

Konkurs przedmiotowy z chemii dla uczniów szkół podstawowych
9 marca 2020 r. – zawody III stopnia (wojewódzkie)
Schemat punktowania zadań

Maksymalna liczba punktów – 40.
90% – 36 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 1-10

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

Razem: 10 p.

Zadanie 11.

cez, magnez – 1 p.
fluor, chlor – 1 p.

Razem: 2 p.

Zadanie 12.

ciekły – 1 p.

Razem: 1 p.

Zadanie 13.

16 elektronów – 1 p.

Razem: 1 p.

Zadanie 14.

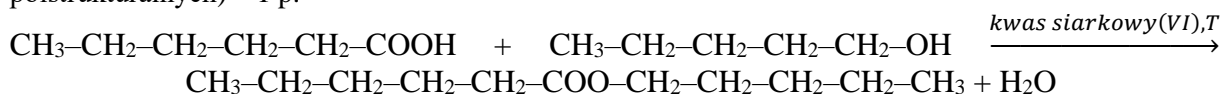
Za poprawne równanie reakcji (poprawne reagenty i bezbłędny zapis z zastosowaniem wzorów półstrukturalnych) – 1 p.



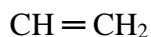
Razem: 1 p.

Zadanie 15.

Za poprawne równanie reakcji (poprawne reagenty i bezbłędny zapis z zastosowaniem wzorów półstrukturalnych) – 1 p.



Razem: 1 p.

Zadanie 16.

|

C₆H₅ – 1 p.**Razem: 1 p.****Zadanie 17.**C₈H₁₆ – 1 p.**Razem: 1 p.****Zadanie 18.**

		glicerol	glukoza	skrobia	glicyna
A.	Jest cieczą.	X			
B.	Dobrze rozpuszcza się w zimnej wodzie.	X	X		X
C.	Dodana do wody nie zmienia jej pH.	X	X	X	X
D.	Jest bezpośrednim produktem fotosyntezy.		X		
E.	Pomiędzy jej połączonymi cząsteczkami występuje wiązanie peptydowe.				X

Za każdy poprawnie uzupełniony wiersz – 1 p.

Razem: 5 p.**Zadanie 19.**

Za zastosowanie poprawnej metody we wszystkich obliczeniach – 1 p.

Za obliczenie stężenia molowego roztworu – 1,5 mol/dm³ – 1 p. (jeżeli przy wyniku jest poprawna jednostka i wynika on z poprawnej metody).**Razem: 2 p.****Zadanie 20.**

Za zastosowanie poprawnej metody we wszystkich obliczeniach – 1 p.

Za odpowiedź – odbarwi się całkowicie – 1 p. (jeżeli wynika ona z poprawnej metody).

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

Za zastosowanie poprawnej metody we wszystkich obliczeniach – 1 p.

Masa etynu – 130 g – 1 p. (jeżeli przy wyniku jest poprawna jednostka i wynika on z poprawnej metody).

Razem: 2 p.**Zadanie 22.**

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

Razem: 3 p.**Zadanie 23.**

Za zastosowanie poprawnej metody we wszystkich obliczeniach – 1 p.

Masa wody, którą należy dolać – 13,33 g – 1 p. (jeżeli przy wyniku jest poprawna jednostka i wynika on z poprawnej metody).

Razem: 2 p.**Zadanie 24.**

próbówka pierwsza – alkohol etylowy

próbówka druga – olej winogronowy

próbówka trzecia – kwas octowy

próbówka czwarta – dekan

Za jedno poprawne przyporządkowanie – 1 p.

Za dwa poprawne przyporządkowania – 2 p.

Za trzy i cztery poprawne przyporządkowania – 3 p.

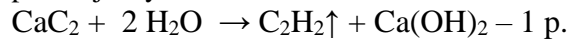
Razem: 3 p.

Zadanie 25.

Wybrane odczynniki – węglík wapnia i woda (zapisane w odpowiednich miejscach schematu) – 1 p.

Obserwacje – np.: zachodzi gwałtowny proces, wydziela się bezbarwny gaz – 1 p. (jeżeli uczeń poprawnie wybrał odczynniki)

UWAGA! Nie przyznajemy punktu, jeżeli odpowiedź będzie zawierała sformułowania zarezerwowane dla wniosków, np. zachodzi gwałtowna reakcja, węglík wapnia reaguje z wodą, powstaje etyn.



Razem: 3 p.