

15. Tlenek węgla (IV)

- A) jest około 1,5 raza cięższy od powietrza
 B) powoduje mętnienie wody wapiennej
 C) dobrze rozpuszcza się w wodzie
 D) nosi nazwę zwyczajową dwutlenek węgla

16. Zawartość argonu w powietrzu wynosi 0,93%.
Jaką objętość zajmuje argon znajdujący się
w klasie o wymiarach 12 m x 8 m x 3,5 m?

- A) ok. 336 dm³ B) ok. 33,6 m³
 C) ok. 3,1 m³ D) ok. 31 dm³

17. W wyniku elektrolizy 27 gramów wody (rozkład
za pomocą prądu elektrycznego) otrzymamy
..... wodoru. Gęstość wodoru wynosi
0,09 g/dm³.

- A) 3 gramy B) ok. 333,3 cm³
 C) 1,5 grama D) ok. 33,33 dm³

18. Reakcję, która jest opisana w zadaniu 17,
prezentuje równanie

- A) $H_2O + O \rightarrow H_2 + O_2$
 B) $H_2O \rightarrow O_2 + H_2$
 C) $2 H_2O \rightarrow O_2 + 2 H_2$
 D) $2 H_2O \rightarrow 2 OH + H_2$

19. Reakcja z zadania 17 to reakcja

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

20. jest gazem szlachetnym, znacznie
cięższym od powietrza. Jest gazem
promieniotwórczym. Jest najcięższym
ze wszystkich pierwiastków gazowych.
Rozpuszczony w wodzie wykazuje cenne
właściwości lecznicze. Wody najbogatsze w ten
gaz występują w Czechach, w Górach
Kruszcowych.

- A) Rad B) Ksenon
 C) Uran D) Radon

21. Wszystkie metale

- A) mają w warunkach normalnych stały stan
skupienia, z wyjątkiem rtęci
 B) dobrze przewodzą prąd elektryczny
 C) wykazują dużą aktywność chemiczną
 D) mają barwę srebrzystoszarą

22. Konfigurację elektronową $K^2L^8M^{18}N^{18}O^5$ posiada
atom

- A) arsenu B) indu
 C) antymonu D) bizmutu

23. Reakcja jest reakcją egzotermiczną.

- A) rozkładu tlenku rtęci
 B) spalania wodoru
 C) rozkładu wody prądem elektrycznym
 D) spalania magnezu

24. Elektron jest cząstką elementarną o

- A) masie 1 u
 B) masie ok. 0,005 u
 C) ładunku elektrycznym ujemnym
 D) ładunku elektrycznym dodatnim

25. Procent masowy tlenu w tlenku fosforu (V)
wynosi

- A) ok. 38,5% B) ok. 43,7%
 C) ok. 56,3% D) ok. 61,5%

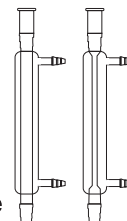
26. Aluminium to łacińska nazwa

- A) stali B) glinu
 C) wapnia D) miedzi

27. Atom posiada sześć elektronów
walencyjnych.

- A) cezu B) azotu
 C) baru D) ołowiu

28. Rysunek przedstawia



- A) kolby destylacyjne
 B) cylindry miarowe
 C) chłodnice destylacyjne
 D) szalki Petriego

29. Okres połowicznego rozpadu izotopu fosforu
 $^{32}_{15}P$ wynosi 14 dni. Po upływie 56 dni z 200
gramów tego izotopu pozostanie

- A) 12,5 grama B) 6,25 grama
 C) 25 gramów D) 100 gramów

30. Atom posiada pięć powłok
elektronowych.

- A) bizmutu B) strontu
 C) srebra D) jodu