



PAMIĘTAJ!!! Ostateczne rozwiązania zaznacz na karcie odpowiedzi.

1. Tlenek węgla (IV)

- A) jest cięższy od powietrza
 B) ma charakterystyczny, przyjemny zapach
 C) słabo rozpuszcza się w wodzie
 D) powoduje mętnienie wody wapiennej

2. Tlenek węgla (IV) jest niezbędny

- A) roślinom do życia
 B) rybom do asymilacji
 C) do ochrony atmosfery przed promieniowaniem kosmicznym
 D) do produkcji napojów gazowanych

3. Nazwa łacińska miedzi to

- A) Calcium
 B) Cuprum
 C) Plumbum
 D) Carboneum

4. Wybierz reakcję wymiany.

- A) tlenek węgla (IV) + magnez \longrightarrow węgiel + tlenek magnezu
 B) tlenek rtęci \longrightarrow tlen + rtęć
 C) tlenek żelaza + wodór \longrightarrow tlenek wodoru + żelazo
 D) siarka + srebro \longrightarrow siarczek srebra

5. Symbol chemiczny sodu to

- A) N
 B) Sd
 C) Nd
 D) Na

6. Jedyne pierwiastki chemiczne, które są cieczeniami w temperaturze pokojowej to:

- A) chlor
 B) brom
 C) rtęć
 D) lit

7. Po spaleniu 3,6 g magnezu otrzymano 6 g białego proszku. W czasie reakcji zużyto tlenu.

- A) 2,4 g
 B) 1,6 g
 C) 9,6 g
 D) 3,8 g

8. Ile dm^3 tlenu zostało zużyte w reakcji opisanej w zadaniu? Gęstość tlenu wynosi $1,31 \text{ g/dm}^3$ w temp. 25°C .

- A) ok. $1,22 \text{ dm}^3$
 B) ok. $2,90 \text{ dm}^3$
 C) ok. $1,83 \text{ dm}^3$
 D) ok. $7,32 \text{ dm}^3$

9. W reakcji analizy

- A) z jednego substratu powstaje kilka produktów
 B) z kilku substratów powstaje jeden produkt
 C) z kilku substratów powstaje kilka produktów
 D) następuje rozkład związku chemicznego na prostsze substancje

10. Oblicz, ile kilogramów azotu znajduje się w pokoju o wymiarach 4 m x 6 m x 2,5 m. Gęstość azotu wynosi $1,146 \text{ g/dm}^3$ w temp. 25°C .

- A) ok. 5,4 kg
 B) ok. 53,6 kg
 C) ok. 68,8 kg
 D) ok. 72,7 kg

11. Azot służy do

- A) produkcji amoniaku
 B) napełniania balonów
 C) wytwarzania obojętnej atmosfery przy pracach spawalniczych
 D) produkcji napojów orzeźwiających

12. Gazem lżejszym od powietrza jest

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

13. Masa sztabki złota o wymiarach 12 cm x 8 cm x 5 cm wynosi Gęstość złota wynosi 19,3 g/cm³.

- A) 926,4 g B) 9,264 kg C) 92,64 kg D) 92,64 g

14. Gazem szlachetnym jest

- A) wodór B) ksenon C) chlor D) hel

15. Najcięższym gazem szlachetnym (8 razy cięższym od powietrza) jest promieniotwórczy

- A) radon B) aktyn C) krypton D) neon

16. Reakcja chemiczna opisana równaniem: wodorowęglan amonu → tlenek węgla (IV) + amoniak + tlenek wodoru jest reakcją

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

17. Wybierz prawdziwe zdania.

- A) Powietrze jest mieszaniną jednorodną pierwiastków gazowych.
 B) Powietrze można skroplić.
 C) Powietrze słabo rozpuszcza się w wodzie.
 D) Powietrze jest związkiem chemicznym.

18. wodór + azot →

- A) metan B) amoniak C) siarkowodór D) wodorek azotu

19. Do mierzenia objętości cieczy w pracowni chemicznej używamy

- A) cylindra miarowego B) kolby stożkowej
 C) menzurki D) szalki Petriego



20. Który pierwiastek jest lżejszy od wodoru?

- A) tlen B) lit C) sód D) magnez

21. Wybierz prawdziwe zdania.

- A) Wszystkie niemetale mają jednakową barwę.
 B) Większość metali jest ciałami stałymi o barwie srebrzystoszarej.
 C) Metale wykazują różną aktywność chemiczną.
 D) Magnez jest metalem lekkim.

22. Tlen stanowi ok. objętości powietrza.

- A) 78% B) 21% C) 4/5 D) 1/5

23. W czasie ogrzewania jod zmienia swój stan skupienia ze stałego na gazowy. Taką przemianę nazywamy

- A) sublimacją B) resublimacją C) saturacją D) sedymentacją

24. Które z wymienionych substancji są stopami?

- A) stal B) mosiądz C) tytan D) duraluminium

25. Suchy lód jest to

- A) skroplone powietrze B) tlenek węgla (IV) w stałym stanie skupienia
 C) woda w temperaturze ujemnej D) krystaliczna postać tlenu wodoru

26. Zjawiskiem fizycznym jest:

- A) skraplanie pary wodnej
 B) spalanie magnezu
 C) kwaśnienie mleka
 D) zmiana stanu skupienia jodu ze stałego na gazowy