BAB 5.2
BAHAN PENCUCI

1. Sabun terhasil daripada tindak balas antara

   A Asid dan alkali
   B Asid dan garam
   C Alkali dan garam

2. Pasangan manakah yang betul mengenai asid yang digunakan dalam pembuatan sabun dan detergen?

	Sabun	Detergen
A	Asid lemak	Asid sulfonik
B	Asid lemak	Asid benzoik
C	Asid sulfonik	Asid lemak

3. Antara berikut, bahan manakah yang boleh digunakan dalam pembuatan sabun?

   I larutan litium hidroksida
   II larutan kalium hidroksida
   III larutan natrium hidroksida

   A I dan II
   B II dan III
   C I, II dan III

4. Apakah nama bagi proses penyediaan sabun

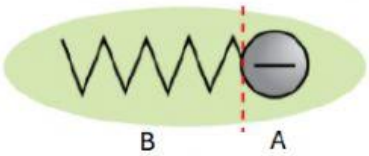
   A Hidrolisis
   B Penghidrogenan
   C Saponifikasi

5. Apakah bahan tambah dalam detergen yang berfungsi untuk menanggalkan kotoran darah?

   A Agen pemutih
   B Pemutih optik
   C Bahan pewangi
   D Enzim biologi

LIVEWORKSHEETS

6. Rajah menunjukkan struktur sabun.



Yang manakah kepala?

7. Bahagian manakah yang larut dalam minyak atau gris?

A Hidrofobik
B Hidrofilik
C Hidrofolik

8. Apakah fungsi penambahan sabun dan detergen ke dalam air?

A Menambahkan tegangan permukaan air
B Mengurangkan tegangan permukaan air
C Mengurangkan daya lekatan air

9. Berikut merupakan tindak balas penghasilan sabun.

Lemak/minyak + alkali pekat → sabun + Q

Apakah Q?

A Air
B Garam
C Gliserol

10. Yang manakah antara berikut merupakan proses penyediaan detergen?

I Peneutralan
II Pensulfonan
III Saponifikasi

A I dan II
B I dan III
C III sahaja

LIVEWORKSHEETS

11. Air liat adalah air yang mengandungi :

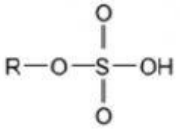
I	ion natrium
II	ion kalsium
III	ion magnesium
IV	ion kalium

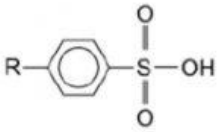
A I dan II
B II dan III
C I dan IV

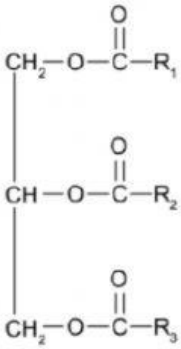
12. Apakah yang menyebabkan tindakan sabun dalam dalam air liat tidak berkesan?

A Kerana terdapat penghasilan garam yang larut
B Kerana terdapat penghasilan garam yang tidak larut
C Kerana terdapat penghasilan gliserol

13. Apakah dua jenis asid sulfonik yang digunakan dalam pembuatan detergen?

I 

II 

III 

A I dan II
B II dan III
C I dan IV

14. Mengapakah membaziran sabun berlaku apabila pembersihan dilakukan menggunakan air liat?

A Kerana penghasilan anion
B Kerana penghasilan kekat
C Kerana penghasilan garam larut

15. Lavender ditambah ke dalam detergen supaya

A Dapat mengawal pembuihan
B Dapat menanggalkan kotoran berprotein
C Dapat menambah kewangian ada fabrik

LIVEWORKSHEETS

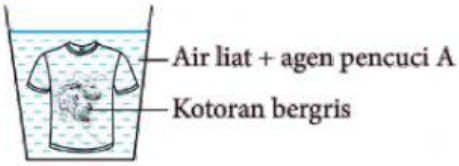
16. Kedua-dua anion dalam sabun dan detergen boleh bertindak balas dengan air liat. Apakah perbezaan antara kedua-dua tindak balas ini?

A Anion sabun bertindak balas dengan air liat menghasilkan garam yang larut manakala anion detergen menghasilkan garam yang tidak larut
B Anion detergen bertindak balas dengan air liat menghasilkan garam yang larut manakala anion sabun menghasilkan garam yang tidak larut
C Anion detergen tidak larut dalam air liat manakala anion sabun larut.

17. Jika seorang murid ingin menyediakan sabun natrium palmitat, apakah alkali yang perlu digunakan?

A KOH
B NaOH
C LiOH

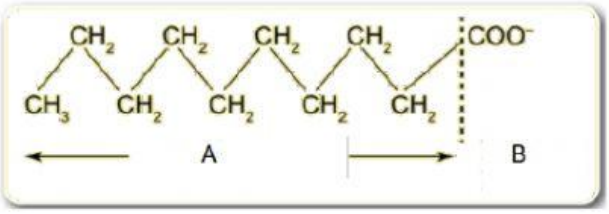
18. Rajah menunjukkan pembersihan menggunakan suatu bahan pencuci.



Kotoran bergris didapati tidak Berjaya ditanggalkan. Apakah formula anion bagi pencuci A?

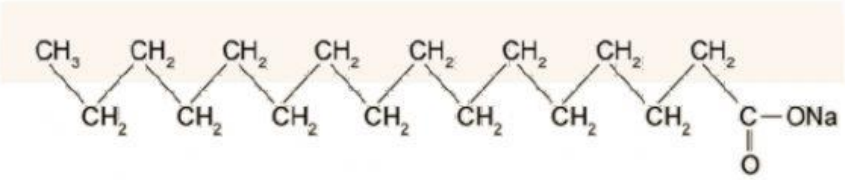
A $CH_3(CH_2)_{11}OSO_3^-$
B $CH_3(CH_2)_{16}COO^-$

19. Berikut merupakan struktur bagi sabun. Manakah antara berikut merupakan bahagian hidrofilik?



LIVEWORKSHEETS

20. Rajah menunjukkan struktur bagi sabun.



Apakah alkali yang boleh digunakan bagi penyediaan sabun di atas?

A Kalium hidroksida
B Natrium hidroksida
C Litium hidroksida

LIVEWORKSHEETS