

Vārdnīcā tematiski aprakstīti apgūstamie jēdzieni un dažādi termini, kas palīdz apgūt tematu.

Temata daļa	Jēdziens, termins	Skaidrojums
Disperso sistēmu veidi	Aerosoli	Dispersas sistēmas, kurās cietu vielu vai šķidru vielu daļiņas izkliedētas gāzveida vidē, piemēram, dūmi, migla.
	Dispersā sistēma	Vielu maisījums, kas sastāv no gāzes, šķidrums vai cietas vielas (dispersijas vides) un tajā vienmērīgi izkliedētām sīkām citu vielu daļiņām (dispersās fāzes).
	Dispersijas vide	Dispersās sistēmas sastāvdaļa, kurā ir izkliedētas disperso fāzi veidojošās daļiņas.
	Dispersā fāze	Dispersās sistēmas sastāvdaļa, kura ir izkliedēta dispersijas vidē.
	Emulsija	Dispersa sistēma, ko veido šķidrums izkliedētas tajā nešķīstošas citas šķidrās vielas pilieni.
	Īstie šķīdumi	Dispersas sistēmas, kurās šķīdinātājā izkliedētas ļoti sīkas daļiņas (mazākas par 1 nm) – molekulas vai joni. Īstajos šķīdumos ir izzudusi robeža starp disperso fāzi un dispersijas vidi, īstie šķīdumi ir dzidri, caurspīdīgi.
	Koloidālie šķīdumi	Dispersas sistēmas, kurās ūdens vidē izkliedēto daļiņu izmērs ir no 100 nm līdz 1 nm.
	Rupjdispersas sistēmas	Dispersas sistēmas, kurās daļiņu izmērs ir lielāks nekā 100 nm, piemēram, suspensijas, emulsijas, aerosoli.
	Suspensija	Dispersa sistēma, ko veido šķidrums izkliedētas ļoti sīkas cietu vielu daļiņas.
Vielas šķīšana. Šķīdumi. Vielas šķīdība	Vielas šķīšana	Šķīduma veidošanās no šķīdināmās vielas (cietas, šķidrās vai gāzveida) un šķīdinātāja. Šķīstot cietai vielai, vispirms notiek vielas kristālrežģa noārdīšanās, pēc tam – šķīdināmās vielas daļiņu mijiedarbība ar šķīdinātāja daļiņām.
Šķīdumu kvantitatīvais sastāvs. Reakcijas ar vielu šķīdumiem	Izšķīdušās vielas masas daļa	Izšķīdušās vielas masas daļa (w) ir izšķīdušās vielas masas attiecība pret visu šķīduma masu. Bieži izšķīdušās vielas masas daļu izsaka procentos.
	Šķīduma kvalitatīvais sastāvs	Šķīdumu kvalitatīvais sastāvs norāda to, no kādām molekulām, joniem vai atomiem sastāv šķīdums.
	Šķīduma kvantitatīvais sastāvs	Šķīdumu kvantitatīvais sastāvs norāda, cik daudz noteikta veida molekulu, atomu vai jonu ir šķīdumā.
	Molārā koncentrācija	Izšķīdušās vielas molārā koncentrācija c ir šīs vielas daudzuma n attiecība pret šķīduma tilpumu V . Molārās koncentrācijas mērvienība ir mol/L.