

8. Peristiwa penyerapan partikel-partikel yang bermuatan pada permukaan koloid disebut
- adsorpsi
 - dialisis
 - dispersi
 - elektrolisis
 - koagulasi
9. Norit merupakan karbon aktif yang dapat digunakan sebagai obat sakit perut karena
- mengoagulasikan racun
 - melarutkan racun
 - mengencerkan racun
 - mengadsorpsi racun
 - menyubstitusi racun
10. Perbedaan muatan pada koloid dapat mengakibatkan
- koagulasi
 - adsorpsi
 - emulsi
 - tumbukan antara partikel
 - efek tyndall
11. Dengan konsentrasi yang sama larutan elektrolit yang paling efektif untuk mengumpulkan koloid As_2S_3 adalah
- $AlCl_3$
 - $NaSO_4$
 - $Ba(NO_3)_2$
 - KBr
 - $MgCl_2$
12. Peristiwa berikut yang menunjukkan gerak koagulasi adalah
- penaburan kapolit dikolam renang
 - penghamburan sinar matahari dipagi yang berkabut
 - pembentukan delta di muara sungai
 - pemanfaatan karbon aktif untuk menjernihkan minyak sawit
 - pemanfaatan tawas pada pabrik tekstil
13. Peristiwa yang dapat menunjukkan pergerakan partikel koloid terhadap medan listrik adalah
- penyerapan warna pada tekstil dengan penambahan tawas
 - penyerapan norit terhadap bakteri penyebab diare
 - pengendapan asap pabrik pada cerobong asap yang dipasang cotrell
 - menggumpalnya lumpur yang ditambahkan tawas
 - menghamburnya cahaya yang melewati susu
14. Minyak dan air dapat bercampur baik dalam susu. Hal ini disebabkan karena
- susu menghamburkan cahaya
 - molekul susu memiliki bagian polar dan non polar
 - berat jenis minyak dan air dibuat serupa dengan susu
 - adanya kasein sebagai koloid pelindung
 - susu merupakan koloid
15. Sistem koloid dibawah ini yang termasuk golongan aerosol adalah
- susu
 - kabut
 - buih
 - gel
 - tinta
16. Pada reaksi $FeCl_{3(aq)} + 3H_2O_{(l)} \rightarrow Fe(OH)_{2(s)} + 3HCl_{(aq)}$. Reaksi tersebut merupakan pembentukan koloid yang menunjukkan reaksi
- oksidasi
 - pemindahan
 - pengendapan
 - redoks
 - hidrolisis

17. Pembuatan koloid berikut yang menunjukkan perubahan partikel menjadi lebih besar adalah
- sol agar-agar yang terbentuk dari serbuk agar-agar dalam air panas
 - sol emas dibuat dengan melompatkan bunga api listrik dari elektroda emas dalam air
 - sol As_2S_3 dibuat dengan cara mengalirkan gas H_2S kedalam larutan encer H_3AsO_3
 - sol $\text{Al}(\text{OH})_3$ yang dibuat dengan menambahkan larutan AlCl_3 kedalam endapan $\text{Al}(\text{OH})_3$
 - sol belerang yang dibuat dengan mencampurkan serbuk belerang dengan gula kemudian dimasukkan dalam air
18. Pembuatan koloid dengan hidrolisis dapat dituliskan
- $2\text{H}_2\text{S}(\text{g}) + \text{SO}_2(\text{aq}) \rightarrow 3\text{S}(\text{s}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{l})$
 - $\text{H}_2\text{S}(\text{q}) + \text{H}_2\text{O}_2(\text{aq}) \rightarrow \text{S}(\text{s}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{l})$
 - $\text{AgNO}_3(\text{aq}) + \text{HCl}(\text{aq}) \rightarrow \text{AgCl}(\text{s}) + \text{HNO}_3(\text{aq})$
 - $\text{ZnCl}_2(\text{aq}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{l}) \rightarrow \text{Zn}(\text{OH})_2(\text{s}) + 2\text{HCl}(\text{aq})$
 - $\text{AgNO}_2(\text{aq}) + \text{NaCl}(\text{aq}) \rightarrow \text{AgCl}(\text{s}) + \text{NaNO}_3(\text{aq})$
19. Mengalirkan gas H_2S pada endapan NiS akan diperoleh sol belerang menunjukkan pembuatanya dengan
- | | | |
|-----------------|--------------------|----------------|
| a. peptisasi | c. mekanik | e. pendinginan |
| b. busur bredig | d. Elektrodialisis | |
20. Pembuatan koloid dengan menggunakan loncatan bunga api listrik menggunakan cara
- | | | |
|--------------|-----------------|--------------|
| a. mekanik | c. busur bredig | e. Koagulasi |
| b. peptisasi | d. Dialisis | |