

CHEMIA SESJA JESIENNA 2013



Który polski uczony dokonał skroplenia powietrza po raz pierwszy?		8iest zjawiskiem fizycznym. A) Sublimacja jodu		
A) Ignacy Mościcki B) Karol Olszewski		B) Wrzenie wody		
○C) Jędrzej Śniadecki	C) Jędrzej Śniadecki D) Zygmunt Wróblewski		C) Spalanie gazu ziemnego	
		D) Topnienie lodu		
2. Powietrze jest:				
A) mieszaniną niejedno	prodną			
B) mieszaniną jednorodną pierwiastków chemicznych		9 jest w warunkach normalnych gazem.		
C) mieszaniną jednorodną gazowych pierwiastków		A) Chlor	○B) Brom	
i związków chemicznych		C) Fluor	○D) Jod	
pierwiastków	orodną ciekłych i gazowych			
procession.				
3. Czysty tlen można uzyskać w laboratorium		10. Symbolem chemicznym rtęci jest:		
w wyniku:		◯A) Ag	B) Hg	
A) destylacji skroploneg	go powietrza	○C) Rt	○D) Hd	
B) ogrzewania wody pr	zy podwyższonym ciśnieniu			
C) termicznego rozkładu nadmanganianu potasu				
D) rozkładu wody prądem elektrycznym		11. Wybierz prawdziwe zdania o rtęci.		
		A) Rtęć jest metalem	o barwie srebrzystej.	
4. Ozon jest alotropową odmianą:		B) Rtęć jest bardzo dobrym przewodnikiem		
A) tlenu B) azotu		elektryczności.		
C) wodoru	○D) argonu	C) Rtęć jest substancją silnie trującą dla człowieka. D) Rtęć jest cieczą w warunkach normalnych.		
		D) Rięc jesi cieczą w	warunkach normalnych.	
5. Warstwa ozonu w górı chroni nas przed:	nych warstwach atmosfery			
A) wypromieniowaniem ciepła		12 jest metalem szlachetnym.		
<u> </u>	iowaniem nadfioletowym	◯A) Ołów	B) Platyna	
C) okruchami skalnymi		C) Złoto	D) Pallad	
D) meteorytami				
6. Woda mineralna jest:		13. Zawartość argonu w powietrzu wynosi 0,9%. W klasie o wymiarach 12 m x 8 m x 3,5 m		
A) mieszaniną jednorodną		znajduje się ok		
B) zawiesiną	·	\bigcirc A) 3 dm ³	(B) 37,3 dm ³	
C) roztworem		\bigcirc C) 450 dm ³	D) 3024 dm ³	
OD) mieszaniną niejednorodną				
7. Głównym składnikiem duraluminium, lekkiego		14. Masa argonu znajdującego się w klasie		
stopu używanego w przemyśle motoryzacyjnym i lotniczym, jest:		z zadania 13 wynosi ok		
A) potas	○B) magnez	A) 5 kg	B) 1,8 kg	
C) żelazo	D) glin	C) 5020 gramów	○D) 1820 gramów	

15 jest gazem szlachetnym.		23. Dwutlenek węgla [tlenek węgla (IV)]:	
○A) Wodór	B) Hel	A) jest w warunkach normalnych gazem bezbarwnym	
C) Neon	OD) Ozon	◯B) bardzo słabo rozpi	uszcza się w wodzie
		C) jest ok. 1,5 raza ci	eższy od powietrza
		D) powoduje mętnien	
16 Wéród nierwiastków	v chemicznych wyróżniamy:	— — / p = 11 = 12 = 12 = 12 = 12 = 12 = 12 =	,,
A) metale	B) związki chemiczne		
C) niemetale	D) półmetale	24. Najcięższym gazem szlachetnym, który jest pierwiastkiem radioaktywnym, jest:	
		○A) ksenon○C) neon	○B) krypton ●D) radon
17. Bezbarwny gaz, bez zapachu, słabo rozpuszczalny w wodzie, ponad czternaście razy lżejszy od powietrza to:		25. Brom jest:	•
<u> </u>		A) metalem	
(A) para wodna	B) wodór	B) niemetalem	
○C) azot	○D) tlen		
		C) gazem o barwie brunatnej	
		D) cieczą o barwie cz	zerwonej
18. Suchy lód:			
A) w temperaturze ok78°C sublimuje, a nie topi się B) to lód zebrany zimą i przechowywany w trocinach		26. Metale ciężkie mają gęstość większą niż 5 g/cm³. Metalem ciężkim jest:	
C) jest dwutlenkiem w	• •	A) srebro	◯B) wapń
	a żywności w czasie transportu	C) rtęć	D) złoto
b) sidely do ciliodecilie	2 Zywnosor w ozasie transportu		
		27. Metalem, który nie charakteryzuje się barwą	
19. Większość pierwias		srebrzystoszarą, jest:	
występujących w pr	• •	A) platyna	B) złoto
(A) gazami	◯B) niemetalami	C) miedź	◯D) żelazo
C) metalami	◯D) półmetalami		
		28. Reakcję rozkładu wody prądem elektrycznym można wykorzystać do otrzymania:	
20. Gdy badamy właściwości fizyczne substancji,		A) azotu	B) chloru
to badamy:		C) wodoru	D) tlenu
A) temperaturę topnie	nia	O) Wodord	() dona
B) zdolność przewodz	enia ciepła i prądu		
C) rozpuszczalność w wodzie D) palność		29. W szkolnej pracowni chemicznej do przeprowadzania reakcji chemicznych służą nam:	
O 71		A) probówki	B) zlewki
		C) pipety	D) kolby stożkowe
	nennej możemy wydzielić sól	C) pipety	D) Kolby Stozkowe
poprzez:		30. Na obrazku widzisz:	
A) przesączenie przez bibułę na lejku			
(B) dekantację			
C) sedymentację			
D) odparowanie wody			
		/	
22 jest pierwiastkiem chemicznym.		/	\
Jest bezbarwnym gazem nieco lżejszym od		()
powietrza. Jest gazem niepalnym. Spełnia ważną			
rolę w procesach ży			
○A) Tlen	B) Azot	(A) zlewkę	B) kolbę stożkową
(C) Chlor	○D) Argon	C) erlenmajerkę	○D) krystalizator