



LKPD 1

K O L O I D *QUIZ*

OLEH : HESTI DWI UTAMI



KELAS XI C



Lembar Kegiatan Peserta Didik 1

Nama
Kelompok :

Kelas :

Quiz



JENIS KOLOID



Pengantar Materi

Apabila dua zat atau lebih dicampurkan maka kemungkinan yang terjadi yaitu campuran tersebut bereaksi atau tidak bereaksi. Campuran zat yang tidak bereaksi dapat dibedakan menjadi campuran homogen dan heterogen. Campuran zat yang bersifat homogen disebut dengan larutan. Contohnya larutan gula, larutan garam, dan sebagainya. Contoh campuran zat yang bersifat heterogen disebut dengan suspensi. Contoh campuran air dengan pasir, campuran air dengan kopi, dan sebagainya. Ternyata terdapat campuran zat yang terletak antara larutan dan suspensi yang disebut dengan koloid. Contohnya yaitu susu, santan, mayonaise, dan lain-lain.

Amati Video!



Berdasarkan video tersebut isilah tabel berikut!

PENGAMATAN		GELAS 1	GELAS 2	GELAS 3
Tampilan Fisik	Bening			
	Tidak Bening			
Kestabilan	Stabil			
	Tidak Stabil			
Sifat Campuran	Homogen			
	Heterogen			
Larutan				
Koloid				
Suspensi				

Berikan 3 contoh larutan, koloid, dan suspensi yang pernah kalian temukan dalam kehidupan sehari-hari

Larutan	Koloid	Suspensi
1.	1.	1.
2.	2.	2.
3.	3.	3.

KESIMPULAN

Berdasarkan hasil diskusi tersebut buatlah suatu kesimpulan mengenai larutan, koloid, dan suspensi ditinjau dari tampilan fisik, kestabilan, dan sifat campurannya

Pengantar Materi

Dalam sistem koloid, zat yang didispersikan (tersebar dalam sistem) disebut fasa terdispersi. Sedangkan medium yang digunakan untuk mendispersikan zat disebut medium pendispersi. Berdasarkan fasa terdispersi dan medium pendispersinya koloid digolongkan menjadi beberapa jenis koloid. Koloid yang fasa terdispersinya padat disebut sol, sedangkan koloid yang fasa terdispersinya disebut emulsi, dan koloid yang fasa pendispersinya gas disebut buih.



Tentukan dengan pilihan yang sudah disediakan!!!

	Fase Terdispersi	Fase Pendispersi	Contoh
Aerosol Cair			
Emulsi			
Sol Padat			
Emulsi Padat			
Buih Cair			
Sol			



Nyatakan jenis koloid dibawah ini!!





Pasangkan sifat koloid dibawah ini!!

Gerakan zig-zag partikel koloid yang terjadi adanya tumbukan dari molekul pendispersi terhadap partikel terdispersi sehingga partikel terdispersi akan terlontar

Dialisis

Kemampuan menyerap ion atau muatan listrik pada permukaan koloid

Elektroforesis

Gejala dimana partikel-partikel koloid dapat bergerak dalam medan listrik karena partikel-partikel tersebut bermuatan listrik

Gerak Brown

Proses yang dilakukan untuk menghilangkan ion-ion pengganggu kestabilan koloid

Adsorpsi

Drop-Down Sifat Koloid di Bawah ini
sesuai gambarnya !!!



Pilihan : Drop-down

Dialisis

Adsorpsi

Koagulasi

Efek Tyndal

Efek Tyndal

Elektroforesis

Pertanyaan

1. Jelaskan mengenai larutan, koloid, dan suspensi. Serta berikan contohnya larutan, koloid, dan suspensi dalam kehidupan sehari-hari!

2. Jelaskan kegunaan koloid dalam kehidupan berdasarkan sifat-sifatnya!

3. Koloid merupakan campuran heterogen yang memiliki sifat-sifat unik dan beragam manfaat dalam kehidupan sehari-hari. Jelaskan jenis-jenis koloid berdasarkan fase terdispersi dan fase pendispersi