

rozmiar

Srednica fazy rozproszonej	Nazwa	Charakterystyka
$10^5 - 10^7$ m	Układy heterogeniczne, zawiesiny	Rozdrobienie makroskopowe, ulegają sedymentacji
$10^7 - 10^9$ m	Koloidy	Wykonują ruch Browna, wykazują efekt Tyndalla, nie ulegają sedymentacji, mogą ulegać solwatacji, koagulacji, peptyzacji, denaturacji
$10^9 - 10^{10}$ m	Układy homogeniczne, roztwory	Rozdrobienie molekularne (cząsteczkowe lub jonowe), właściwości bardzo różne, zależą od rozpuszczalnika i substancji rozpuszczonej

Zę względu na stan skupienia fazy rozproszonej i rozpraszającej rozróżniamy liczne grupy układów koloidalnych:

Faza rozproszona	Ośrodek rozpraszający	Nazwa układu	Przykłady
Gaz	gaz	—	nie tworzą się, gazy mieszają się cząsteczkowo
	ciężki	piany	piana mydlana
	ciężki	piany	piankowy, powietrze w szkiele sztucznych
Ciecz	gaz	aerozole	mgła, chmury, rozpylone ciecz
	ciężki	emulsje	mleko
	ciężki	piany	kryształy z zaokludowaną wodą
Ciało stałe	gaz	aerozole	kurz, dym
	ciężki	zole	roztwór żelatyny, zole metali, siarczków, wodorotlenków
	ciężki	zole stałe	barwione szkła i minerały (np. rubiny czy szafiry)

Zad.3. Poniżej wymieniono przykłady układów znajdujących się w różnym stanie skupienia: Powietrze, stal, dym, kurz, mgła, pumeks, woda sodowa, mleko, piana mydlana, chmury.
 Uzupełnij tabelę, wpisując w jakim stanie skupienia znajduje się faza zdyspergowana (substancja rozpuszczana) i dyspersyjna (rozpuszczalnik) tych układów.

Faza zdyspergowana (rozproszona)	Ciało stałe	ciężki	gaz
Faza dyspersyjna (rozpraszająca)			
Ciało stałe			
ciężki			
gaz			