

CHEMIA SESJA ZIMOWA 2010



1 jest niemetalem.		10. Reakcja opisana w zadaniu 9 to reakcja
○A) rtęć ○B) potas	OC) bar D) krzem	
		(A) spalania (B) analizy
2. Stop, powstały przez r	rozpuszczenie złota w rtęci,	C) syntezy D) wymiany
(A) mosiądz	B) amalgamat	
C) brąz	D) duraluminium	11. Która z wymienionych przemian jest reakcją chemiczną?
3 jest składnikiem powietrza o stałej		A) topnienie śniegu
zawartości.		()B) sublimacja suchego lodu
A) tlen		C) gotowanie wody
B) tlenek wodoru		D) spalanie gazu ziemnego w kuchence
C) tlenek węgla (IV)		
OD) ozon		12. Mieszaniną niejednorodną jest
4 nie jest gaz	zem szlachetnym.	A) powietrze
○A) Argon	B) Wodór	B) mieszanina wody z piaskiem
○C) Hel	D) Ksenon	○C) brąz
O ,	O ,	OD) roztwór cukru
5. lle waży powietrze znajdujące się w sali gimnastycznej o wymiarach: 22 m x 14 m x 6,5 m. Gęstość powietrza wynosi 1,29 g/dm³.		13. Tlenek węgla (IV) nie jest wykorzystywany do
○A) ok. 2,6 kg	○B) ok. 26 kg	
○C) ok. 258 kg	D) ok. 2,58 tony	A) wypełniania żarówek elektrycznych
		(B) napełniania gaśnic śniegowych
6. Symbolem chemiczny		(C) produkcji napojów orzeźwiających
○A) Ga ○B) GI	C) AI D) Am	()D) konserwacji (schładzania) żywności.
7. Wokół jądra każdego pierwiastka chemicznego krążą		14. Higroskopijność to
○A) nukleony	B) protony	A) proces oddzielania wody od substancji
C) elektrony	D) neutrony	B) zdolność do wytrącania się kryształów substancji stałej
8. Tlenek węgla (IV)		C) zdolność do pochłaniania wilgoci
A) zmętnia wodę wapienną		D) proces skraplania pary wodnej
B) jest gazem palnym	•	(B) process smaplerna pary wearing
C) nie rozpuszcza się v	v wodzie	
D) jest lżejszy od powie		15. Ozon jest odmianą alotropową
		A) węgla B) tlenu
 Wodę poddano działaniu prądu elektrycznego. W wyniku tego procesu otrzymano dwa gazy. Te gazy 		C) fosforu D) siarki
to		16. Reakcja chemiczna opisana równaniem: tlenek
A) wodór i azot		żelaza (III) + węgiel → żelazo + tlenek węgla
B) tlen i azot		(IV) jest reakcją
C) tlen i wodór		A) syntezy B) wymiany
OD) tlen i tlenek wodoru		C) analizy D) spalania

17. W reakcji z zadania 16 jest reduktorem. A) węgiel	24. Tlen znajdujący się w pokoju o wymiarach 5,5 m x 3 m x 3 m ma masę ok
B) tlenek żelaza (III)	●A) 13,6 kg
C) żelazo	○C) 1,4 kg ○D) 65 ton
○D) tlenek węgla (IV)	
18. W szkolnej pracowni chemicznej możemy otrzymać wodór w wyniku A) destylacji skroplonego powietrza B) ogrzewania nadmanganianu potasu C) reakcji cynku z tlenkiem wodoru D) działania kwasu solnego na magnez	25. Symbole chemiczne pierwiastków pochodzą od ich łacińskich nazw. <i>Natrium</i> to łacińska nazwa
	26. Związek chemiczny azotu i wodoru nosi nazwę
	●A) amoniak ○B) mosiądz
19. Najlżejszym z gazów szlachetnych jest	C) metan D) azotowodór
A) argon B) radon C) neon D) hel	
	27. Stop, którego głównymi składnikami są miedź i cyna, to
20. Metale lekkie mają gęstość mniejszą od 5 g/cm³. Metalem lekkim jest	A) patyna B) stal cynowa
A) magnez B) miedź	C) duraluminium D) brąz
C) srebro D) cynk	
21. Gęstość złota wynosi 19,3 g/cm³. Masa kawałka złota o objętości 0,5 dm³ (pół litra) wynosi 	28. Cząstka elementarna o masie ok. 1/1840 u i ładunku ujemnym to A) pozyton B) neutron C) elektron D) proton
○A) 965 g ○B) 1,93 kg	2) proton
●C) 9,65 kg	
22. Złoto jest razy cięższe od potasu. Gęstość potasu wynosi 0,89 g/cm³.	29. Wybierz prawdziwe zdanie. A) Grafit, alotropowa odmiana węgla, bardzo dobrze przewodzi prąd elektryczny.
(A) 7 (B) 10	B) Tlenek węgla (IV) jest lżejszy od powietrza.
(C) 16 (D) ponad 21	 C) Siarka jest używana do wytwarzania przewodów elektrycznych. D) Ołów jest metalem o najwyższej temperaturze topnienia. (ponad 3000°C)
23. Wszystkie metale	30. Gaz, którego zawartość w powietrzu wynosi ok. 1% objętościowego, to