

CHEMIA OLIMPUS SESJA JESIENNA 2010



| Pierwiastek, którego jest najwięcej w skorupie ziemskiej, to | | 8. W procesie fotosyntezy rośliny pobierająz powietrza. | |
|--|---------------------------|--|---------------------|
| A) węgiel | ○B) żelazo | ○A) azot | |
| ○C) krzem | D) tlen | ○B) wodę | |
| | | C) tlenek węgla (IV) | |
| 2. Mieszaninę jednorodną wody i spirytusu można rozdzielić na składniki przez | | O) tlenek wodoru | |
| A) sedymentację | B) destylację | 9. Która z wymienionych substancji jest związkiem | |
| C) sączenie | ○D) krystalizację | chemicznym? A) woda | ()B) ksenon |
| | | C) metan | D) amoniak |
| 3. Aby sprawdzić, czy w kolbce znajduje się tlen, można użyć | | , | , |
| A) żarzącego się drewienka | | 10. Wybierz prawdziwe zdania. | |
| B) wody wapiennej | | A) Powietrze jest związkiem chemicznym. | |
| C) prądu elektrycznego | | B) Powietrze można skroplić. | |
| D) wody sodowej | | C) Powietrze jest bezwonne. | |
| | | D) Powietrze jest mieszaniną jednorodną pierwiastków gazowych. | |
| 4. Związek chemiczny jest | | 11. Sala gimnastyczna n | na wymiary |
| A) mieszaniną jednorodną | | 24 m x 15 m x 6 m. Masa powietrza znajdującego się w tej sali wynosi ok (Gęstość powietrza - 1,28 g/dm³) | |
| B) substancją, której nie można rozłożyć na prostsze | | | |
| C) złożony z co najmniej dwóch różnych, połączonych ze sobą trwale, pierwiastków | | | ∩) ○B) 276,5 kg |
| D) mieszaniną co najmniej dwóch pierwiastków | | C) 2,76 tony | ○D) 276,5 kg |
| () = / = == | , | C) 2,76 torry | (JD) 270,5 g |
| 5 jest składnikiem powietrza o zmiennej zawartości. | | 12. Masa argonu znajdującego w sali gimnastycznej z zadania 11 wynosi ok (Gęstość argonu - 1,78 g/dm³) | |
| A) Para wodna | | A) 385 g | ○B) 3,45 kg |
| (B) Argon | | ○C) 3,85 kg | D) 34,5 kg |
| C) Tlenek węgla (IV) | | , , | |
| D) Ozon | | 13. Składnikiem brązu jest | |
| | | ○A) magnez | B) miedź |
| | e jest reakcją chemiczną. | ○C) glin | D) cyna |
| A) Sublimacja suchego lodu | | 14. Starożytni Rzymianio | e wykorzystywali |
| B) Skraplanie pary wodnej | | do budowy wodociągów, co powodowało poważne zatrucia u ludzi. | |
| C) Zmętnianie wody wapiennej przy wdmuchiwaniu powietrza | | _ | |
| D) Rozkład tlenku rtęci w czasie ogrzewania | | A) miedź | ()B) srebro |
| C , | 0 | C) ołów | ○D) cynk |
| 7. Znaczące osiągnięcia w badaniach powietrza miał | | 15. Pierwiastek, o którym mowa w zadaniu 14, jest wykorzystywany do | |
| A) Dymitr Mendelejew | | A) poprawiania właściwości benzyny | |
| B) Karl W. Scheele | | ◯B) wyrobu biżuterii | |
| C) Niels Bohr | | C) budowy akumulatorów samochodowych | |
| D) Joseph Priesley | | OD) wyrobu przewodów elektrycznych | |
| | | | |

| 16. Temperatura topnienia jest niższa niż 0°C pod ciśnieniem atmosferycznym. | | | 23. Balon napełniony w temperaturze pokojowej uniesie się do góry. | | |
|---|---|--|--|--|--|
| A) lodu B) rtęci | | | ○A) tlenem | | |
| C) bromu | | B) wodorem | | | |
| | | | C) helem | | |
| 17. Dopasuj typy reakcji chemicznych do ich opisów. | | | ◯D) tlenkiem węgla (IV) | | |
| 1. Reakcja syntezy | A. Z kilku substratóv produktów | w powstaje kilka | 24. Silnik samochodowy napędzany | | |
| 2. Reakcia analizy B. Z kilku substratów powstaje jeden | | nie wytwarza żadnych substancji | | | |
| | produkt C. Jest reakcją wym | niany, gdy tlen | zanieczyszczających atmosferę. | | |
| Reakcja wymiany Reakcja utleniania- | przyłącza się do r D. Z jednego substr | | ○A) benzyną ○C) gazem LPG | ○B) olejem napędowym○D) wodorem | |
| redukcji | produktów | ata powotajo kiika | G gazeiii LFG | b) wodorem | |
| ○A) 1 - A; 2 - D; 3 - B; 4 - C | | | 25jest stopem zawierającym | | |
| ●B) 1 - B; 2 - D; 3 - A; 4 - C | | | ok. 2% węgla. | Stopeni Zawierającym | |
| OC) 1 - C; 2 - B; 3 - D | | | A) Duraluminium | ◯B) Mosiądz | |
| OD) 1 - D; 2 - C; 3 - A | ; 4 - B | | C) Stal | OD) Brąz | |
| | | | | | |
| 18. Symbol chemiczny srebra to | | | 26. Mieszaniną jednorodną jest | | |
| ○A) Sr ○B) Sb | ◯C) Au | D) Ag | A) woda morska | B) ropa naftowa | |
| | | | C) powietrze | D) duraluminium | |
| 19. Złoto wypełniające szklankę o objętości 250 cm³ ma masę ok | | | 27. W szkolnym laboratorium chemicznym czysty wodór można otrzymać w wyniku A) rozkładu wody prądem elektrycznym B) destylacji skroplonego powietrza | | |
| <u> </u> | | C) reakcji cynku z kwasem solnym | | | |
| 20. Reakcja chemiczna przedstawiona równaniem: | | | D) spalania magnezu w parze wodnej | | |
| | | | | | |
| tlenek cynku + wodór — <mark>→</mark> cynk + para wodna | | | 28. Naturalnym źródłen | n zanieczyszczenia powietrza | |
| jest reakcją | | | 28. Naturalnym źródłem zanieczyszczenia powietrza są | | |
| (A) analizy | | ◯A) huragany | | | |
| (S) syntezy | | B) wybuchy wulkanów | | | |
| C) wymiany D) utleniania-redukcji | | | C) wyładowania atmosferyczne | | |
| b) utleffialfia-redukc | יני | | OD) kominy elektrociepłowni | | |
| 21. Wszystkie niemetale | | | 29. Tlenek węgla (IV) w | ykorzystuje się do | |
| OA) są gazami | | | | | |
| B) mają jednakową barwę | | | A) zamrażania żywności | | |
| C) są aktywne chemicznie | | | B) napełniania gaśnic śniegowych | | |
| O) nie rozpuszczają się w wodzie | | | C) wytwarzania wody wapiennej D) produkcji napojów gazowanych | | |
| | | | produkcji napojow | gazowanych | |
| 22. Reakcją endoenergetyczną jest | | | | | |
| | | | 30. Wybierz prawdziwe zdania. | | |
| A) otrzymywanie tlenu przez prażenie nadmanganianu potasu | | | A) Wodór bardzo dobrze rozpuszcza się w wodzie. | | |
| B) spalanie gazu ziemnego | | | B) Wodór jest pierwiastkiem o dużej aktywności chemicznej. | | |
| C) rozkład tlenku rtęci | | | C) Wodór łącząc się z azotem tworzy amoniak. | | |
| D) zmętnianie wody wapiennej | | D) Wodór jest gazem o najniższej gęstości. | | | |
| | | | , | , | |