

Konkurs przedmiotowy z chemii dla uczniów gimnazjów
16 stycznia 2015 r. – zawody II stopnia (rejonowe)
Schemat punktowania zadań

Maksymalna liczba punktów – **40**.
85% – **34 pkt.**

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 1-11

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11
C	D	C	A	B	C	D	A	C	B	A

Razem: 11 p.

Zadanie 12.

Zaznaczenie – 2, 3 i 5, bez zaznaczeń błędnych – 1p.

Razem: 1 p.

Zadanie 13.

Chrom – 1p.

Razem: 1 p.

Zadanie 14.

Zaznaczenie – 2 i 3, bez zaznaczeń błędnych – 1p.

Razem: 1 p.

Zadanie 15.

1 – C – 1p.

2 – D – 1p.

3 – D – 1p.

4 – D – 1p.

5 – C – 1p.

Razem: 5 p.

Zadanie 16.

1 – B – 1p.

2 – A – 1p.

Razem: 2 p.

Zadanie 17.

0,42 mola cyny (Sn) – 1p.

Razem: 1 p.

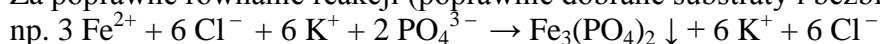
Zadanie 18.

11 cząsteczek wodoru – 1p.

Razem: 1 p.

Zadanie 19.

Za poprawne równanie reakcji (poprawnie dobrane substraty i bezbłędny zapis) – 1p.



Razem: 1 p.

Zadanie 20.

Za obliczenie masy atomowej szukanego pierwiastka – 51,95 u – 1p.

Za podanie – chrom – 1p.

Razem: 2 p.

Zadanie 21.

A – NIE – 1p.

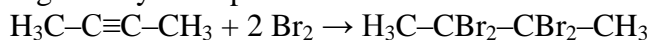
B – 8 g – 1p.

C – 0,25 mola – 1p.

Razem: 3 p.

Zadanie 22.

Za poprawne równanie reakcji z zastosowaniem wzorów półstrukturalnych związków organicznych – 1p.



UWAGA! Punk przyznajemy również w sytuacji, gdy uczeń zamiast wzorów półstrukturalnych użyje wzorów strukturalnych.

Razem: 1 p.

Zadanie 23.

Za obliczenie masy otrzymanego roztworu – 303 g – 1p.

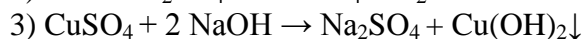
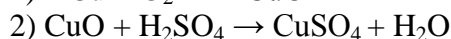
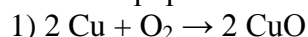
Za obliczenie masy substancji w otrzymanym roztworze – 14,6 g – 1p.

Za obliczenie stężenia procentowego otrzymanego roztworu – 4,82% – 1p.

Razem: 3 p.

Zadanie 24.

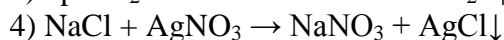
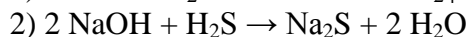
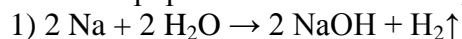
Za każde poprawne równanie reakcji (poprawnie dobrane substraty i bezbłędny zapis) – 1p.



Razem: 3 p.

Zadanie 25.

Za każde poprawne równanie reakcji (poprawnie dobrane substraty i bezbłędny zapis) – 1p.



Razem: 4 p.