

KONKURS Z CHEMII DLA UCZNIÓW SZKOŁY PODSTAWOWEJ

SCHEMAT OCENIANIA

1. Ogólne zasady oceniania

- Uczeń otrzymuje punkty tylko za poprawne rozwiązania, precyzyjnie odpowiadające poleceniom zawartym w zadaniach.
- Odpowiedzi niezgodne z poleceniem (nie na temat) są traktowane jak brak odpowiedzi.
- Niewłaściwy dobór lub brak współczynników w równaniu reakcji powoduje utratę punktów za zapis tego równania.
- W rozwiązaniach zadań rachunkowych oceniane są: metoda, wykonanie obliczeń i podanie wyniku z prawidłową jednostką. Błędny zapis jednostki lub jej brak przy ostatecznym wyniku liczbowym wielkości mianowanej powoduje utratę 1 punktu.
- Błąd w obliczeniach powoduje utratę 1 punktu.
- Podanie wyniku obliczeń z inną dokładnością niż zadana w poleceniu, powoduje utratę jednego punktu.
- Poprawne rozwiązania zadań uwzględniające inny tok rozumowania niż zaproponowany w schemacie, oceniane są zgodnie z zasadami punktacji.

Numer zadania	Oczekiwana odpowiedź	Schemat oceniania	Maksymalna liczba punktów
1.	B	• poprawna odpowiedź – 1 pkt	1 pkt
2.	B	• poprawna odpowiedź – 1 pkt	1 pkt
3.	D	• poprawna odpowiedź – 1 pkt	1 pkt
4.	D	• poprawna odpowiedź – 1 pkt	1 pkt
5.	D	• poprawna odpowiedź – 1 pkt	1 pkt
6.	A	• poprawna odpowiedź – 1 pkt	1 pkt
7.	D	• poprawna odpowiedź – 1 pkt	1 pkt
8.	D	• poprawna odpowiedź – 1 pkt	1 pkt
9.	B	• poprawna odpowiedź – 1 pkt	1 pkt
10.	C	• poprawna odpowiedź – 1 pkt	1 pkt
11.	A	• poprawna odpowiedź – 1 pkt	1 pkt
12.	D	• poprawna odpowiedź – 1 pkt	1 pkt
13.	B	• poprawna odpowiedź – 1 pkt	1 pkt
14.	C	• poprawna odpowiedź – 1 pkt	1 pkt
15.	C	• poprawna odpowiedź – 1 pkt	1 pkt
16.	D	• poprawna odpowiedź – 1 pkt	1 pkt

17.	D	<ul style="list-style-type: none"> poprawna odpowiedź – 1 pkt 	1 pkt
18.	B	<ul style="list-style-type: none"> poprawna odpowiedź – 1 pkt 	1 pkt
19.	A	<ul style="list-style-type: none"> poprawna odpowiedź – 1 pkt 	1 pkt
20.	B	<ul style="list-style-type: none"> poprawna odpowiedź – 1 pkt 	1 pkt
21.	kation sodu: Na ⁺ ; K ² L ⁸ anion siarczkowy: S ²⁻ ; K ² L ⁸ M ⁸	<ul style="list-style-type: none"> poprawne uzupełnienie wiersza tabeli – 1 pkt x 2 	2 pkt
22.	35,5 g	<ul style="list-style-type: none"> poprawna metoda rozwiązania zadania i poprawne obliczenia – 2 pkt poprawna metoda, błąd obliczeniowy – 1 pkt błędna metoda, błędne obliczenia – 0 pkt 	2 pkt
23.	m _s = 342 g m _w = 558 g C _p = 38%	<ul style="list-style-type: none"> poprawna metoda rozwiązania zadania i poprawne obliczenia – 2 pkt poprawna metoda, błąd obliczeniowy – 1 pkt błędna metoda, błędne obliczenia – 0 pkt 	2 pkt
24.	F, P, P	<ul style="list-style-type: none"> poprawna odpowiedź – 1 pkt 	1 pkt
25.	syntezy np. Mg + O ₂ → 2MgO analizy np. 2H ₂ O → 2H ₂ + O ₂ wymiany np. CuO + C → Cu + CO	<ul style="list-style-type: none"> za każde poprawnie zapisane równanie reakcji we właściwym miejscu – 1 pkt x 3 	3 pkt
26.	jonowe – LiF kowalencyjne niespolaryzowane – N ₂ kowalencyjne spolaryzowane – HCl	<ul style="list-style-type: none"> poprawne przyporządkowanie wzorów substancji – 1 pkt 	1 pkt
27.	a) 3PbO ₂ + 4Al \xrightarrow{T} 3Pb + 2Al ₂ O ₃ b) 2Fe(OH) ₃ \xrightarrow{T} Fe ₂ O ₃ + 3H ₂ O c) 2SO ₂ + O ₂ $\xrightarrow{V_2O_5}$ 2SO ₃ d) 3H ₂ + N ₂ → 2NH ₃	<ul style="list-style-type: none"> za każde poprawnie zapisane równanie reakcji zgodnie z poleceniem – 1 pkt x 4 	4 pkt