

## Zasady oceniania. Etap rejonowy rok szkolny 2019/20

- 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 zdający podaje kilka odpowiedzi (z których jedna jest poprawna, a inne – błędne), nie otrzymuje 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.
  - Zapis „↑”, „↓” w równaniach reakcji nie jest wymagany.
  - W równaniach reakcji, w których ustala się stan równowagi, brak „⇌” nie powoduje utraty punktów.

### Szczegółowe kryteria oceny

Nr zadania	Poprawna odpowiedź	Punktacja
1 - 13	B; A; A; A; C; A; C; C; D; B; D; A; C	Po 1 punkcie za każdą poprawną odpowiedź, w sumie 13 punktów
14	7%	Po 1p za wyznaczenie $m_s$ i $m_r$ obu roztworów 1p za poprawne obliczenia (metoda) 1p za poprawny wynik z jednostką, w sumie 4p
15	Etan: A, C, D, F, G, I, J Eten: B, C, D, E, F, H, I, J	Po 1 p za poprawnie przyporządkowane cechy każdego z dwóch węglowodorów, w sumie 2 p
16	a) 1,2,4 b) $Ag^+ + NO_3^- + Na^+ + Cl^- \rightarrow AgCl + Na^+ + NO_3^-$ c) 0,04 mola d) $K_2SO_4$ siarczan(VI) potasu i $H_2O$	a) 1p b) Poprawne równanie 1p; zapis chlorku srebra w postaci jonów 0p c) 3p (1p równanie reakcji, 1p poprawna metoda, 1p wynik z jednostką) d) 1p; utrata punktu przy zapisie wody jonowo, utrata punktu za pomylenie substratu z produktem

	<p>tlenek wodoru (woda) lub 2K<sup>+</sup> i SO<sub>4</sub><sup>2-</sup> i H<sub>2</sub>O czyli kationy potasu i aniony siarczanowe(VI) i woda</p>	
17	<p>preparat do udrażniania rur – szkodliwy dla środowiska (lub żrący) stężony kwas – żrący (lub szkodliwy dla środowiska) węglowodory – palne (lub szkodliwe dla środowiska lub toksyczne) rtęć – toksyczna (lub szkodliwe dla środowiska)</p>	<p>W sumie 2 p za cztery poprawne, 1 p za dwa poprawne</p> <p>Węglowodory i rtęć <u>nie mogą</u> być zaznaczone jako żrące a rtęć, stężony kwas i preparat jako palne</p>
18	<p>[1] <math>\text{CaC}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{C}_2\text{H}_2</math> [2] <math>\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{CO}_2 \rightarrow \text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O}</math> [3] <math>2 \text{C}_2\text{H}_6 + 7 \text{O}_2 \rightarrow 4 \text{CO}_2 + 6 \text{H}_2\text{O}</math> [4] <math>\text{C}_2\text{H}_2 + \text{H}_2 \rightarrow \text{C}_2\text{H}_4</math> [5] <math>\text{C}_2\text{H}_4 + \text{H}_2 \rightarrow \text{C}_2\text{H}_6</math></p> <p>[6] <math>n \text{C}_2\text{H}_4 \xrightarrow{T, P, \text{katalizator}} \{\text{C}_2\text{H}_4\}_n</math></p> <p>[7] <math>2 \text{C}_2\text{H}_6 + 3 \text{O}_2 \rightarrow 4 \text{C} + 6 \text{H}_2\text{O}</math> [8] <math>2 \text{C}_2\text{H}_2 + 5 \text{O}_2 \rightarrow 4 \text{CO}_2 + 2 \text{H}_2\text{O}</math> [9] <math>\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2</math> [10] eten lub etylen; polietylen [11] węgiel 27,3% i tlen 72,7% lub węgiel 27% i tlen 73%</p>	<p>Za podpunkty [1]-[9] po 1 p w sumie 9 p</p> <p>W podpunkcie [6] produkt może być napisany sumarycznie lub wzorami półstrukturalnym lub strukturalnym</p> <p>Podpunkt [10] 2p za obie poprawne nazwy wpisane w odpowiednich miejscach, 1p za jedną poprawną nazwę w poprawnym miejscu; uczeń nie otrzymuje punktów za pomylenie substratu z produktem.</p> <p>Podpunkt [11]</p> <p>2 p za podanie wyniku w % zarówno węgla i tlenu</p> <p>1 p za popełnienie błędu rachunkowego</p> <p>1 p za poprawne wyliczenie składu, ale jeśli uczeń błędnie napisze wzór produktu w równaniu [9] to tam straci punkt ale jeśli ten błędny wzór posłuży do poprawnego obliczenia to otrzyma tu 2 p.</p> <p>np. w sytuacji gdy zapisze jako produkt reakcji [9] metan CH<sub>4</sub> (to tam 0p) ale jednocześnie poprawnie obliczy skład % metanu to w tym miejscu otrzymuje 2 p.</p>