

Perhatikan contoh penerapan sifat koloid berikut!

- (1) Sorot lampu mobil pada saat kabut.
- (2) Pembentukan delta di muara sungai.
- (3) Proses cuci darah.
- (4) Gelatin dalam es krim.
- (5) Pemutihan gula tebu.

Contoh yang merupakan penerapan sifat adsorpsi adalah

- A. (1)
- B. (2)
- C. (3)
- D. (4)
- E. (5)

Alternatif jawaban yang tepat adalah E. Tidak perlu dibahas tinggal buka buku kimia ada deh di sana.

Perhatikan beberapa proses pembuatan koloid berikut:

- (1) H_2S ditambahkan ke dalam endapan NiS ;
- (2) sol logam dibuat dengan cara busur Bredig;
- (3) larutan $AgNO_3$ diteteskan ke dalam larutan HCl ;
- (4) larutan $FeCl_3$ diteteskan ke dalam air mendidih; dan
- (5) agar-agar dipeptisasi dalam air.

Contoh pembuatan koloid dengan cara kondensasi adalah

- A. (1) dan (2)
- B. (1) dan (3)
- C. (3) dan (4)
- D. (3) dan (5)
- E. (4) dan (5)

Contoh pembuatan koloid dengan cara kondensasi yang tepat adalah C, 3 dan 4.

Beberapa kegunaan senyawa karbon:

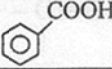


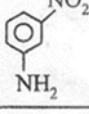
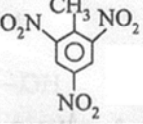
1. pendingin AC;
2. antiseptik;
3. obat bius; dan
4. pelarut senyawa.

Kegunaan senyawa eter adalah

- A. 1 dan 2
- B. 1 dan 3
- C. 2 dan 3
- D. 2 dan 4
- E. 3 dan 4

Kegunaan senyawa eter adalah seperti alternatif jawaban E, digunakan sebagai obat bius dan pelarut senyawa organik.

Perhatikan informasi senyawa turunan benzena berikut:

No.	Struktur	Penggunaan
1		Pengawet makanan
2		Zat warna
3		Desinfektan
4		Obat
5		Bahan baku plastik

Pasangan yang tepat antara senyawa dan kegunaannya adalah

- A. 1
- B. 2
- C. 3
- D. 4
- E. 5

Senyawa 1, asam benzoat, digunakan sebagai pengawet makanan

Senyawa 2, fenol, digunakan sebagai antiseptik

Senyawa 3, toluena, digunakan sebagai pelarut dan sebagai bahan dasar untuk membuat peledak

Senyawa 4, meta nitroanilin, digunakan sebagai zat warna

Senyawa 5, tri-nitrotoluena, digunakan sebagai bahan peledak

Pasangan yang tepat antara senyawa dan kegunaan senyawa turunan benzena adalah A.

Proses pembuatan unsur tersebut dikenal dengan nama

- A. Hall - Heroult
- B. Wohler
- C. Frasch
- D. Deacon
- E. Dow

Sifat unsur yang dihasilkan proses tersebut adalah

- A. mudah berkarat
- B. membentuk oksida amfoter
- C. konduktor listrik yang buruk
- D. oksidanya bersifat asam
- E. membentuk molekul diatomik

Pada soal ini keduanya membicarakan unsur Al. Pembuatan unsur Al dikenal dengan proses Hall-Heroult (alternatif jawaban A)

Sifat unsur Al adalah membentuk oksida amfoter (alternatif jawaban B) dan tidak mudah berkarat.