

Konkurs przedmiotowy z chemii dla uczniów gimnazjów
13 stycznia 2017 r. – zawody II stopnia (rejonowe)
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 1-10

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

Razem: 10 p.

Zadanie 11.

18 cząsteczek – 1p.

Razem: 1 p.

Zadanie 12.

6 moli – 1p.

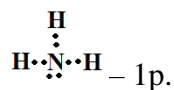
Razem: 1 p.

Zadanie 13.

cyna – 1p.

Razem: 1 p.

Zadanie 14.



Razem: 1 p.

Zadanie 15.

$18,06 \cdot 10^{23}$ – 1p.

Razem: 1 p.

Zadanie 16.

120 g – 1p.

Razem: 1 p.

Zadanie 17.

$\text{C}_{15}\text{H}_{32}$ – 1p.

Razem: 1 p.

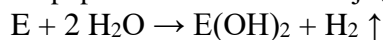
Zadanie 18.

chrom – 1p.

Razem: 1 p.

Zadanie 19.112 dm³ – 1p.**Razem: 1 p.****Zadanie 20.**

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



B. bar – 1p. (jeżeli obliczenia prowadzące do odpowiedzi wynikały z poprawnie zapisanego równania reakcji)

Razem: 2 p.**Zadanie 21.**

Za zastosowanie poprawnej metody w stosunku do wszystkich obliczeń – 1p.

Za obliczenie stężenia molowego roztworu – 0,075 mol/dm³ – 1p. (jeżeli przy wyniku jest poprawna jednostka)

Za obliczenie masy kwasu – 58,800 g / 58,8 g – 1p. (jeżeli przy wyniku jest poprawna jednostka)

Razem: 3 p.**Zadanie 22.**

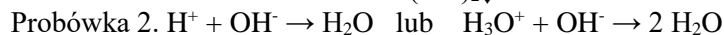
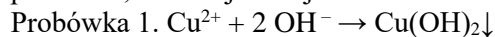
A. Probówka 1. np.: wytrąca się (niebieski) osad / zawartość probówki mętnieje – 1p.

Probówka 2. np.: brak objawów reakcji / brak zmian / następuje lekkie ogrzanie układu – 1p.

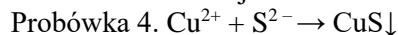
Probówka 3. np.: brak objawów reakcji / brak zmian – 1p.

Probówka 4. np.: wytrąca się (czarny) osad / zawartość probówki mętnieje – 1p.

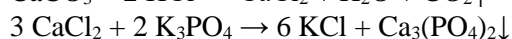
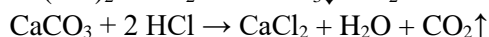
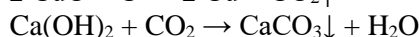
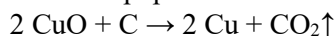
B. Za każde poprawne równanie reakcji (poprawne reagenty i bezbłędny zapis) lub wskazanie probówki, w której reakcja nie zachodzi – 1p.



Probówka 3. Reakcja nie zachodzi.

**Razem: 8 p.****Zadanie 23.**

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

**Razem: 4 p.****Zadanie 24.**

1 – prawda – 1p.

2 – fałsz – 1p

3 – prawda – 1p.

4 – fałsz – 1p.

Razem: 4 p.