

Konkurs przedmiotowy z chemii dla uczniów szkół podstawowych
8 stycznia 2020 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 zgodne z poleceniem, 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, niepoprawnie obliczona masa molowa/cząsteczkowa itp.
5. Nie przyznajemy punktów za uzyskany przez ucznia wynik identyczny z wynikiem poprawnym, jeśli jest on efektem błędnego rozumowania (przypadkowa zgodność wyników).
6. W zadaniach wymagających wykonania kilku czynności przyznajemy punkty tylko za czynności pośrednie wskazane w kluczu odpowiedzi.
7. Nie przewiduje się przyznawania połówek punktów.

Schemat punktowania zadań

Zadania 1-21

1.	2.	3.	4.	5.	6.	7.	8.	9.	10.	11.	12.	13.	14.	15.	16.	17.	18.	19.	20.	21.
C	B	C	D	B	A	A	D	B	C	D	A	B	B	C	A	C	D	B	A	C

Razem: 21 p.

Zadanie 22.

- 1 – fałsz
- 2 – prawda
- 3 – prawda
- 4 – fałsz

Razem: 4 p.

Zadanie 23.

2 i 3 – 1 p.

Razem: 1 p.

Zadanie 24.

- 1 – zaszła reakcja
- 2 – zaszła reakcja
- 4 – zaszła reakcja
- 6 – zaszła reakcja
- 4 zaznaczenia poprawne, bez zaznaczeń błędnych – 1p.

Razem: 1 p.

Zadanie 25.

- 2 – potas
- 3 – wodorotlenek wapnia
- 5 – tlenek sodu
- 3 zaznaczenia poprawne, bez zaznaczeń błędnych – 1p.

Razem: 1 p.

Zadanie 26.

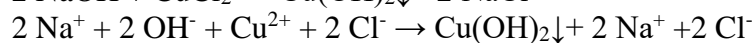
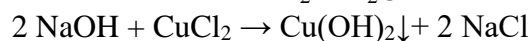
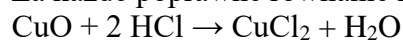
Cez – 1p.

Razem: 1 p.**Zadanie 27.**

166,67 g chlorku potasu i 333,33 g wody – 1p.

Razem: 1 p.**Zadanie 28.**0,67 mol/dm³ – poprawny wynik z jednostką – 1p.**Razem: 1 p.****Zadanie 29.**V₂O₃ – 1p.**Razem: 1 p.****Zadanie 30.**

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

**Razem: 3 p.****Zadanie 31.**

Za zastosowanie poprawnej metody we wszystkich obliczeniach – 1p.

Za obliczenie objętości produktu gazowego – 8,98 dm³ – 1p. (jeżeli przy wyniku jest poprawna jednostka i wynika on z poprawnej metody).**Razem: 2 p.****Zadanie 32.**

Za zastosowanie poprawnej metody we wszystkich obliczeniach – 1p.

Za obliczenie liczby moli tlenu – 6 moli – 1p. (jeżeli przy wyniku jest poprawna jednostka i wynika on z poprawnej metody).

Za podanie wzoru węglowodoru – C₄H₈ – 1p. (jeżeli wynika on z poprawnego wyniku w części A zadania i poprawnej metody).**Razem: 3 p.**