

CHEMIA SESJA WIOSENNA 2010 2010



We fragmencie układu okresowego pierwiastków znajdziesz informacje niezbędne do rozwiązania								6. Liczba elektronów walencyjnych atomu ołowiu wynosi					
wielu zadań.									A) 4	○B) 6	○C) 14	○D) 18	
1 ,H Wodor 1,0079 2 3Li 4Be Lit Beryl 6,941 9,0122		13 5B Bor 10.811	14 ₆ C _{Wegiel} 12.011	15 7N Azot 14.007	16 8 O Tlen 15.999	17 9F Fluor 18,998	18 2 He Hel 4.0026 10 Ne Neon 20.180	1 2	są na	po rech	◯B) pięciu		
Na 12 Mg Sód Magnez 24.305	12	13 A I Glin 26.982	14 Si Krzem 28.086	15 P Fosfor 30.974	16 S Siarka 32.065	17 CI Chlor 35.453	18Ar Argon 39.948	3	C) sześ	ciu	○D) siedm	iu	
19 K 20 Ca Potas Wapń 39.098 40.078	30Zn Cynk 65,38	31 Ga Gal 69.723	32 Ge German 72,64	33 As Arsen 74,922	34 Se Selen 78.96	35 Br Brom 79 904	36 Kr Krypton 83,798	4					
37 Rb 38 Sr Rubid Stront 85,468 87,62	48 Cd Kadm 112.41	49 In Ind 114.82	50 Sn Cyna 118.71	51 Sb Antymon 121.76	52 Te Tellur 127.60	53 Jod 126.90	54Xe Ksenon 131.29	5	8. Wzór sumaryczny tlenku ołowiu to:				
55 Cs 56 Ba	80 Hg	81 TI	₈₂ Pb	₈₃ Bi	₈₄ Po	₈₅ At	86Rn)	B) PbO ₂		
Cez Bar 132.91 137.33	Rteć 200,59	Tal 204,38	Ołów 207.2	Bizmut 208,98	Polon -	Astat	Radon	6	○C) PbO	7	\bigcirc D) Pb ₂ O ₇		
₈₇ Fr ₈₈ Ra Frans Rad								7					
1. Symbol chemiczny srebra to								9. Masa cząsteczkowa węgliku glinu Al₄C₃ wynosi					
A) Sr B) Ag									○B) 75 u				
(C) Sb				_					◯A) 39 u ◯C) 93 u		D) 144 u		
O ,			,	,					(C) 93 u		O D) 144 u		
2	. jest	niem	etaler	n.									
A) Krypton	n OB) Bizmut								10. Którv	pierwiastek	ma masę atomo	owa 40 u?	
◯C) Rtęć	D) Jod					OA) cyrko		B) argon	•				
									C) wapı		OD) brom		
3. Który pierwiastek jest w warunkach normalnych gazem?													
(A) brom									44 100 11 1				
C) azot D) neon								natura	lnej odnieś	v badaniu promi li	eniotworczości		
4. Metalem o na				vnoś	ci che	emicz	nej		_ :	ine Henri Be itr Mendelej	-		
jest			\sim						C) Maria Skłodowska-Curie				
(A) lit (B) rad								D) Pierre Curie					
C) frans			\bigcirc D)) mag	nez				,				
5. W jądrze atomu ołowiu znajdują się													
A) 82 protony i 125 neutronów B) 125 protonów i 82 neutrony C) 82 protony i 207 neutronów D) 82 protony i 82 elektrony								A) jest i B) nosi C) nie v		•			
									- /	-	-		

13. Izotopy promieniotwórcze są wykorzystywane	22. Wybierz prawdziwe zdania dotyczące wodoru.				
	A) Wodór jest najlżejszym gazem.				
A) do produkcji energii elektrycznej	B) Wodór zmieszany z powietrzem jest mieszaniną				
B) do diagnozowania i leczenia chorób nowotworowych	wybuchową. C) Wodór zmętnia wodę wapienną.				
C) do produkcji czujników przeciwpożarowych	D) Jest substancją palną.				
D) jako paliwo w łodziach podwodnych z napędem	b) bost substantiją painą.				
atomowym	23. Przyczyną powstawania kwaśnych deszczów jes obecność w powietrzu.				
14. Reakcja pomiędzy azotem i wodorem przebiega zgodnie z równaniem:	A) SO ₂ B) NO ₂				
$\bigcirc A) 3N_2 + H_2 \rightarrow 2N_3H$	\bigcirc C) H_2O \bigcirc D) N_2O_3				
$\begin{array}{c} \bullet \\ \bullet $	24. Zjawisko polega na bezpośredniej przemianie ciała stałego w gaz z pominięciem fazy ciekłej.				
$\bigcirc C) 3H_2 + 2N \rightarrow 2NH_3$					
\bigcirc D) $3N_2 + 2H \rightarrow 2HN_3$					
15. Reakcja opisana w zadaniu 14 to reakcja	(A) parowania (B) skraplania				
	C) sublimacji				
A) analizy B) wymiany	25. Metale ciężkie mają gęstość większą niż 5 g	J/cm³.			
C) syntezy D) łączenia	Metalem ciężkim jest				
AC Desired to a leaff and a section of the section AA Co	A) rtęć DB) potas				
16. Produkt reakcji opisanej w zadaniu 14 to	C) magnez D) miedź				
A) amoniak (B) wodorek amonowy	26. Jaka jest objętość kulki wykonanej ze złota				
C) azotowodór D) azotek amonowy	o masie 60 g? Gęstość złota = 19,3 kg/dm³.				
47.4	○A) 1158 cm³ ○B) 125 cm³				
17. Atomowa jednostka masy jest równa	C) 3,1 cm ³ D) 0,5 cm ³				
○A) 6,02 · 10 ⁻²³ g					
B) 6,02 · 10 ²³ g	27. Cechą charakterystyczną metali jest				
C) 1/12 masy izotopu węgla ¹²C					
D) 0,166 · 10 ⁻²³ g	A) jednakowa temperatura topnienia				
(a) 0, 100 · 10 · g	B) dobre przewodnictwo prądu elektrycznego				
18. Składnikiem powietrza o stałej zawartości jest	C) gęstość powyżej 5 g/cm³				
	D) kowalność i ciągliwość				
A) azot	20 Duraluminium isot				
○B) para wodna	28. Duraluminium jest				
C) argon	A) mieszaniną jednorodną metali				
OD) tlenek węgla (IV)	B) mieszaniną niejednorodną metali				
	C) stopem metali				
19 jest gazem szlachetnym.	D) związkiem chemicznym				
A) Wodór B) Hel	D) związkiem chemicznym				
C) Platyna D) Neon	29. Gaz, który stanowi ok. 1% powietrza, to				
20. Reakcja chemiczna opisana równaniem:					
Fe ₂ O ₃ + 3H ₂ → 2Fe + 3H ₂ O jest reakcją	(A) azot				
	B) argon				
A) wymiany	C) tlen				
B) utleniania-redukcji	D) wodór				
C) analizy					
OD) syntezy	30 jest cięższy od powietrza	1.			
	A) tlen				
21. W reakcji przedstawionej w zadaniu 20	B) wodór				
jest reduktorem.	C) tlenek węgla (IV)				
\bigcirc A) Fe_2O_3 \bigcirc B) H_2O \bigcirc C) H_2 \bigcirc D) Fe	D) hel				