

Schemat punktowania

Tabela odpowiedzi do części A

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
A	A	A	A	A	A	A	A	A	A	A	A	A	A	A	A	A	A
B	B	B	B	B	B	B	B	B	B	B	B	B	B	B	B	B	B
C	C	C	C	C	C	C	C	C	C	C	C	C	C	C	C	C	C
D	D	D	D	D	D	D	D	D	D	D	D	D	D	D	D	D	D
C	A	D	A	D	D	B	D	A	B	D	C	B	C	D	B	A	C

Część B

Zadania za 2 punkty

**Uwaga!**

**W zadaniach otwartych zapisanie poprawnej i błędnej odpowiedzi skutkuje brakiem punktu zgodnie z zasadą: sprawdzający nie wybiera.**

Zadanie 19.

Kryterium zaliczenia:

- po 1 pkt za podkreślenie prawidłowej nazwy, odpowiednio: w zestawie A - **klif**, w zestawie B - **sandr**  
(0 pkt – jeśli w danym zestawie uczeń wybrał więcej niż jedną nazwę formy)

Zadanie 20.

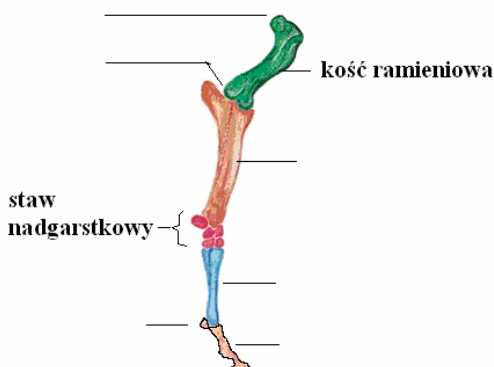
Numer grupy – **2** (lub II A); numer okresu – **4** (cyfra arabska); nazwa pierwiastka – **wapń**; symbol pierwiastka – **Ca**

Za poprawne uzupełnienie: 4 informacji – 2 pkt.  
3 informacji – 1 pkt.  
2 i mniej – 0 pkt.

Zadanie 21.

stawy:

kości:



Część C

Zadania za 3 punkty:

Zadanie 22.

- po 1 pkt za każdy prawidłowo określony kontynent, odpowiednio:  
A – **Ameryka Południowa**, B – **Afryka**, C – **Ameryka Południowa**

**Zadanie 23.**

1 p. za poprawne obliczenie wartości indeksu stechiometrycznego x w związku o wzorze  $C_xH_6$

1 p. za zapisanie poprawnego wzoru półstrukturalnego związku o wzorze  $C_3H_6$

1 p. za poprawną nazwę związku o wzorze  $C_3H_6$

*Uwaga: nie zaliczono wzorów strukturalnych propenu.*

**Zadanie 24.**

Odpowiedzi od góry: łuk – miejsce przyczepu mięśni; trójkąt – położenie rdzenia kręgowego; owal – powierzchnia stawowa

**Część D****Zadania za 4 punkty****Zadanie 25.**

- po 1 pkt za każde prawidłowo wybrane określenie, odpowiednio:

A – spadek, B – większa, C – ubożenie, D – powiększenie

**Zadanie 26.**

1 p. za poprawny symbol pierwiastka – S

1 p. za poprawnie zapisaną konfigurację elektronową:  $K^2L^8M^6$  (lub  $1s^22s^22p^63s^23p^4$ )

1 p. za poprawny wzór sumaryczny tlenku siarki (VI)  $SO_3$

1 p. za poprawny wzór strukturalny tlenku siarki (VI) z zachowaniem wartościowości siarki (VI) i tlenu (II)

*Uwaga: nie zaliczono modeli budowy atomu siarki zapisanych zamiast konfiguracji elektronowej.*

**Zadanie 27.**

1. fałsz; 2. prawda; 3. prawda; 4. prawda

**Zespół Przedmiotów Przyrodniczych  
Wojewódzkiej Komisji Konkursowej**