

13. Izotopy promieniotwórcze są wykorzystywane

-
- A) do produkcji energii elektrycznej
 - B) do diagnozowania i leczenia chorób nowotworowych
 - C) do produkcji czujników przeciwpożarowych
 - D) jako paliwo w łodziach podwodnych z napędem atomowym

14. Reakcja pomiędzy azotem i wodorem przebiega zgodnie z równaniem:

- A) $3N_2 + H_2 \rightarrow 2N_3H$
- B) $N_2 + 3H_2 \rightarrow 2NH_3$
- C) $3H_2 + 2N \rightarrow 2NH_3$
- D) $3N_2 + 2H \rightarrow 2HN_3$

15. Reakcja opisana w zadaniu 14 to reakcja

-
- A) analizy
 - B) wymiany
 - C) syntezy
 - D) łączenia

16. Produkt reakcji opisanej w zadaniu 14 to

-
- A) amoniak
 - B) wodorek amonowy
 - C) azotowodór
 - D) azotek amonowy

17. Atomowa jednostka masy jest równa

-
- A) $6,02 \cdot 10^{-23}$ g
 - B) $6,02 \cdot 10^{23}$ g
 - C) 1/12 masy izotopu węgla ^{12}C
 - D) $0,166 \cdot 10^{-23}$ g

18. Składnikiem powietrza o stałej zawartości jest

-
- A) azot
 - B) para wodna
 - C) argon
 - D) tlenek węgla (IV)

19. jest gazem szlachetnym.

- A) Wodór
- B) Hel
- C) Platyna
- D) Neon

20. Reakcja chemiczna opisana równaniem:



..... jest reakcją

- A) wymiany
- B) utleniania-redukcji
- C) analizy
- D) syntezy

21. W reakcji przedstawionej w zadaniu 20 jest reduktorem.

- A) Fe_2O_3
- B) H_2O
- C) H_2
- D) Fe

22. Wybierz prawdziwe zdania dotyczące wodoru.

- A) Wodór jest najlżejszym gazem.
- B) Wodór zmieszany z powietrzem jest mieszaniną wybuchową.
- C) Wodór zmętnia wodę wapienną.
- D) Jest substancją palną.

23. Przyczyną powstawania kwaśnych deszczów jest obecność w powietrzu.

- A) SO_2
- B) NO_2
- C) H_2O
- D) N_2O_3

24. Zjawisko polega na bezpośredniej przemianie ciała stałego w gaz z pominięciem fazy ciekłej.

- A) parowania
- B) skraplania
- C) sublimacji
- D) resublimacji

25. Metale ciężkie mają gęstość większą niż 5 g/cm^3 . Metalem ciężkim jest

- A) rtęć
- B) potas
- C) magnez
- D) miedź

26. Jaka jest objętość kulki wykonanej ze złota o masie 60 g? Gęstość złota = $19,3 \text{ kg/dm}^3$.

- A) 1158 cm^3
- B) 125 cm^3
- C) $3,1 \text{ cm}^3$
- D) $0,5 \text{ cm}^3$

27. Cechą charakterystyczną metali jest

-
- A) jednakowa temperatura topnienia
 - B) dobre przewodnictwo prądu elektrycznego
 - C) gęstość powyżej 5 g/cm^3
 - D) kowalność i ciągliwość

28. Duraluminium jest

-
- A) mieszaniną jednorodną metali
 - B) mieszaniną niejednorodną metali
 - C) stopem metali
 - D) związkiem chemicznym

29. Gaz, który stanowi ok. 1% powietrza, to

-
- A) azot
 - B) argon
 - C) tlen
 - D) wodór

30. jest cięższy od powietrza.

- A) tlen
- B) wodór
- C) tlenek węgla (IV)
- D) hel