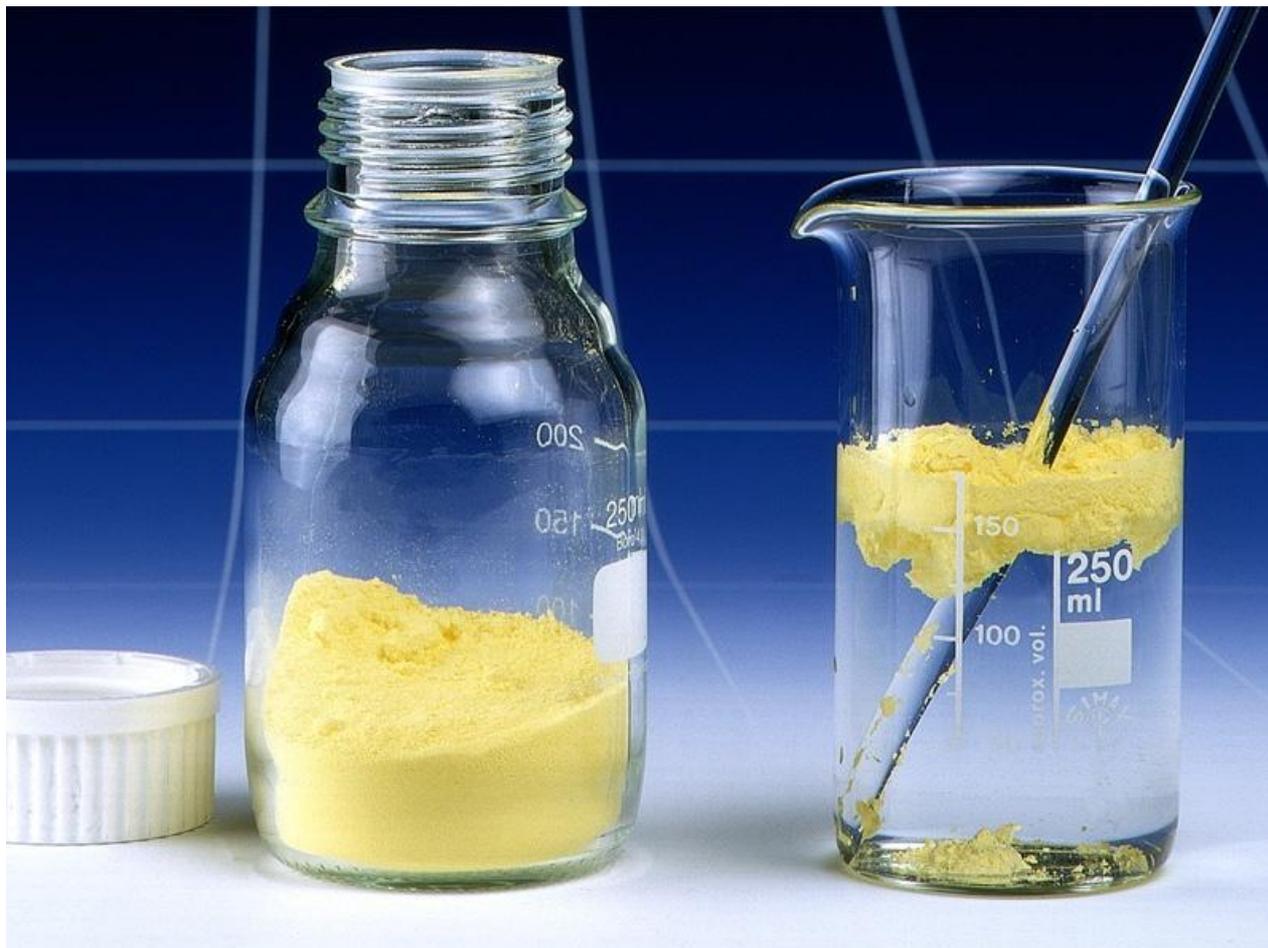


СПЛАВЫ

УГОЛЬ И ВОДА



Сера и вода



Речной песок и вода



Сера и железо



Растительное масло и вода



Глина и вода



Разделение смесей неоднородных

- 1. отстаивание** (*очистка питьевой воды*)
- 2. Фильтрование** (*бытовые фильтры*)
- 3. магнитом** (*отделение железа от немагнитных веществ*)

Медный купорос и вода



Поваренная соль и вода



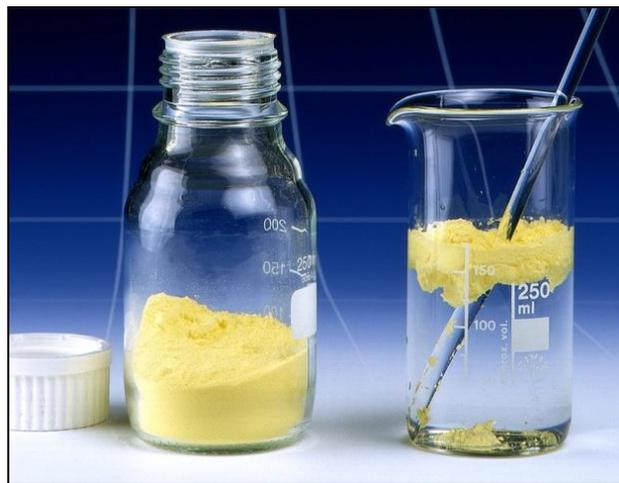
однородных

- 1. выпаривание** (*выделение солей из воды*)
- 2. кристаллизация** (*производство сахара*)
- 3. дистилляция** (*получение дистиллированной воды*)
- 4. хроматография** (*разделение и очистка природных и лекарственных веществ*)

Лабораторная работа

Разделение смеси железа и серы

Сера



- **Желтая**
- **Нерастворима в воде, не тонет в воде**
- **Не притягивается магнитом**

Железо



- **Серое**
- **Нерастворимо в воде, тяжелее воды**
- **Притягивается магнитом**

Что делали	Что наблюдали	Выводы
1. Смешать железо и серу		
2. Поместить часть смеси в стакан с водой		
3. К смеси поднести магнит		



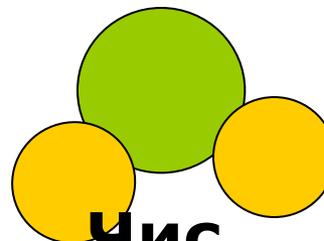
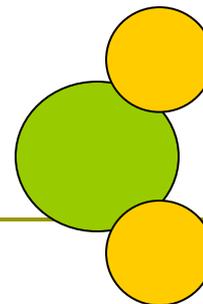
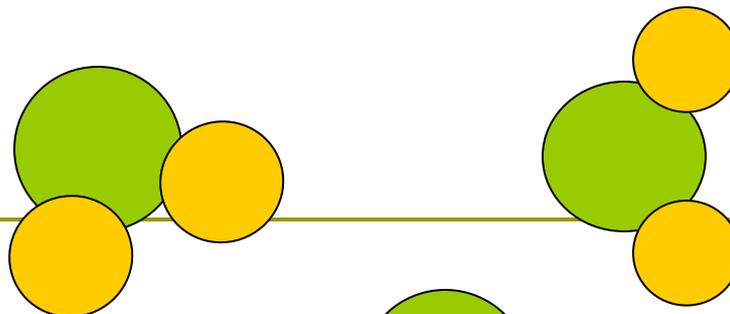
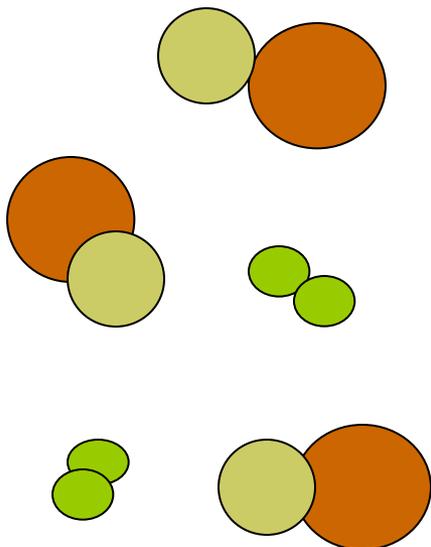




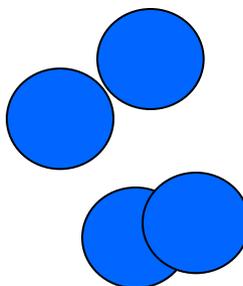
СМ

ЕС

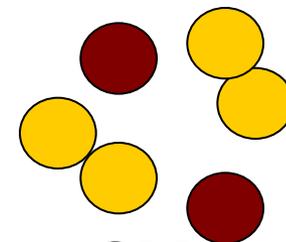
Ь



**Чис
тое
вещ
ество**

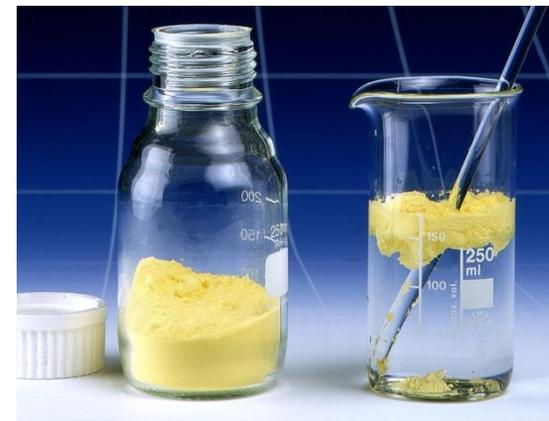
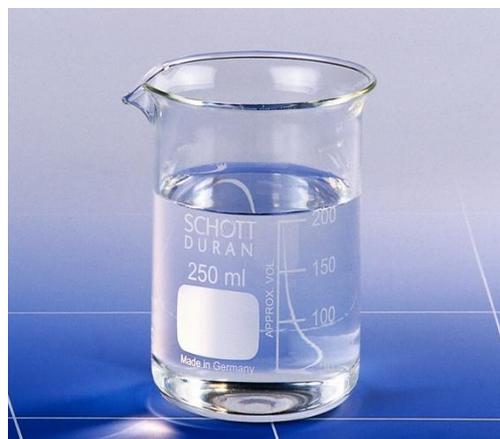
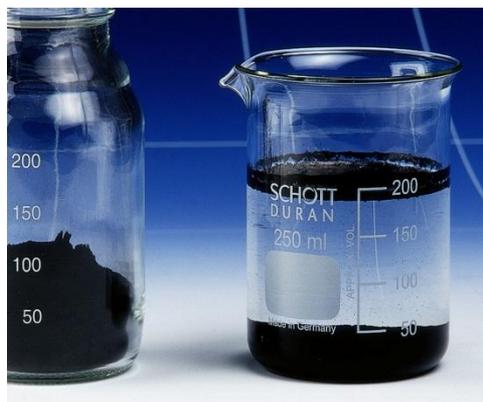


**Чис
тое
вещ
ество**



**СМ
ЕС
Ь**





Сплав железа и углерода

