

CHEMIA SESJA ZIMOWA 2011



We fragmencie u				6. 79 nukleonów w jądrze posiada atom			
znajdziesz dane do rozwiązania niektórych zadań.				A) złota	A) złota B) selenu		
				C) miedzi	OD) ksenon	nu	
1 1 Woodor 1 2	13 1	14 15 10	18 2He 3 17 4	7. Gaz, który przepusz powoduje jej zmętn		dę wapienną,	
₃Li ₄Be	₅ B 6	₆ C ₇ N ₈ C	9F 10Ne 2	A) wodór	ierrie, to.		
Lit Beryl 7 9	11 12	Vegiel Azot Tlen 2 14 16	19 20	B) tlenek węgla (IV)			
11 Na 12 Mg Sód Magnez 24 10		14 Si 15 P 16 S rzem Fosfor Siarki 8 31 32		C) azot			
		Ge 33As 34S	e ₃₅ Br ₃₆ Kr _{Krypton} 4	D) tlenek węgla (II)			
39 40 59 6	4 65 70 73	orman Arsen Selen 75 Selen 79	80 84	D) tieriek węgia (ii)			
Rubid 85 Stront 88 Pallad 106 S 1 55 Cs 56 Ba 78 Pt	Frebro Kadm Ind Cyn 08 112 115 115 79Au 80 Hg 81 Ti 82	na Antymon Tellur 9 122 128 2Pb 83Bi 84P	Jod Ksenon 131 o 85At 86Rn 6	8. W czasie ogrzewania tlenku rtęci (II) zachodzi reakcja:			
Cez Bar Platyna Z 133 137 195 1	Rioto Rtęć Tal Olć 97 201 204 207	ów Bizmut Polon 7 209 (209)	Astat Radon (210) (222)	●A) tlenek rtęci — r	tęć + tlen		
				OB) rtęć + tlen —➤ tlenek rtęci			
1. Pierwiastek chemiczny jest to				C) tlenek rtęci + wodór → rtęć + tlenek wodoru			
				◯D) tlenek rtęci —➤ rtęć + woda			
A) substancja prosta, podzielna metodami fizycznymi							
B) zbiór jednakowych atomów				9. Reakcja przedstawiona w zadaniu 7 jest reakcją			
C) zbiór jednakowych cząsteczek				A) utlaniania radukcii			
OD) cząstka elementarna materii				(A) utleniania-redukcji			
				(B) wymiany			
2. Zjawisko promieniotwórczości naturalnej zostało				C) analizy D) syntezy			
odkryte w XIX wieku przez:				(D) syntezy			
A) Antoine'a Beckecquerela				10. Który zapis reakcji z zadania 7, za pomocą			
(B) Marię Skłodowską-Curie				symboli i wzorów chemicznych, jest prawidłowy?			
C) Ernesta Rutherforda				○A) HgO 			
OD) Alberta Einsteina				\bigcirc B) Hg ₂ O \longrightarrow Hg ₂ + O			
				C) 2 Hg ₂ O → 4 Hg	=		
Cząstka elementarna o masie 1 u i zerowym ładunku elektrycznym to				\bigcirc D) 2 HgO \longrightarrow 2 Hg + O ₂			
A) proton				11. W warunkach norr	malnych		
C) neutrino) neutron		jest gazem.	namyon		
O o) modumo) 110ati 011		A) fosfor B) fluor	r OC) brom	OD) krzem	
4. Jądro atomu cynku zawiera				12. Masa cząsteczkow	<i>ı</i> a tlenku glinu w	ynosi	
A) 30 protonów i 65 neutronów					Oa) 75	D 100	
B) 35 protonów i 30 neutronów				○A) 43 u ○B) 70 ι	ı	D) 102 u	
C) 30 elektronów i 35 neutronów				13. Atom cyny posiad	а		
D) 30 protonów i 35 neutronów				A) cztery elektrony walencyjne			
<u> </u>				B) pięć elektronów w			
E to sumb =	l chamic=n:- ÷	olozo		C) czternaście elekti		ch	
5 to symbol chemiczny żelaza. (A) Fr (B) ZI (C) Fe (D) F				I ~ ′	D) pięćdziesiąt elektronów walencyjnych		
OA) FI OB) ZI (C)) Fe (۲ (مار		TOTION WAIGHOUJHY	OI I	

14. Konfigurację elektronową K²L®M¹®N¹®O®P² posiada atom	23. Wzór sumaryczny tlenku siarki, gdy siarka jest sześciowartościowa, ma postać:			
A) polonu B) baru	\bigcirc A) S_2O_6 \bigcirc B) SO_3 \bigcirc C) S_6O_2 \bigcirc D) SO_2			
C) ksenonu D) rtęci				
15. Wzór sumaryczny cząsteczki amoniaku ma postać	24. Pierwiastki promieniotwórcze, ulegając przemianie α, emitują cząstkę			
\bigcirc A) H_2 S \bigcirc B) CH_4 \bigcirc C) HCI \bigcirc D) NH_3	$\bigcirc A) \frac{0}{1}e$ $\bigcirc B) \frac{1}{0}n$ $\bigcirc C) \frac{1}{1}p$ $\bigcirc D) \frac{4}{2}He$			
16. Reakcja chemiczna opisana równaniem: tlenek miedzi (II) + wodór → miedź + tlenek wodoru to reakcja A) spalania B) analizy C) wymiany D) syntezy	25. Najaktywniejszym chemicznie metalem, znajdującym się we fragmencie układu okresowego umieszczonego na początku testu, jest			
17. Poniższy zestaw aparatury chemicznej służy do	26. Połącz pojęcia chemiczne ze zdaniami, które je charakteryzują.			
	1. Rozkład A. Gwałtowne utlenianie.			
 	Spalanie B. Produktem jest jedna substancja. Synteza C. Co najmniej 2 substraty i 2 produkty.			
	4. Wymiana D. Substratem jest jedna substancja.			
	OA) 1 - A; 2 - D; 3 - B; 4 - C			
(A) przeprowadzenie reakcji obemiernej enjagnej	○B) 1 - D; 2 - A; 3 - C; 4 - B			
(A) przeprowadzenia reakcji chemicznej opisanej w zadaniu 16	C) 1 - D; 2 - A; 3 - B; 4 - C			
OB) spalania magnezu w parze wodnej	OD) 1 - B; 2 - C; 3 - D; 4 - A			
C) rozdzielania na składniki mieszaniny jednorodnej cieczy	27 Mário detromos tlanko vente (IV) adenia iest			
D) rozdzielenia mieszaniny niejednorodnej dwóch	27. Które, dotyczące tlenku węgla (IV), zdanie jest nieprawdziwe?			
cieczy	(IV) iset gazare			
18. Masa cząsteczkowa związku chemicznego o wzorze (NH ₄) ₃ PO ₄ wynosi	B) Tlenek węgla (IV) jest gazem o charakterystycznym zapachu.			
○A) 65 u ○B) 126 u ○C) 135 u ●D) 149 u	C) Tlenek węgla (IV) jest gazem ok. 1,5 raza cięższym od powietrza.			
19. Tryt jest izotopem	OD) Tlenek węgla (IV) może występować jako ciało stałe "suchy lód".			
A) wodoru B) tlenu C) azotu D) helu				
20 nie jest przemianą chemiczną. A) Spalanie magnezu B) Rozkład wody prądem elektrycznym	28. Do utwardzania ciekłych tłuszczów stosuje się			
C) Mętnienie wody wapiennej	B) tlenek węgla (IV)			
D) Sublimacja kryształku jodu	C) wodór D) neon			
21. Okres połowicznego zaniku promieniotwórczego izotopu bizmutu ²¹⁵ Bi wynosi 8 minut. Ile tego izotopu pozostanie po 40 minutach, jeżeli masa początkowa wynosiła 160 g? A) 5 gramów B) 10 gramów C) 20 gramów D) 40 gramów	29. Gazem szlachetnym, używanym jako składnik gazów stosowanych do narkozy, jest: A) hel B) radon C) krypon D) argon			
22. Reakcją endoenergetyczną jest:	30. Stopem lekkim jest			
A) mętnienie wody wapiennej	A) duraluminium			
B) reakcja tlenku miedzi (II) z wodorem	B) mosiądz			
C) spalanie wodoru D) spalanie gazu ziemnego	○C) stal kwasoodporna ○D) brąz			
OD) spaidille gazu zielilliego	<u></u>			