



SIFAT KHAS KOLOID





HELLO!

NAMA KELOMPOK 6 :

1. Sindi Aprilia
2. Trio Rahmat Hidayat
3. Yessi Wahyu Ningsih
4. Rosdiana Fadila Putri
5. Fajar Ardi Anto

MENU

1

EFEK TYNDALL

4

KOAGULASI

2

GERAK BROWN

5

ELEKTROFORESIS

3

ADSORPSI

6

DIALISIS



EFEK TYNDALL

[BACK TO MENU](#)



EFEK TYNDALL

Efek Tyndall adalah penghamburan cahaya oleh partikel – partikel koloid.

Efek Tyndall terjadi karena partikel koloid yang lebih besar mampu memantulkan kembali cahaya yang diterima.

[BACK TO MENU](#)



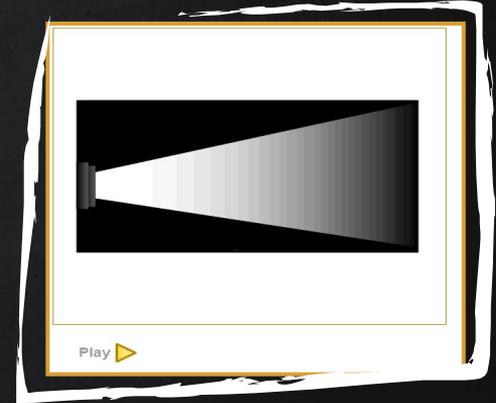
CONTOH DALAM KEHIDUPAN SEHARI – HARI



Sinar matahari, yang masuk melewati celah dalam ruangan berdebu, maka partikel debu akan terlihat jelas.



Sorot lampu mobil, di daerah berkabut akan terlihat lebih jelas.



Di bioskop, jika ada asap mengepul, maka dari cahaya proyektor akan terlihat lebih terang.

[BACK TO MENU](#)

2

GERAK BROWN

[BACK TO MENU](#)



GERAK BROWN



Gerak Brown atau Gerak Zig-Zag adalah gerak acak atau gerak tidak beraturan dari partikel koloid.

Gerak Brown ditemukan oleh Robert Brown, ketika mengamati pergerakan tepung sari yang terus menerus dalam air.

[BACK TO MENU](#)

3

ADSORPSI

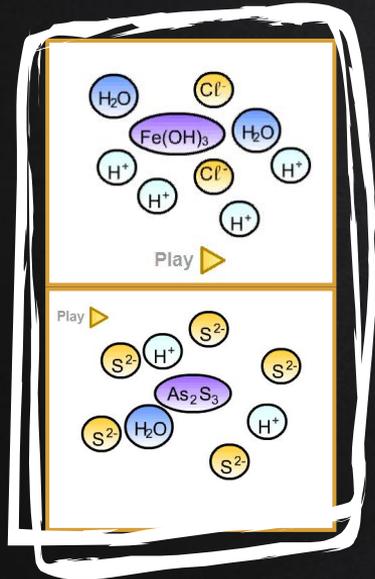
[BACK TO MENU](#)



ADSORPSI

Adsorpsi adalah peristiwa penyerapan ion pada permukaan koloid.

CONTOH :



- Koloid $\text{Fe}(\text{OH})_3$ bermuatan positif, karena permukaannya menyerap ion H^+
- Koloid As_2S_3 bermuatan negatif, karena permukaannya menyerap ion S^{2-}

[BACK TO MENU](#)



KOAGULASI

[BACK TO MENU](#)



KOAGULASI

Koagulasi adalah penggumpalan partikel koloid sehingga membentuk endapan.

Koagulasi dapat terjadi secara fisik, seperti pemanasan, pendinginan, dan pengadukan. Dan secara kimia, seperti penambahan elektrolit dan pencampuran koloid yang berbeda muatan.

[BACK TO MENU](#)



CONTOH DALAM KEHIDUPAN SEHARI - HARI

1. Merebus telur mentah.
2. Mendinginkan agar-agar.
3. Penjernihan air sungai.
4. Penggumpalan karet dalam lateks.
5. Pembentukan delta di muara sungai.

[BACK TO MENU](#)

5

ELEKTROFORESIS

[BACK TO MENU](#)



ELEKTROFORESIS

Elektroforesis adalah peristiwa pergerakan partikel koloid yang bermuatan ke salah satu elektrode.

Koloid yang bermuatan positif bergerak ke katode (elektrode negatif). Koloid bermuatan negatif akan bergerak ke anode (elektrode positif).

[BACK TO MENU](#)



DIALYSIS

[BACK TO MENU](#)



DIALISIS

Dialisis adalah proses pemurnian partikel koloid dari muatan-muatan yang menempel pada permukaannya.

Dialisis dapat dilakukan dengan cara memasukkan koloid ke dalam kantong selaput semipermeabel.

[BACK TO MENU](#)



THANKS!

Any questions?

You can find me at

sindiaprilia12341@gmail.com

[BACK TO MENU](#)