

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	OD) tlen	○B) wodę	
		◯C) tlenek węgla (IV)	
 Mieszaninę jednorodną wody i spirytusu można rozdzielić na składniki przez 		D) tlenek wodoru	
A) sedymentację	B) destylację	9. Która z wymienionych substancji jest związkiem chemicznym?	
C) sączenie	OD) krystalizację	○A) woda	○B) ksenon
3. Aby sprawdzić, czy w I można użyć		○C) metan	OD) amoniak
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 jes		11. Sala gimnastyczna m	o varmion.
A) mieszaniną jednorodną			a wymiary asa powietrza znajdującego
B) substancją, której nie można rozłożyć na prostsze		się w tej sali wynosi o	ok (Gęstość
C) złożony z co najmniej dwóch różnych, połączonych ze sobą trwale, pierwiastków			· _
D) mieszaniną co najmniej dwóch pierwiastków		○A) 27,6 kg	○B) 276,5 kg
D) mieszaminą co najmi	nej dwoch pierwiastkow	○C) 2,76 tony	OD) 276,5 g
5 jest składnikiem powietrza o zmiennej zawartości.		12. Masa argonu znajdującego w sali gimnastycznej z zadania 11 wynosi ok (Gęstość	
A) Para wodna		argonu - 1,78 g/dm³)	(CD) 2.45 km
○B) Argon		○A) 385 g	(B) 3,45 kg
◯C) Tlenek węgla (IV)		○C) 3,85 kg	○D) 34,5 kg
OD) Ozon		13. Składnikiem brązu jest	
		○A) magnez	◯B) miedź
6 nic	e jest reakcją chemiczną.	○C) glin	○D) cyna
A) Sublimacja suchego	lodu		
○B) Skraplanie pary wodnej		14. Starożytni Rzymianie wykorzystywali do budowy wodociągów,	
C) Zmętnianie wody wapiennej przy wdmuchiwaniu		co powodowało powa	
powietrza		○A) miedź	○B) srebro
OD) Rozkład tlenku rtęci v	w czasie ogrzewania	○C) ołów	OD) 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	
OD) Joseph Priesley		D) wyrobu przewodów elektrycznych	
•			

16. Temperatura topn 0°C pod ciśnienie	ienia jest niższa niż m atmosferycznym.	23. Balon napełniony w temperaturze pokojowej uniesie się do góry.		
A) lodu B) rtęci		A) tlenem		
C) bromu	OD) cyny	(B) wodorem		
		C) helem		
17. Dopasuj typy reak	cji chemicznych do ich opisów	○D) tlenkiem węgla (IV)		
A. Z kilku substratów powstaje kilka A. Z kilku substratów powstaje kilka				
R. 7 kilku substratów powstaje jeden		24. Silnik samochodowy napędzanynie wytwarza żadnych substancji		
2. Reakcja analizy	produkt	zanieczyszczającyc		
3. Reakcja wymiany	C. Jest reakcją wymiany, gdy tlen przyłącza się do reduktora	A) benzyną	○B) olejem napędowym	
Reakcja utleniania- redukcji	D. Z jednego substratu powstaje kilka produktów	○C) gazem LPG	OD) wodorem	
(A) 1 - A; 2 - D; 3 - B	: 4 - C			
(B) 1 - B; 2 - D; 3 - A		25pest stopem zawierającym ok. 2% węgla.		
C) 1 - C; 2 - B; 3 - D; 4 - A		A) Duraluminium	B) Mosiądz	
OD) 1 - D; 2 - C; 3 - A		C) Stal	D) Brąz	
,		O) Stai	OB) Biąż	
18. Symbol chemiczn	v srohra to	26. Mieszaniną jednorodną jest		
(A) Sr (B) Sb	C) Au D) Ag	A) woda morska	B) ropa naftowa	
		C) powietrze	D) duraluminium	
		O powietize	OD) daraidiffillidiff	
	e szklankę o objętości 250 cm³ Gęstość złota wynosi	27. W szkolnym laboratorium chemicznym czysty wodór można otrzymać w wyniku		
○A) 250 g	○B) 480 g	A) rozkładu wody prądem elektrycznym		
OC) 772 g	OD) 4,8 kg	B) destylacji skroplonego powietrza		
		C) reakcji cynku z kwasem solnym		
20 Booksis shamiozn	na przedstawiona równaniem:	D) spalania magnezu w parze wodnej		
-	•			
-	/odór —► cynk + para wodna	28. Naturalnym źródłen	n zanieczyszczenia powietrza	
jest reakcją		są		
(A) analizy		(A) huragany		
○B) syntezy ○C) wymiany		◯B) wybuchy wulkanów		
D) utleniania-redukcji		C) wyładowania atmosferyczne		
D) agomania rodake	יני	OD) kominy elektrociepłowni		
21. Wszystkie niemet	ale	29. Tlenek węgla (IV) wykorzystuje się do		
◯A) są gazami			,,, - ., 	
B) mają jednakową barwę		OA) zamrażania żywności		
C) są aktywne chemicznie		B) napełniania gaśnic śniegowych		
OD) nie rozpuszczają się w wodzie		C) wytwarzania wody wapiennej		
		O) produkcji napojów gazowanych		
22. Reakcją endoenergetyczną jest				
		30. Wybierz prawdziwe zdania.		
A) otrzymywanie tlenu przez prażenie		A) Wodór bardzo dobrze rozpuszcza się w wodzie.		
nadmanganianu potasu B) spalanie gazu ziemnego			B) Wodór jest pierwiastkiem o dużej aktywności	
C) rozkład tlenku rtęci		chemicznej.		
D) zmętnianie wody wapiennej		C) Wodór łącząc się z azotem tworzy amoniak. D) Wodór jest gazem o najniższej gęstości.		
Obj Ziniştinanle wody	wapioinioj	VVOdor jest gazerii	o najnizszej yęsiosol.	