

Konkurs przedmiotowy z chemii dla uczniów gimnazjów
4 marca 2016 r. – zawody III stopnia (wojewódzkie)
Schemat punktowania zadań

Maksymalna liczba punktów – 40.

Uwaga!

1. Za poprawną odpowiedź, która nie jest proponowana w schemacie punktowania, uczeń także otrzymuje maksymalną liczbę punktów.
2. Wszystkie wyniki końcowe muszą być podawane z jednostką.
3. Uczeń otrzymuje punkty za równanie reakcji chemicznej tylko wówczas, gdy jest ono poprawne merytorycznie i dobrze zbilansowane.
4. Nie przyznajemy punktów za wykonanie obliczeń, jeśli ich podstawą jest błędne założenie wstępne, np. źle odczytane dane z wykresu/tabeli/układu okresowego/..., niepoprawne równanie reakcji chemicznej itp.
5. Nie przyznajemy punktów za uzyskany przez ucznia poprawny wynik, jeśli jest on efektem błędnego rozumowania (przypadkowa zgodność wyników).
6. Nie przewiduje się przyznawania połówek punktów.

Schemat punktowania zadań

Zadania 1-7

1.	2.	3.	4.	5.	6.	7.
B	A	C	B	D	C	D

Razem: 7 p.

Zadanie 8.

- A. – 3
B. – 1
C. – 2

Wszystkie przyporządkowania poprawne, bez przyporządkowań błędnych – 1p.

Razem: 1 p.

Zadanie 9.

Zaznaczenie – D i A – 1p.

Razem: 1 p.

Zadanie 10.

Prawda – B i C, bez wskazań błędnych – 1p.

Razem: 1 p.

Zadanie 11.

- A. – roztwór II
B. – roztwór II
C. – roztwór I

Wszystkie zaznaczenia poprawne, bez zaznaczeń błędnych – 1p.

Razem: 1 p.

Zadanie 12.

Zaznaczenie – B, D i H, bez zaznaczeń błędnych – 1p.

Razem: 1 p.

Zadanie 13.

Zaznaczenie – A, C, D i E, bez zaznaczeń błędnych – 1p.

Razem: 1 p.

Zadanie 14.

- A. – glukoza
- B. – glukoza i sacharoza
- C. – skrobia i celuloza
- D. – glukoza i sacharoza
- E. – skrobia
- F. – celuloza
- G. – skrobia
- H. – sacharoza, skrobia i celuloza

Wszystkie poprawne zaznaczenia dla jednego cukru, bez zaznaczeń błędnych – 1p.

Razem: 4 p.

Zadanie 15.

I – Alkohol etylowy (etanol)

- A. – prawda
- B. – prawda
- C. – fałsz
- D. – prawda
- E. – fałsz
- F. – fałsz
- G. – prawda

Wszystkie wpisy poprawne, bez wpisów błędnych – 1p.

II – Kwas octowy

- A. – prawda
- B. – fałsz
- C. – fałsz
- D. – fałsz
- E. – prawda
- F. – prawda
- G. – prawda

Wszystkie wpisy poprawne, bez wpisów błędnych – 1p.

Razem: 2 p.

Zadanie 16.

$180,6 \cdot 10^{23}$ atomów – 1p.

Razem: 1p.

Zadanie 17.

UWAGA! Punkt przyznajemy również w sytuacji, gdy uczeń zamiast wzoru półstrukturalnego użyje wzoru strukturalnego.

Razem: 1 p.

Zadanie 18.

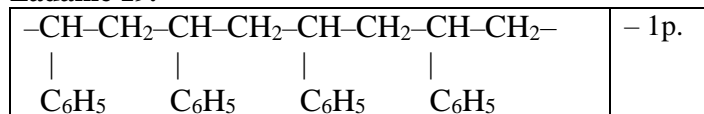
I. – $2\text{K} + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{KCl}$ – 1p.

II. – K^2L^8 – 1p.

III. – sól – 1p.

IV. – potas, miedź – 1p.

Razem: 4 p.

Zadanie 19.

UWAGA! Punkt przyznajemy również w sytuacji, gdy uczeń zamiast wzoru półstrukturalnego użyje wzoru strukturalnego.

Razem: 1 p.

Zadanie 20.

Za zastosowanie poprawnej metody – 1p.

Za obliczenie objętości wody – 460 cm^3 – 1p.

Razem: 2 p.

Zadanie 21.

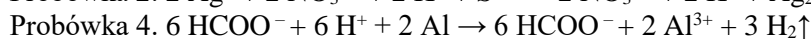
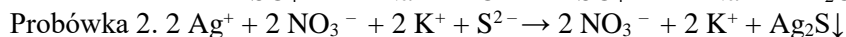
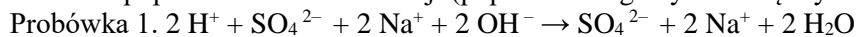
A. Probówka 1. np.: brak objawów reakcji – 1p.

Probówka 2. np.: wytraca się osad / zawartość probówki mętnieje – 1p.

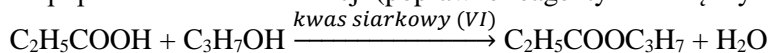
Probówka 3. np.: następuje zmiana zapachu – 1p.

Probówka 4. np.: wydziela się (bezbarwny, bezwonny) gaz / metal stopniowo zanika / wydziela się ciepło – 1p.

B. Za każde poprawne równanie reakcji (poprawne reagenty i bezbłędny zapis) – 1p.



C. Za poprawne równanie reakcji (poprawne reagenty i bezbłędny zapis) – 1p.



Razem: 8 p.

Zadanie 22.

Za zastosowanie poprawnej metody – 1p.

Za obliczenie rozpuszczalności substancji A – 68 g (w 100 g wody) i obliczenie rozpuszczalności substancji B – 25 g (w 100 g wody) oraz podanie odpowiedzi – substancja A – 1p.

Razem: 2 p.

Zadanie 23.

Za zastosowanie poprawnej metody – 1p.

Za obliczenie ilości tlenu – 70 dm^3 – 1p.

Razem: 2 p.