

KOLOID



Name: _____

Class: _____

Date: _____

SISTEM DISPERSI

Dalam suatu campuran terdapat fase terdispersi dan fase pendispersi. Fase terdispersi dapat disederhanakan menjadi _____ sedangkan fase pendispersi merupakan _____

zat pelarut

zat terlarut

Contoh : Larutan gula yang terdiri dari air sebagai zat pelarut dan gula sebagai zat terlarut



LARUTAN NaCl

Fase Terdispersi : _____

Fase Pendispersi : _____



LARUTAN CUKA

Fase Terdispersi : _____

Fase Pendispersi : _____



KACA BERWARNA

Fase Terdispersi : _____

Fase Pendispersi : _____

Berdasarkan ukuran partikelnya, sistem dispersi dibagi menjadi larutan, koloid, dan suspensi.

Apa ciri-cirinya ?

	Larutan	Koloid	Suspensi
Ukuran partikel			
Kelarutan			
Jumlah fase campuran			
Penyaringan			
Kejernihan			
Kestabilan larutan			

PENGELompokkan SISTEM KOLOID

Berdasarkan fase terdispersi dan pendispersinya, koloid dikelompokkan dalam wujud :

	Fase Terdispersi	Fase Pendispersi	Contoh (Sisipkan gambar)
Sol padat			
Emulsi padat			
Busa padat			
Sol			
Emulsi			
Busa			
Aerosol padat			
Aerosol			



Adakah fase terdispersi dan pendispersi yang belum disebutkan?

Fase terdispersi :

Fase pendispersi :

BUKAN KOLOID

Mengapa bukan termasuk sistem koloid?