

ДИСПЕРСНЫЕ СИСТЕМЫ

Малкова Е.С.
Преподаватель химии
ГПОУ «ХЖУ»

Дисперсные системы

гетерогенные смеси,
в которых одно вещество в виде очень маленьких частиц равномерно
распределено в объёме другого.



Например:

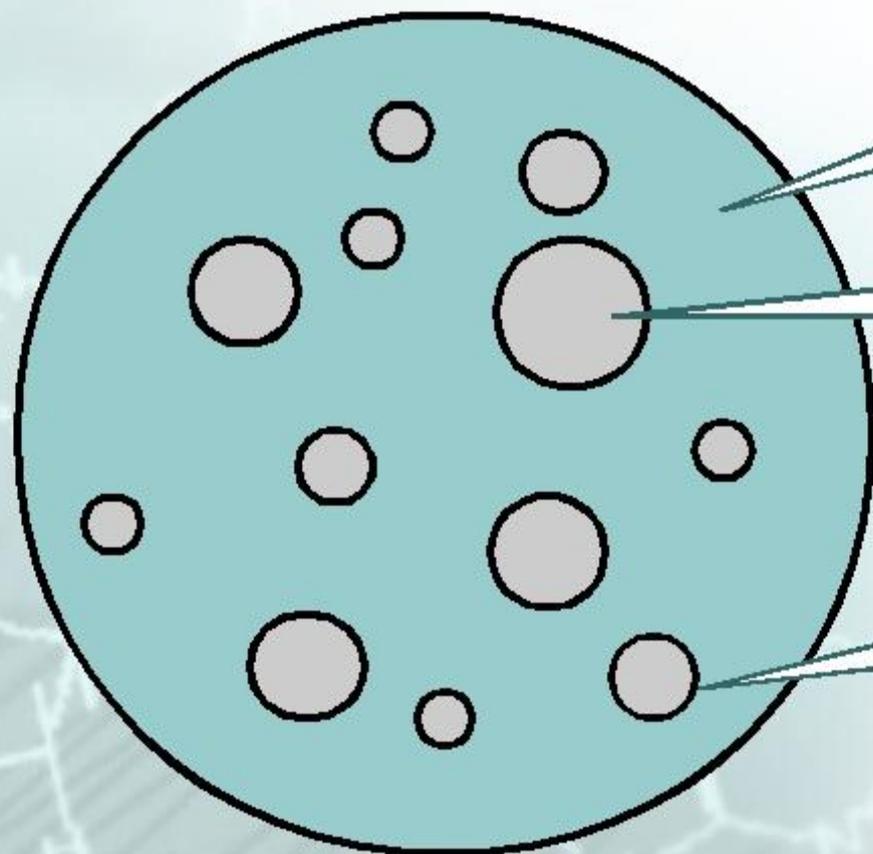
дым костра

Микрочастицы пепла равномерно
распределены в объеме воздуха

Пепел – твердое вещество; воздух –
газообразное

Система в целом – гетерогенная.

Состав дисперсной системы



Дисперсионная
среда

Частица
дисперсной фазы

Поверхность
раздела фаз

ПРИМЕРЫ ДИСПЕРСНЫХ СИСТЕМ

Таблица 9 Примеры дисперсных систем

Дисперсионная среда	Дисперсная фаза	Примеры некоторых природных и бытовых дисперсных систем
Газ	Газ	Всегда гомогенная смесь (воздух, природный газ)
	Жидкость	Туман, попутный газ с каплями нефти, карбюраторная смесь в двигателях автомобилей (капельки бензина в воздухе), аэрозоли
	Твердое вещество	Пыли в воздухе, дымы, смог, самумы (пыльные и песчаные бури), аэрозоли
Жидкость	Газ	Шипучие напитки, пены
	Жидкость	Эмульсии. Жидкие среды организма (плазма крови, лимфа, пищеварительные соки), жидкое содержимое клеток (цитоплазма, карิโอплазма)
	Твердое вещество	Золи, гели, пасты (кисели, студни, клеи). Речной и морской ил, взвешенные в воде; строительные растворы
Твердое вещество	Газ	Снежный наст с пузырьками воздуха в нем, почва, текстильные ткани, кирпич и керамика, поролон, пористый шоколад, порошки
	Жидкость	Влажная почва, медицинские и косметические средства (мази, тушь, помада и т. д.)
	Твердое вещество	Горные породы, цветные стекла, некоторые сплавы



Классификация дисперсных систем

По величине частиц веществ, составляющих дисперсную фазу, дисперсные системы делят на:



ДОДЕЛАТЬ КЛАСТЕР

