

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK SISTEM KOLOID

Nama:

Kelas:

Absen:

• **Bagian 1**

Untuk lebih memahami perbedaan larutan, koloid, dan suspensi, silakan buka video berikut:

<https://www.youtube.com/watch?v=m8L001l7vOc>

Setelah mengamati video, jawablah soal-soal berikut

A. Silahkan tarik garis lajur kanan ke lajur kiri sehingga menjadi jawaban yang benar!



Koloid



Suspensi



Larutan

B. Jawablah pertanyaan di bawah ini dengan benar dan tepat!

1. Apa yang dimaksud dengan sistem koloid?

2. Campuran yang memiliki ciri stabil (tidak mengendap), jernih, satu fase, dan tidak meninggalkan residu saat disaring disebut ...

3. Air sungai yang keruh dan campuran kopi dengan air merupakan contoh dari ...

Bagian 2

Fenomena

Di dalam kehidupan kita terdapat 3 macam fasa, berupa padat, cair, dan gas. Dari ketiga fasa tersebut dapat terbentuk sembilan macam kombinasi campuran fasa zat. Salah satunya membentuk gas dan delapan campuran lainnya membentuk sistem koloid.

Koloid dibedakan berdasarkan medium pendispersi dan zat terdispersinya. Delapan jenis koloid didasarkan pada fasa medium pendispersi dan fasa zat terdispersinya.

Koloid yang zat terdispersinya berfasa padat disebut sol, koloid yang zat terdispersinya cair disebut emulsi, sedangkan koloid yang zat terdispersinya gas disebut buih. Ketiga jenis koloid tersebut kemudian dikelompokkan berdasarkan medium pendispersinya.

Apabila sebelumnya kalian sudah mengetahui bahwa susu termasuk sistem koloid, bagaimanakah dengan asap? Asap juga merupakan suatu campuran dari beberapa zat yang terbawa udara. Apakah asap termasuk dalam sistem koloid? Apakah terdapat jenis koloid yang lain?

A. Isilah bagian tabel yang kosong dengan kata-kata di bawah tabel ini sehingga menjadi jawaban yang benar!

No	Jenis Koloid	Fase Terdispersi	Fase Pendispersi	Contoh Koloid
1		Padat	Cair	Cat
2	Emulsi padat		Padat	Agar-agar
3		Cair	Cair	Susu
4		Gas	Cair	Buih sabun
5	Buih padat	Gas		Karet busa
6		Padat	Padat	Kaca berwarna
7	Aerosol	Cair	Gas	