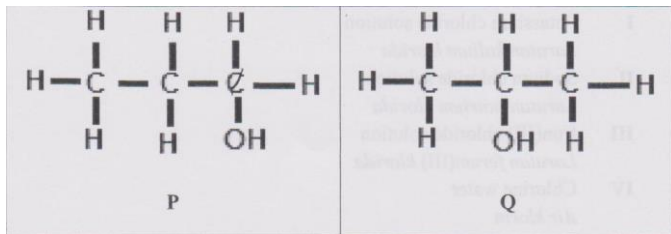


9. Rajah 3 menunjukkan dua isomer bagi propanol.



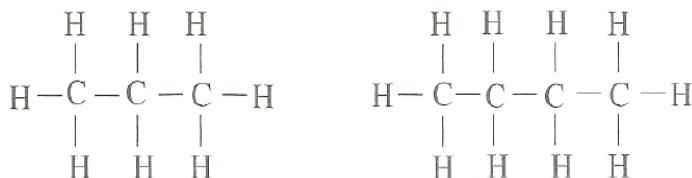
Rajah 3

Apakah perbezaan antara sebatian P dan Q?

- I Sifat fizik
- II Formula struktur
- III Sifat kimia
- IV Formula molekul

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

10. Rajah 4 menunjukkan formula struktur bagi dua hidrokarbon.

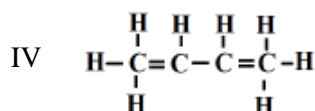
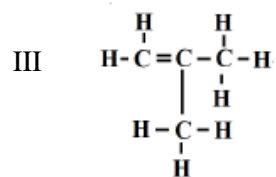
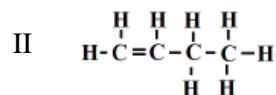
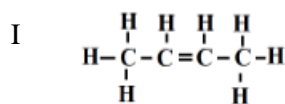


Rajah 4

Sifat manakah yang sama bagi kedua-dua sebatian?

- A Takat lebur
- B Jisim molar
- C Ketelaruatan
- D Ketumpatan

11. Antara berikut, yang manakah isomer bagi butena?



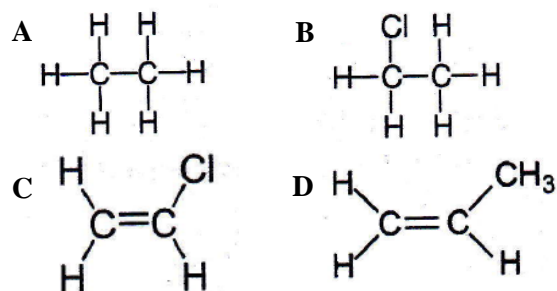
- A I dan III sahaja
- B II dan IV sahaja
- C I, II dan III sahaja
- D I, II, III dan IV

12. Antara bahan berikut, yang manakah boleh membezakan etana dan etena?

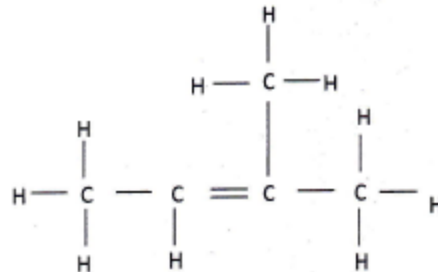
- A Air bromin
- B Air kapur
- C Asid sulfurik cair
- D Larutan natrium hidroksida

13. Baju hujan diperbuat daripada polimer sintetik, polivinil klorida.

Antara berikut, yang manakah formula struktur monomer tersebut?



14. Rajah 5 menunjukkan formula struktur bagi sebatian X.

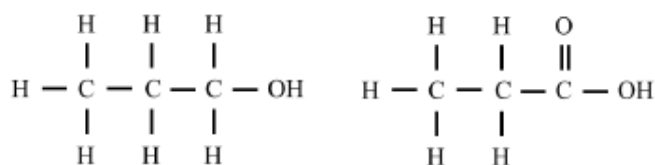


Rajah 5

Apakah nama bagi sebatian X?

- A 2-metilbut-2-ena
- B 2-metilpent-2-ena
- C 3-metilbut-2-ena
- D 3-metilpent-2-ena

15. Rajah 6 menunjukkan formula struktur bagi sebatian T dan sebatian U.



Sebatian T

Sebatian U

Rajah 6

Reagen manakah yang boleh digunakan untuk membezakan sebatian T dan U?

- A Larutan natrium hidroksida
- B Air bromin
- C Magnesium
- D Larutan kalium manganate (VII)

16. Rajah 7 menunjukkan senarai bahan kimia dalam suatu sampel air dari sebatang sungai di Malaysia yang dicemari oleh sebuah kilang.

- Metana, CH_4
- Hidrogen klorida, HCl
- Xilena, C_8H_{10}
- Benzena, C_6H_6

Rajah 7

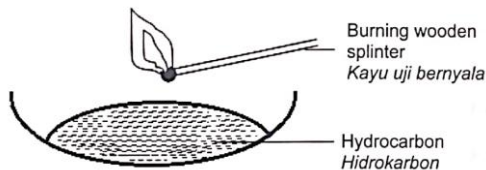
Sebagai ahli kimia di sebuah kilang, anda bertanggungjawab merawat bahan sisa sebelum dilupuskan.

Antara berikut, yang manakah tindakan-tindakan yang wajar dilakukan?

- I Pembakaran metana secara terbuka bagi menghasilkan gas karbon dioksida
- II Melarutkan xilena ke dalam air
- III Mengalirkan hidrogen klorida melalui kalsium karbonat
- IV Alirkan bahan sisa ke dalam air bromin

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

17. Rajah 7 menunjukkan pembakaran hidrokarbon.



Rajah 7

Apakah gas yang terbebas?

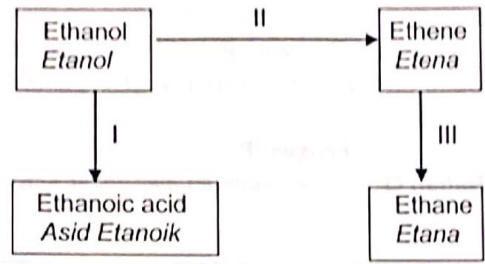
- A Oksigen
- B Hidrogen
- C Karbon dioksida
- D Karbon monoksida

18. Air bromin ditambah kepada larutan X dan campuran digoncang. Warna air bromin dinyahwarnakan.

Apakah formula molekul bagi sebatian yang terdapat dalam larutan X?

- A $\text{C}_4\text{H}_7\text{Cl}$ B $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
- C C_5H_{10} D CH_3COOH

19. Rajah 8 menunjukkan beberapa tindak balas ke atas sebatian karbon.

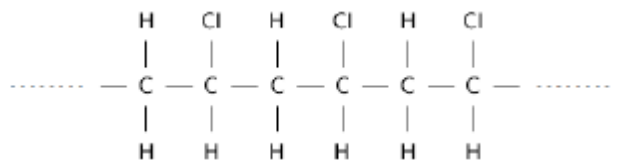


Rajah 8

Antara proses berikut, yang manakah sepadan bagi tindak balas di atas?

	I	II	III
A	Pengoksidaan	Pendehidratan	Penghidrogenan
B	Penukargantian	Pengoksidaan	Penambahan
C	Pengoksidaan	Pendehidratan	Penukargantian
D	Penghidrogenan	Penukargantian	Pengoksidaan

20. Rajah 9 menunjukkan formula struktur untuk satu polimer.



Rajah 9

Yang mana satukah di antara berikut adalah monomer untuk polimer di atas?

- A Etena B Propena
- C Kloroetana D Klorometana