



# KOLOOID

BY: RONA QOTRUNNADA



NAMA:

KELAS:

NO ABSEN:

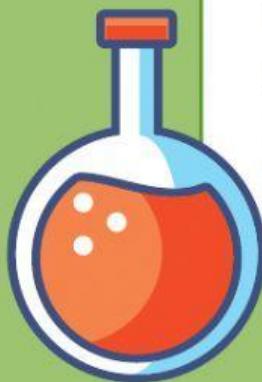
## Kompetensi Inti:

Peserta didik mampu memahami, mengaplikasikan, dan menggunakan nalar berkaitan dengan pengelompokan berbagai tipe sistem koloid, kegunaan koloid berdasarkan sifat-sifatnya dalam kehidupan sehari-hari



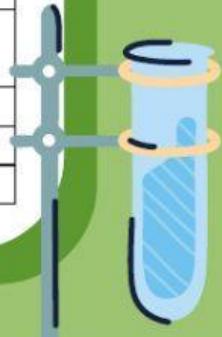
### Sistem Dispersi

Larutan	Koloid	Suspensi
Homogen	Terlihat homogen	Heterogen
Satu fase	Dua fase	Dua fase
Jernih	Keruh tanpa endapan	Keruh ada endapan
Tidak dapat disaring	Dapat disaring	Dapat disaring
Diameter partikel $<10^{-7} \text{ cm}$	Diameter partikel $10^{-7} - 10^{-5} \text{ cm}$	Diameter partikel $>10^{-5} \text{ cm}$
Sangat stabil	Relatif stabil	Tidak stabil



### Jenis-jenis Koloid

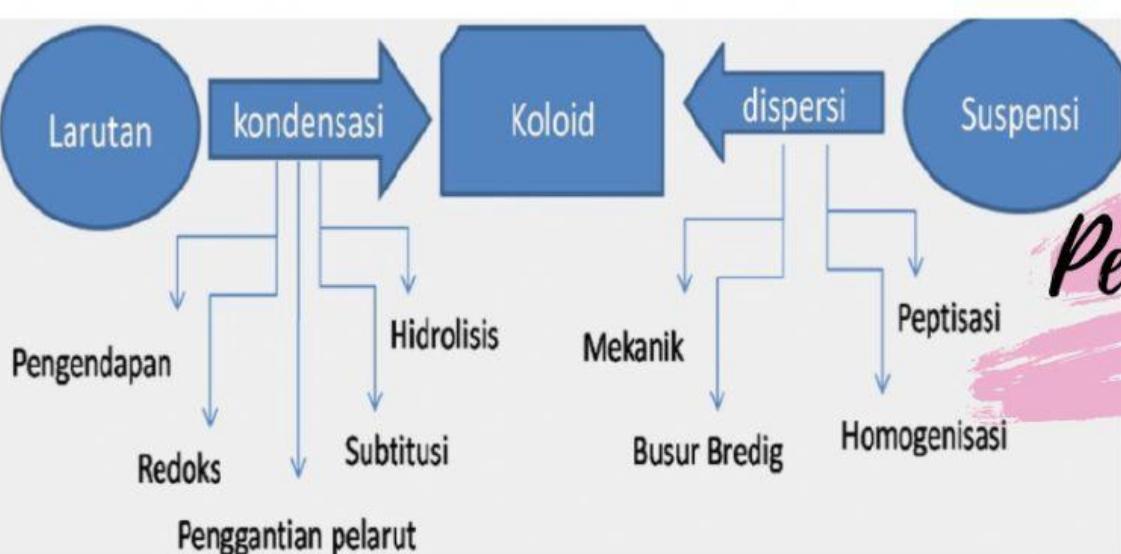
Fase Terdispersi	Fase Pendispersi	Jenis Koloid	Contoh Koloid
Cair	Gas	Aerosol	Awan, kabut, hair spray
Cair	Cair	Emulsi	Santan, mayones, susu
Cair	Padat	Emulsi padat (gel)	Keju, margarin, jelly
Gas	Cair	Buih	Buih sabun, krim kocok
Gas	Padat	Buih padat	Batu apung, styrofoam, karet busa
Padat	Padat	Sol padat	Tanah, lumpur
Padat	Gas	Aerosol	Debu
Padat	Cair	Sol	Tinta, cat, pasta gigi





## Perbedaan Sol Hidrofil dan Sol Hidrofob

Sol Hidrofil	Sol Hidrofob
Mengadsorpsi mediumnya	Tidak mengadsorpsi mediumnya
Dapat dibuat dengan konsentrasi yang relatif besar	Hanya stabil pada konsentrasi kecil
Tidak mudah digumpalkan dengan penambahan elektrolit	Mudah menggumpal pada penambahan elektrolit
Viskositas lebih besar dari mediumnya	Viskositas hampir sama dengan mediumnya
Bersifat reversible	Tidak reversible
Efek Tyndall lemah	Efek Tyndall lebih jelas



Nama \_\_\_\_\_

Tanggal \_\_\_\_\_

No. Absen \_\_\_\_\_

# Latihan 1

Menentukan jawaban dari pilihan yang telah disediakan dengan tepat sesuai jenis koloidnya!



**Aerosol  
Cair**

Fase  
Terdispersi

Fase  
Pendispersi

Contoh

**Emulsi**

**Sol  
Padat**

**Busa**

**Sol**



# LATIHAN 2

Hubungkan definisi dibawah ini dengan sifat Koloid yang tepat!



Gerakan zig-zag partikel koloid yang terjadi akibat adanya tumbukan dari molekul-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 penganggu kestabilan koloid

Adsorpsi

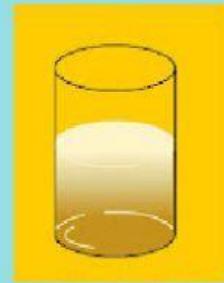
# Drag and Drop

# Latihan 3

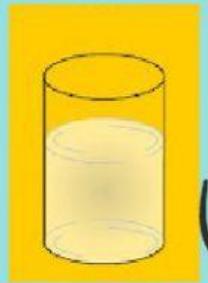
## 3.1 Drag and Drop Sistem Dispersi



Air + Pasir



Air + Kanji



Air + Gula



Larutan

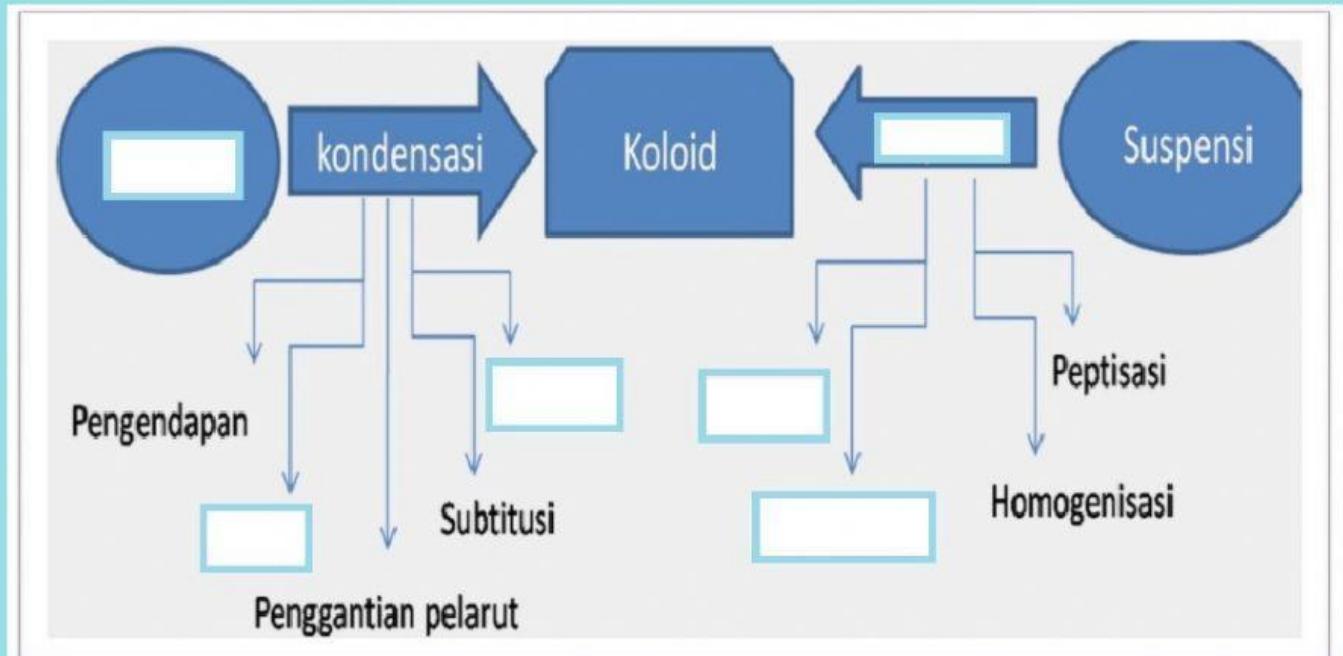


Suspensi



Koloid

## 3.2 Drag and Drop Pembuatan Koloid



Larutan

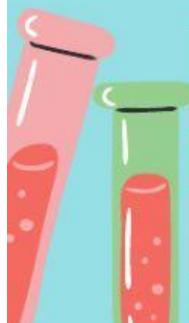
Busur Bredig

Dispersi

Redoks

Mekanik

Hidrolisis



# Drag and Drop Perbandingan Sel Hidrofil dan Sel Hidrofob

**SEL HIDROFIL**

**SEL HIDROFOB**

Pilihlah jawaban dibawah ini untuk mengisi kolom kosong diatas!

Stabil

Kurang Stabil

Zat Organik

Mudah Berkoagulasi

Sukar Berkoagulasi

Zat Anorganik

Efek Tyndall kurang jelas

Efek Tyndall sangat jelas

Reversible

Irreversible