Zasady oceniania – etap wojewódzki konkursu przedmiotowego z chemii dla uczniów szkoły podstawowej

Uwagi ogólne

• Wszystkie merytorycznie poprawne odpowiedzi, spełniające warunki zadania, ocenione są pozytywnie (na korzyść ucznia)
• Zdający otrzymuje punkty tylko za poprawne rozwiązania, precyzyjnie odpowiadające poleceniom zawartym w zadaniach.
• Gdy do jednego polecenia podano kilka odpowiedzi (z których jedna jest poprawna, a inne – błędne), nie przyznaje się punktów za żadną z nich.
• W zadaniach, w których należy dokonać wyboru – każdą formę jednoznacznego wskazania (np. numer doświadczenia, wzory lub nazwy reagentów, kółko, krzyżyk, strzałka) należy uznać za poprawne rozwiązanie tego zadania.
• Rozwiązanie zadania na podstawie błędnego merytorycznie założenia uznaje się w całości za niepoprawne.
• Wynik liczbowy wielkości mianowanej podany bez jednostek lub z niepoprawnym ich zapisem jest błędny.
• Jeżeli polecenie brzmi: Napisz równanie reakcji w formie ...., to w odpowiedzi zdający powinien napisać równanie reakcji w podanej formie z uwzględnieniem bilansu masy i ładunku a nie schemat
• Zapis „↑”, „↓” w równaniach reakcji nie jest wymagany. W równaniach reakcji, w których ustala się stan równowagi, brak „⇄” nie powoduje utraty punktów.

Szczegółowe zasady oceniania zadań:

Nr zad.	Sugerowana poprawna odpowiedź	uwagi	suma
1 - 10	C B A B D A A C B A	Po 1 punkcie za każdą poprawną odpowiedź	10 p
11	a) zanikanie (roztwarzanie się) magnezu; wydzielanie pęcherzyków bezbarwnego gazu; b) $Mg + 2HCl \rightarrow MgCl_2 + H_2$ c) egzoenergetyczna	a) 1 p za dwie poprawne obserwacje b) 1 p za poprawne równanie reakcji c) 1 p za poprawne wskazanie	3 p
12	P P P P P P	Po 1 p za każdą poprawną odpowiedź	6 p
13	A – etan B – eten *lub* etylen C – etyn *lub* etin *lub* acetylen D – alkohol metylowy *lub* metanol E – kwas octowy *lub* kwas etanowy *lub* ocet F – kwas stearynowy *lub* kwas oktadekanowy G – octan etylu *lub* etanian etylu H – glicerol *lub* gliceryna *lub* propanotriol *lub* 1,2,3-propanotriol	Po 1 punkcie za każdą poprawną odpowiedź Proponuję w punkcie E przyznawać punkt za napisanie „ocet”	8p

14	I.A, B, C, II.B, C III.E, F IV.G V.B, C VI.D, G	Po 1 punkcie za każdy z podpunktów I - VI	6 p
15	a) $C_2H_2 + 2H_2 \rightarrow C_2H_6$ b) $2CH_3OH + 3O_2 \rightarrow 2CO_2 + 4H_2O$ *lub* $CH_3OH + 1{,}5O_2 \rightarrow CO_2 + 2H_2O$ c) $CH_3COOH + C_2H_5OH \rightarrow CH_3COOC_2H_5 + H_2O$ d) $C_2H_2 + Br_2 \rightarrow C_2H_2Br_2$	Po 1 punkcie za każde poprawnie zapisane równanie reakcji (poprawne wzory i współczynniki). Za zapisanie wzorami półstrukturalnymi, strukturalnymi lub mieszanymi nie odejmujemy punktów.	4 p
16	Skrobię; granatowe	1 p za każdą poprawną odpowiedź	2p
17	Równanie $2NaOH + H_2SO_4 \rightarrow Na_2SO_4 + 2H_2O$ 2 mole NaOH czyli 80g zobojętnia 1 mol H_2SO_4 czyli 98 g. Kwasu jest 200g x 96% = 192g Czyli NIE WYSTARCZY	1 punkt za poprawne równanie reakcji 1 punkt za obliczenie nadmiaru kwasu lub niedomiaru wodorotlenku 1 punkt za udzielenie odpowiedzi wynikającej z obliczeń Za odpowiedź bez obliczeń nie przyznajemy punktów, wyjaśnienia słowne oparte na serii proporcji uznajemy za obliczenia jeśli są poprawne	3p
18	a) roztwór 1: niebieski, malinowy, zasadowy roztwór 2: żółty, bezbarwny, obojętny roztwór 3: czerwony, bezbarwny, kwasowy b) $CH_3COOH + NaOH \rightarrow CH_3COONa + H_2O$	a) po 1 punkcie za poprawnie zaznaczone barwy obu wskaźników w roztworach oraz poprawny odczyn b) 1 p za poprawne zapisanie równania (poprawne wzory i współczynniki) Za zapis strukturalny, półstrukturalny, mieszany lub jonowy nie odejmujemy punktów	4p
19	Obliczenie masy mieszaniny: 15 cm^3 x 0,6 g/cm^3 = 9g Obliczenie mas składników: Butan: 80% z 9g to 7,20 g Etan: 4% z 9g to 0,36g Propan: 16% z 9g to 1,44g	1 punkt za masę mieszaniny; 3 punkty za wszystkie składniki i podanie wyników z poprawną dokładnością. Za poprawne obliczenia ale wyniki ze złym zaokrągleniem odejmujemy 1 punkt.	4p
		SUMA	50