

# 61 PIERWIASTKI Wszystkie litowce (z wyjątkiem fransu) to miękkie ciała stałe o srebrzystoszarej barwie matura100procent.pl	# 62 PIERWIASTKI Konfiguracja powłoki walencyjnej wszystkich litowców ma postać Xs^1 (np. sód – $3s^1$) matura100procent.pl	# 63 PIERWIASTKI Litowce tworzą tlenki o charakterze zasadowym ($pH > 7$) matura100procent.pl
# 64 PIERWIASTKI Wodór jako <u>jedyny</u> przedstawiciel 1. grupy układu okresowego jest <u>niemetalem</u> matura100procent.pl	# 65 PIERWIASTKI W związkach chemicznych wodór zwykle przyjmuje stopień utlenienia I, wyjątkiem są wodorki metali – w nich przyjmuje stopień -I matura100procent.pl	# 66 PIERWIASTKI Hel jest <u>bierny chemicznie</u>, ponieważ na jego powłoce walencyjnej znajduje się <u>dublet</u> elektronowy. Z tego też powodu hel występuje w postaci pojedynczych atomów (a <u>nie</u> jak większość pierwiastków, w postaci cząsteczek) matura100procent.pl
# 67 PIERWIASTKI Wszystkie litowce (z wyjątkiem wodoru) w związkach chemicznych zawsze przyjmują stopień utlenienia I matura100procent.pl	# 68 PIERWIASTKI Konfiguracja powłoki walencyjnej wszystkich berylowców ma postać Xs^2 (np. magnez – $3s^2$) matura100procent.pl	# 69 PIERWIASTKI Berylowce barwią płomień na różne kolory. Wapń na ceglastoczerwony; stront na czerwony; bar na żółtozielony; rad na karminowy, Magnez i beryl nie barwią płomienia matura100procent.pl
# 70 PIERWIASTKI Bar jako jedyny z berylowców tworzy 2 rodzaje tlenków: BaO oraz BaO₂ matura100procent.pl	# 71 PIERWIASTKI Litowce oraz berylowce są otrzymywane w wyniku elektrolizy stopionych soli matura100procent.pl	# 72 PIERWIASTKI Magnez i beryl odróżniają się od reszty pierwiastków 2. grupy, ponieważ nie reagują z wodą w temperaturze pokojowej. Beryl w ogóle nie reaguje z wodą, natomiast magnez tylko po ogrzaniu matura100procent.pl

# 121 PIERWIASTKI Konfiguracja powłoki walencyjnej chromowców ma postać $Xd^5 (X+1)s^1$ (np. chrom – $3d^5 4s^1$) matura100procent.pl	# 122 PIERWIASTKI 11sta grupa układu okresowego to tzn. miedziowce o konfiguracja powłoki walencyjnej $Xd^{10} (X+1)s^1$ (np. miedź – $3d^{10} 4s^1$) matura100procent.pl	# 123 PIERWIASTKI Wszystkie pierwiastki należące do <u>bloku d</u> układu okresowego są metalami matura100procent.pl
# 124 PIERWIASTKI Srebro jest metalem półszlachetnym, a złoto, platyna, pallad i iryd są metalami szlachetnymi matura100procent.pl	# 125 PIERWIASTKI Do bloku f należą dwie grupy – nie posiadają one numeru lecz nazwy: lantanowce i aktynowce matura100procent.pl	# 126 PIERWIASTKI Lantanowce w związkach chemicznych występują zazwyczaj na III stopniu utlenienia matura100procent.pl
# 127 PIERWIASTKI Większość aktynowców w związkach przyjmuje III stopień utlenienia (wyjątki to: tor – IV oraz protaktyn – V) matura100procent.pl	# 128 PIERWIASTKI Wszystkie pierwiastki z <u>bloku d</u> tworzą jony dodatnie matura100procent.pl	# 129 PIERWIASTKI Wszystkie pierwiastki z <u>bloku s</u> (poza wodorem) tworzą jony ujemne (np. H^+, Ca^{2+}) matura100procent.pl
# 130 PIERWIASTKI Wszystkie pierwiastki z <u>bloku p</u> tworzą jony dodatnie matura100procent.pl	# 131 PIERWIASTKI Aktynowce występują naturalnie w przyrodzie z wyjątkiem toru, protaktynu oraz uranu – te pierwiastki otrzymano w laboratorium matura100procent.pl	# 132 PIERWIASTKI Wszystkie aktynowce są promieniotwórcze. Ich okres połowicznego rozpadu <u>skraca się</u> wraz ze <u>wzrostem</u> liczb atomowej (Z) matura100procent.pl

# 181 ZWIĄZKI CHEMICZNE Cyjanian amonu i mocznik to związki o takim samym wzorze sumarycznym $\text{CO}(\text{NH}_2)_2$. Różnią się jednak strukturą przestrzenną, dlatego posiadają inne właściwości matura100procent.pl	# 182 ZWIĄZKI CHEMICZNE Metan CH_4 to bezbarwny i bezwonny gaz. Jego gęstość jest mniejsza od gęstości powietrza. Nie rozpuszcza się w wodzie, ale jest łatwopalny i przez to stał się popularnym paliwem matura100procent.pl	# 183 ZWIĄZKI CHEMICZNE Temperatura topnienia, wrzenia oraz gęstość alkanów <u>rosną</u> wraz ze <u>wzrostem</u> liczby atomów węgla w cząsteczce matura100procent.pl
# 184 ZWIĄZKI CHEMICZNE Węglowodory nienasycone, które posiadają w cząsteczce <u>dwa</u> wiązanie podwójne to alkadieny matura100procent.pl	# 185 ZWIĄZKI CHEMICZNE Węglowodory nienasycone, które posiadają w cząsteczce <u>trzy</u> wiązanie podwójne to alkatrieny matura100procent.pl	# 186 ZWIĄZKI CHEMICZNE Toluen $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_3$ to węglowodór aromatyczny, bezbarwny, w naturalnych warunkach jest oleistą cieczą o charakterystycznym zapachu. Spalając się wydziela ciemny dym matura100procent.pl
# 187 ZWIĄZKI CHEMICZNE Alkohole mają odczyn <u>obojętny</u> i <u>nie</u> ulegają dysocjacji. Reagują jednak z sodem co mogłoby świadczyć o bardzo słabym kwasowym charakterze matura100procent.pl	# 188 ZWIĄZKI CHEMICZNE Fenol ulega dysocjacji z wytworzeniem jonu H^+ co wskazuje na jego kwasowy odczyn matura100procent.pl	# 189 ZWIĄZKI CHEMICZNE Wzór ogólny szeregu homologicznego <u>aldehidów</u> to: $\text{C}_n\text{H}_{2n+1}\text{CHO}$ matura100procent.pl
# 190 ZWIĄZKI CHEMICZNE Wzór ogólny dla szeregu homologicznego <u>alkanali</u> to: $\text{C}_n\text{H}_{2n+1}\text{COO}$ matura100procent.pl	# 191 ZWIĄZKI CHEMICZNE Aldehyd mrówkowy (metanal, formaldehyd) służy do sporządzania 40% procentowego roztworu, który nosi nazwę formaliny matura100procent.pl	# 192 ZWIĄZKI CHEMICZNE Kwasy karboksylowe to związki, które w swojej cząsteczce zawierają <u>grupę karboksylową</u> $-\text{COOH}$ matura100procent.pl