

KONKURS Z CHEMII
DLA UCZNIÓW SZKÓŁ PODSTAWOWYCH
ETAP WOJEWÓDZKI
SCHEMAT OCENIANIA

1. Uczestnik otrzymuje punkty tylko za poprawne rozwiązania precyzyjnie odpowiadające poleceniom zawartym w zadaniach.
2. Odpowiedzi niezgodne z poleceniem (nie na temat) są traktowane jak brak odpowiedzi.
3. Za każdą prawidłową odpowiedź w zadaniach zamkniętych (1 - 10) przyznajemy 1 pkt
4. Za prawidłowe rozwiązanie zadania obliczeniowego inną metodą niż zaproponowano przyznajemy maksymalną liczbę punktów.
5. Dla zadań rachunkowych wymagane jest zapisanie pełnego rozwiązania tzn. przedstawienie toku rozumowania łączącego dane z szukanymi. Podanie samego wyniku końcowego (nawet jeśli jest on poprawny), bez zapisania prowadzących do niego obliczeń, nie jest traktowane jako poprawne rozwiązanie zadania.
6. Jeśli uczniowi braknie miejsca na rozwiązanie zadania w miejscu do tego przeznaczonym, może rozwiązać je w brudnopisie. Jednak, aby zostało ono ocenione, musi być jednoznacznie wskazane, że jest to rozwiązanie konkretnego zadania przeznaczonego do oceny.

Odpowiedzi do zadań zamkniętych 1- 10 (każde za 1 pkt)

nr zadania	1	2	3	4	5	6	7
odpowiedź	D	B	A	C	B	D	D

nr zadania	8	9.1	9.2	10
odpowiedź	B	C	A	B

Odpowiedzi do pozostałych zadań (11-18)

Zadanie 11 (1 pkt)

W podanej reakcji miedź pełni rolę**REDUKTORA**.....

Stopień utlenienia żelaza w FeCl_3 wynosi**III**.....

Schemat oceniania:

1 pkt – podanie obu prawidłowych odpowiedzi;

0 pkt – odpowiedź błędna lub brak odpowiedzi;

Zadanie 12 (1 pkt)

A	3
B	1
C	2

Schemat oceniania:

1 pkt - podanie wszystkich prawidłowych odpowiedzi;

0 pkt – odpowiedź błędna lub brak odpowiedzi;

Zadanie 13 (2 pkt)

1	F
2	P
3	F
4	F

Schemat oceniania:

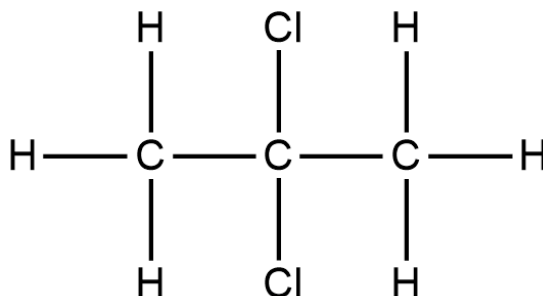
2 pkt – wskazanie 4 prawidłowych odpowiedzi;

1 pkt – wskazanie 3 prawidłowych odpowiedzi;

0 pkt – podanie 2 lub więcej błędnych odpowiedzi lub brak rozwiązania zadania;

Zadanie 14 (1 pkt)

Wzór strukturalny produktu opisanej wyżej reakcji:



Schemat oceniania:

1 pkt – podanie prawidłowego wzoru strukturalnego;

0 pkt – rozwiązanie błędne lub brak rozwiązania;

Zadanie 15

Zadanie 15.1 (2 pkt)

Probówka I	propano-1,2-diol
Probówka II	propan-1-ol
Probówka III	kwasy etanowy

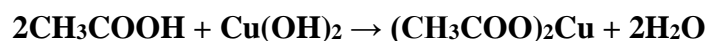
Schemat oceniania:

2 pkt – podanie 3 prawidłowych odpowiedzi;

1 pkt – podanie 2 prawidłowych odpowiedzi;

0 pkt – rozwiązanie błędne lub brak rozwiązania;

Zadanie 15.2 (1 pkt)



Schemat oceniania:

1 pkt – podanie prawidłowego równania reakcji;

0 pkt – podanie błędnego równania reakcji lub brak rozwiązania;

Zadanie 16

Zadanie 16.1 (1 pkt)

Obliczenia: Cząstki elementarne=17+17+20=54 $\begin{array}{r} 54 - 100\% \\ 17 - x \\ \hline x = 31,5\% \end{array}$
Zawartość procentowa: 31,5%

Schemat oceniania:

1 pkt - podanie poprawnego wyniku z odpowiednią jednostką i zaokrągleniem;

0 pkt – podanie błędnej zawartości procentowej lub brak rozwiązania;

Zadanie 16.2 (2 pkt)

suma liczby protonów, neutronów i elektronów	106
stosunek liczby neutronów do liczby wszystkich cząstek elementarnych	19:53

Schemat oceniania:

2 pkt – podanie dwóch prawidłowych odpowiedzi;

1 pkt -podanie jednej prawidłowej odpowiedzi;

0 pkt – podanie błędnych odpowiedzi lub brak rozwiązania;

Zadanie 16.3 (2 pkt)

Wzór jonu	E^-	EO^-	EO_2^-	EO_4^- lub ClO_4^-
Stopień utlenienia pierwiastka E	-I	I	III	VII

Schemat oceniania:

2 pkt – podanie 4 prawidłowych odpowiedzi;

1 pkt – podanie 3 prawidłowych odpowiedzi;

0 pkt – podanie mniej niż 3 prawidłowych odpowiedzi lub brak rozwiązania;

Zadanie 17

Zadanie 17.1 (1 pkt)

Wzór alkanu:**C₇H₁₆**.....

Schemat oceniania:

1 pkt – podanie prawidłowego wzoru sumarycznego alkanu;

0 pkt – podanie błędnego rozwiązania lub brak rozwiązania;

Zadanie 17.2 (1 pkt)

Stosunek molowy gazowych produktów powstałych w trakcie tej reakcji:

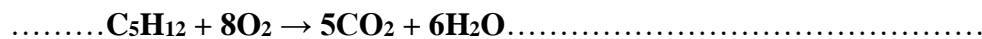
.....**13:16**.....

Schemat oceniania:

1 pkt – podanie prawidłowego stosunku molowego gazów;

0 pkt – podanie błędnego rozwiązania lub brak rozwiązania;

Zadanie 17.3 (1 pkt)



Schemat oceniania:

1 pkt – podanie prawidłowego równania reakcji;

0 pkt – podanie błędnego równania reakcji lub brak rozwiązania;

Zadanie 18 (2 pkt)

Równanie reakcji:
$CH_4 + Cl_2 \xrightarrow{uv} CH_3Cl + HCl$
Obliczenia:
$22,4 \text{ dm}^3 CH_4 - 50,5 \text{ g } CH_3Cl$ $x \text{ dm}^3 CH_4 - 12,6 \text{ g } CH_3Cl$
$x = 5,58 \text{ dm}^3 \approx 5,6 \text{ dm}^3$
Objętość metanu wynosi:..... 5,6 dm³

Schemat oceniania:

2 pkt – podanie prawidłowego równania reakcji, zastosowanie poprawnej metody obliczeń, podanie poprawnego wyniku z odpowiednią jednostką i zaokrągleniem;

1 pkt – podanie prawidłowego równania reakcji i zastosowanie poprawnej metody obliczeń, ale:

-popęlnienie błędów rachunkowych prowadzących do błędnego wyniku liczbowego, podanie wyniku z odpowiednią jednostką i zaokrągleniem;

LUB

- podanie poprawnego wyniku bez jednostki lub błędną jednostką lub błędnym zaokrągleniem;

1 pkt – podanie równania reakcji bez uwzględnienia warunków reakcji, zastosowanie poprawnej metody obliczeń, podanie poprawnego wyniku z odpowiednią jednostką i zaokrągleniem;

0 pkt – brak rozwiązania lub rozwiązanie nieprawidłowe;