

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK (LKPD)
KOLOID

Nama :

Kelas :

NISN :

Tujuan :

Setelah mengamati video tentang sistem koloid, siswa dapat menganalisis tentang sistem koloid, perbedaan liofil dan liofob dan lainnya.

Perhatikan Video berikut ini !



A. Pilihlah Jawaban yang paling tepat!

- Hal-hal berikut merupakan sifat system koloid, kecuali
 - Stabil
 - Tidak dapat disaring
 - Ukuran partikel kurang dari 1 nm
 - Homogen
 - menghamburkan cahaya
- Sifat-sifat berikut menunjuk sifat koloid, kecuali
 - Dapat lolos dari kertas saring
 - Menghamburkan berkas cahaya
 - Dapat mengabsorpsi
 - Menunjukkan gerak brown
 - dapat bersifat hidrofob atau hidrofil
- Peristiwa berikut ini :
 - (1) Pembentukan delta pada muara sungai
 - (2) Pemurnian gula pasir
 - (3) Penyembuhan sakir perut oleh norit
 - (4) Penjernihan air

Yang merupakan contoh dari koagulasi adalah ...

 - 1 dan 2
 - 2 dan 3

4. Diantara zat-zat berikut ini yang tidak dapat membentuk koloid liofil jika didispersikan ke dalam air adalah
- a. Kanji
 - b. Belerang
 - c. Gelatin
 - d. Sabun
 - e. Agar-agar
5. System koloid berikut ini yang bukan termasuk golongan emulsi adalah
- a. Mayonnaise
 - b. Alkohol 75%
 - c. Susu
 - d. Minyak Ikan
 - e. Santan

B. Letakkan perbedaan antara Sol Liofil dan Sol Liofob

SOL LIOFOB	SOL LIOFIL

STABIL

KEKENTALAN TINGGI

REVERSIBLE

KURANG STABIL

KEKENTALAN RENDAH

IRREVERSIBLE

C. Tariklah garis pada kotak yang memuat jawaban yang benar !

Reaksi Pengendapan

Stabil, Efek Tyndall kurang jelas, contoh agar-agar

Reaksi Redoks

Gerakan partikel koloid pengaruh medan listrik

Sol Liofil

$AgNO_3(aq) + NaCl(aq) \rightarrow AgCl(s) + NaNO_3(aq)$

Elektroforesis

$2H_2S(g) + SO_2(aq) \rightarrow 2H_2O(l) + 3S(s)$