

KONKURS CHEMICZNY dla uczniów gimnazjów województwa lubuskiego
5 marca 2010 r. – zawody III stopnia (wojewódzkie)
Schemat punktowania zadań

Maksymalna liczba punktów – **40**
90% – **36 pkt**

Uwaga!

1. Za poprawną odpowiedź, która nie jest proponowana w schemacie punktowania, uczeń także otrzymuje maksymalną liczbę punktów.
2. Wszystkie wyniki powinny być podawane z wymaganą dokładnością i jednostką.
3. Uczeń otrzymuje punkty za równanie reakcji chemicznej tylko wówczas, gdy jest ono poprawnie zbilansowane.
4. Nie przewiduje się stawiania połówek punktów.

Schemat punktowania zadań

Zadania 1-5

1.	2.	3.	4.	5.
B	D	A	B	A

Razem: 5p.

Zadanie 6.

Za podanie: ocet, woda sodowa, roztwór alkoholu etylowego, woda wapienna – 1p.

Razem: 1p.

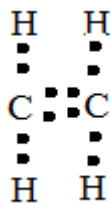
Zadanie 7.

Za podanie: chrom – 1p.

Razem: 1p.

Zadanie 8.

Za narysowanie poprawnego wzoru – 1p.



UWAGA! Wzór zawierający jednocześnie kropki i kreski nie jest poprawny, ale w tym roku uczniowie wyjątkowo otrzymywali za niego 1 punkt.

Razem: 1p.

Zadanie 9.

Za podanie wzoru: $C_7H_{15}COOH$ – 1p.

Razem: 1p.

Zadanie 10.

Za podanie wzoru: $C_6H_{13}OH$ – 1p.

Razem: 1p.

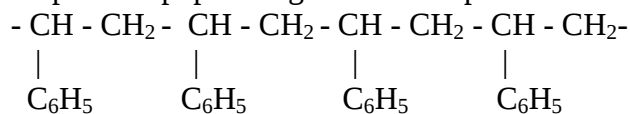
Zadanie 11.

Za podanie: 16 atomów węgla – 1p.

Razem: 1p.

Zadanie 12.

Za podanie poprawnego wzoru – 1p.



Razem: 1p.

Zadanie 13.

Za podanie: $\text{C}_3\text{H}_5(\text{OH})_3$ lub $\text{C}_3\text{H}_8\text{O}_3$ – 1p.

Za podanie: C_3H_8 – 1p.

Za podanie: $\text{C}_3\text{H}_7\text{COOH}$ lub $\text{C}_4\text{H}_8\text{O}_2$ – 1p.

Razem: 3p.

Zadanie 14.

Za podanie: $\text{Al}_2\text{O}_3 + 3 \text{CO} \rightarrow 2 \text{Al} + 3 \text{CO}_2$ – 1p.

Za podanie: $\text{CaC}_2 + 2 \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{C}_2\text{H}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2$ – 1p.

Razem: 2p.

Zadanie 15.

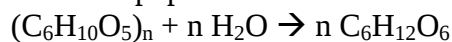
Za podanie: są lżejsze od wody – 1p.

Za podanie – kocem gaśniczym lub piaskiem, lub gaśnicą proszkową, lub gaśnicą pianową (w przypadku tłuszczu również odcięcie dostępu powietrza poprzez przykrycie szczelną pokrywką) – 1p.

Razem: 2p.

Zadanie 16.

Za każde poprawne równanie reakcji – 1p.



Razem: 3p.

Zadanie 17.

Za zapisanie poprawnego równania reakcji – 1p.

Za podanie nazw wszystkich reagentów organicznych – 1p.

Razem: 2p.

Zadanie 18.

Za każde poprawne równanie reakcji – 1p.

Razem: 4p.

Zadanie 19.

Za podanie wzoru odczynnika, który wytrąci osad z kationem oraz wzoru odczynnika, który wytrąci osad z anionem chlorku żelaza (III) – 1p.

Za każde poprawne równanie reakcji – 1p.

Razem: 4p.

Zadanie 20.

Za poprawne równanie reakcji – 1p.

Za podanie: $2,94 \cdot 10^{23}$ atomów – 1p.

UWAGA! Nie przyznajemy punktów za wykonanie poprawnych obliczeń, jeśli ich podstawą jest niepoprawne równanie reakcji chemicznej.

Razem: 2p.

Zadanie 21.

Za zapisanie wykonanej czynności z poprawnie wybranym odczynnikiem oraz podanie obserwacji i wniosku (nazwy metalu, który został zidentyfikowany) – 1p.

UWAGA! Nie przyznajemy punktu, jeśli jako obserwacja zostanie podana informacja typu: *wapń reaguje z wodą i wydziela się wodór* lub *substancje reagowały/nie reagowały ze sobą*.

Razem: 2p.

Zadanie 22.

Za podanie wzorów lub nazw czterech reagentów – 1p.

Za podanie obserwacji – 1p.

Za poprawne równanie reakcji zachodzącej w probówce I – 1p.

Za poprawne równanie reakcji zachodzącej w probówce II – 1p.

UWAGA! Nie przyznajemy punktu, jeśli jako obserwacja zostanie podana informacja typu: *substancja X reaguje z substancją Y i wydziela się substancja Z* lub *substancje reagowały/nie reagowały ze sobą*.

Razem: 4p.