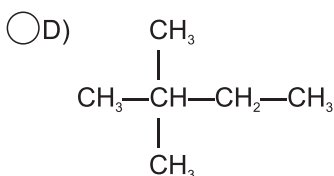
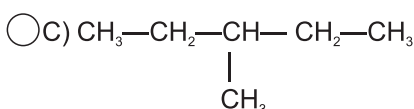
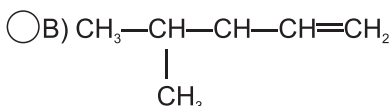
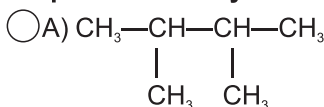


14. Odmiana alotropowa węgla, o której mowa w zadaniu 13, jest wykorzystywana do:

- A) wyrobu naczyń ogniotrwałych
 B) produkcji materiałów ściernych
 C) produkcji biżuterii
 D) wytwarzania elektrod do baterijek elektrycznych

15. Izomerem heksanu jest węglowodór o wzorze półstrukturalnym:



16. Równanie opisuje niecałkowite spalanie heksanu.

- A) $2 \text{C}_6\text{H}_{14} + 19 \text{O}_2 \rightarrow 12 \text{CO}_2 + 14 \text{H}_2\text{O}$
 B) $2 \text{C}_6\text{H}_{14} + 13 \text{O}_2 \rightarrow 12 \text{CO} + 14 \text{H}_2\text{O}$
 C) $2 \text{C}_6\text{H}_{14} + 7 \text{O}_2 \rightarrow 12 \text{C} + 14 \text{H}_2\text{O}$
 D) $\text{C}_6\text{H}_{14} + 19 \text{O} \rightarrow 6 \text{CO}_2 + 7 \text{H}_2\text{O}$

17. Mieszanina może tworzyć silną mieszaninę wybuchową.

- A) wodoru z tlenem
 B) metanu z powietrzem
 C) wodoru z azotem
 D) acetyleny z powietrzem

18. Do spalenia pewnego węglowodoru zużyto 48 g tlenu i otrzymano 52,8 g tlenku węgla (IV) oraz 10,8 g wodoru.

- A) 6 gramów B) 15,6 gramów
 C) 41,6 gramów D) 90 gramów

19. W wyniku rozkładu 18,5 g wodorotlenku wapnia otrzymamy tlenku wapnia.

- A) 9,25 grama B) 10 gramów
 C) 12,5 grama D) 14 gramów

20. W wyniku destylacji frakcyjnej ropy naftowej uzyskuje się:

- A) asfalt B) koks
 C) mazut D) parafinę

21. Węglowodór o wzorze sumarycznym C_2H_4 nosi nazwę:

- A) etylen B) eten
 C) metylak D) acetylen

22. Związek chemiczny o nazwie ma masę cząsteczkową 100 u.

- A) heptyn
 B) węglan wapnia
 C) kwas siarkowy (VI)
 D) heptan

23. Ciałem stałym jest węglowodór o wzorze sumarycznym:

- A) $\text{C}_{17}\text{H}_{36}$ B) $\text{C}_{30}\text{H}_{62}$
 C) $\text{C}_{12}\text{H}_{26}$ D) C_9H_{20}

24. Do 7 g etenu może przyłączyć się co najwyżej bromu.

- A) 20 gramów B) 40 gramów
 C) 80 gramów D) 160 gramów

25. Który z poniższych węglowodorów jest alkenem?

- A) C_8H_{18} B) C_9H_{18}
 C) C_5H_8 D) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHCH}_2$

26. W soli o wzorze FePO_4 żelazo jest:

- A) jednowartościowe
 B) dwuwartościowe
 C) trójwartościowe
 D) czterowartościowe

27. Aby otrzymać związek organiczny o wzorze $\text{C}_2\text{H}_5\text{Br}$, należy eten poddać reakcji z:

- A) bromem B) bromowodorem
 C) kwasem bromowym D) bromkiem sodu

28. Konfiguracja elektronowa $\text{K}^2\text{L}^8\text{M}^{18}\text{N}^8$ charakteryzuje:

- A) anion Se^{2-} B) kation Sr^{2+}
 C) anion Br^- D) atom Kr

29. Reakcję rozcieńczonego kwasu azotowego z miedzią prezentuje równanie:

- A) $\text{Cu} + 2 \text{HNO}_3 \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{H}_2$
 B) $\text{Cu} + 4 \text{HNO}_3 \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{H}_2\text{O} + \text{N}_2\text{O}_5 \uparrow$
 C) $3 \text{Cu} + 8 \text{HNO}_3 \rightarrow 3 \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + 4 \text{H}_2\text{O} + 2 \text{NO} \uparrow$
 D) $2 \text{Cu} + 2 \text{HNO}_3 \rightarrow 2 \text{CuNO}_3 + \text{H}_2\text{O}$

30. Węglowodór o wzorze nie odbarwia rozcieńczonego roztworu nadmanganianu potasu.

- A) C_2H_6 B) C_6H_{12}
 C) C_5H_8 D) $\text{C}_{17}\text{H}_{36}$