

Таблиця 3.1. Найпоширеніші дисперсні системи

Дисперсійне середовище	Дисперсна фаза	Назва і приклади
Газ	рідина	аерозоль: хмари, туман
	тверда речовина	аерозоль: дим, пилова буря, пил у повітрі
Рідина	газ	піна (газова емульсія): морська, мильна
	рідина	емульсія: молоко, нафта, майонез, лімфа
	тверда речовина	суспензія: кров, пиво, глина у воді
Тверда речовина	газ	пористе тіло (тверда піна): пемза, активоване вугілля
	рідина	зубна паста, лікувальні грязі
	тверда речовина	тверда гетерогенна система: сплави, гірські породи, бетон, шоколад

РОЗЧИНИ

- У 200 г розчину міститься 40 г барій хлориду. Обчисліть масову частку солі в розчині.
- До 300 г розчину цукру з масовою часткою речовини 10 % додали 60 г цукру. Обчисліть масову частку цукру в одержаному розчині.
- Обчисліть масу розчину лугу з масовою часткою калій гідроксиду 0,25, у якому міститься 40 г КОН.
- У 320 г води розчинили 0,2 моль алюміній сульфату. Обчисліть масову частку солі в розчині.
- Яку масу калій гідроксиду потрібно взяти для приготування розчину масою 0,35 кг з масовою часткою лугу 0,2?
- Обчисліть кількість речовини солі, що міститься в 364 г розчину барій хлориду з масовою часткою BaCl_2 20 %.
- Під час взаємодії 0,02 моль фосфор(V) оксиду з водою одержали 9,8 г розчину ортофосфатної кислоти. Обчисліть масову частку кислоти в отриманому розчині.
- Для взаємодії з лугом, що містився в 22,8 г розчину з масовою часткою барій гідроксиду 0,15 витратили 7,3 г хлоридної кислоти. Обчисліть масову частку гідроген хлориду в хлоридній кислоті.
- Який об'єм розчину з масовою часткою нітратної кислоти 12 % (густина становить 1,067 г/мл) потрібно долити до 300 г розчину лугу з масовою часткою КОН 18 % для повної нейтралізації калій гідроксиду?
- Який об'єм розчину з масовою часткою нітратної кислоти 40 % (густина розчину становить $1,25 \text{ г/см}^3$) необхідний для взаємодії з 31,8 г натрій карбонату?