

imię i nazwisko ucznia

data

klasa

Test VIII

W skład części przyrodniczej egzaminu gimnazjalnego wchodzi zadania z zakresu geografii, fizyki, biologii i chemii. Test VIII sprawdza wiedzę z dziedziny chemii.

Zadanie 1.

Na schemacie fragmentu układu okresowego pod literami T i U są ukryte pierwiastki chemiczne będące składnikami powietrza o stałej zawartości.

1														13	14	15	16	17	18
2																T	U		
3			3	4	5	6	7	8	9	10	11	12							
4																			
5																			
6																			
7																			

metale
niemetale

Lantanowce

Aktynowce

Wskaż zdanie opisujące pierwiastek chemiczny T.

- A. Konfiguracja elektronowa atomu tego pierwiastka chemicznego to K^2L^8 .
- B. W atomie tego pierwiastka chemicznego elektrony są rozmieszczone na dwóch powłokach.
- C. Atom tego pierwiastka chemicznego ma 4 elektrony walencyjne.
- D. Gaz szlachetny.

Wskaż zdanie opisujące pierwiastek U.

- A. Jądro atomowe tego pierwiastka chemicznego ma 2 protony.
- B. Konfiguracja elektronowa atomu tego pierwiastka chemicznego to $K^2L^8M^1$.
- C. Atom tego pierwiastka chemicznego ma 6 elektronów walencyjnych.
- D. W atomie tego pierwiastka chemicznego elektrony są rozmieszczone na 1 powłoce.

Zadanie 2.

Oceń prawdziwość podanych informacji dotyczących nazewnictwa soli nieorganicznych.

Wybierz P, jeśli informacja jest prawdziwa, lub F, jeśli jest fałszywa.

Zadanie 6.

Wybierz właściwość, której etanol nie posiada.

- A. palny
- B. ścina białko
- C. toksyczny dla rozwijającego się organizmu
- D. ma właściwości higroskopijne