

Model odpowiedzi i schemat oceniania_etap szkolny

- Uczeń otrzymuje punkty tylko za całkowicie poprawną odpowiedź.
- Odpowiedź oceniana jest **całkowitą** liczbą punktów. **Nie przydzielamy punktów częściowych np. 0,5 !!**
- Gdy do jednego polecenia uczeń podaje kilka odpowiedzi (jedną poprawną, inne niepoprawne) to nie otrzymuje punktów.
- Brak jednostek przy rozwiązaniu zadań rachunkowych obniża punktację o 1 punkt.
- Wyrażenia w nawiasach nie są obowiązujące, ich brak nie skutkuje utratą punktów.

zad	rozwiązanie						ocenie	punktacja
1.	A. rubid (Rb) D. siarka (S) B. hel (He) E. fosfor (P) C. wodór (H)						Za pięć prawidłowych odpowiedzi – 3 pkt Za cztery prawidłowe odpowiedzi – 2 pkt Za trzy prawidłowe odpowiedzi – 1 pkt	3 pkt
2.	Symbol pierwiastka	Nr grupy	Nr okresu	Konfiguracja elektronowa	Liczba elektronów walencyjnych	Charakter chemiczny (metal / niemetal)	Za cztery prawidłowo wypełnione rzędy – 3 pkt Za trzy prawidłowo wypełnione rzędy – 2 pkt Za dwa prawidłowo wypełnione rzędy – 1 pkt	3 pkt
	Ar	18	3	$K^2L^8M^8$	8	niemetal		
	B	13	2	K^2L^3	3	niemetal		
	Mg	2	3	$K^2L^8M^2$	2	metal		
	K	1	4	$K^2L^8M^8N^1$	1	metal		
3.	a) chlor b) $Cl_2 + H_2 \rightarrow 2 HCl$						Za prawidłowo wybrany pierwiastek – 1 pkt Za prawidłowo napisane równanie reakcji wraz ze współczynnikami – 1 pkt <i>Jeżeli uczeń nie prawidłowo wybierze pierwiastek i przedstawi jego równanie reakcji z wodorem – nie otrzymuje punktów</i>	2 pkt
4.						P / F	Za pięć prawidłowych odpowiedzi – 2 pkt Za cztery lub trzy prawidłowe odpowiedzi – 1 pkt	2 pkt
	A.	Suma indeksów stechiometrycznych substratów równa jest sumie indeksów stechiometrycznych produktów.				P		
	B.	Stosunek masy substratu do masy produktów wynosi 1 : 3.				F		
	C.	Jeden z produktów powoduje mętnienie wody wapiennej.				P		
	D.	Jest to reakcja egzoenergetyczna.				F		
	E.	W cząsteczkach wszystkich produktów występują wiązania kowalencyjne spolaryzowane.				P		

5.	Tlenek węgla(IV) ...3.... Tlen ...2... Azot ...4..... Wodór ...1.....	Za prawidłową identyfikację gazów - 1 pkt	1 pkt																																		
6.	D	Prawidłowo wybrana odpowiedź – 1 pkt	1 pkt																																		
7.	<table border="1"> <thead> <tr> <th>Metoda rozdzielania mieszanin</th> <th>Wykorzystana różnica właściwości składników mieszaniny</th> <th>Przykład mieszaniny</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>destylacja</td> <td>różne temperatury wrzenia</td> <td>alkohol etylowy z wodą ocet z wodą</td> </tr> <tr> <td>sedymentacja i dekantacja</td> <td>różne wielkości cząstek danych substancji</td> <td>mąka w wodzie</td> </tr> <tr> <td>filtracja</td> <td>różne wielkości cząstek danych substancji</td> <td>zawiesina gliny w wodzie</td> </tr> </tbody> </table>	Metoda rozdzielania mieszanin	Wykorzystana różnica właściwości składników mieszaniny	Przykład mieszaniny	destylacja	różne temperatury wrzenia	alkohol etylowy z wodą ocet z wodą	sedymentacja i dekantacja	różne wielkości cząstek danych substancji	mąka w wodzie	filtracja	różne wielkości cząstek danych substancji	zawiesina gliny w wodzie	Za prawidłowe wypełnienie każdego wiersza po 1 pkt	3 pkt																						
Metoda rozdzielania mieszanin	Wykorzystana różnica właściwości składników mieszaniny	Przykład mieszaniny																																			
destylacja	różne temperatury wrzenia	alkohol etylowy z wodą ocet z wodą																																			
sedymentacja i dekantacja	różne wielkości cząstek danych substancji	mąka w wodzie																																			
filtracja	różne wielkości cząstek danych substancji	zawiesina gliny w wodzie																																			
8.	<table border="1"> <thead> <tr> <th rowspan="2">Informacje</th> <th colspan="4">Numer próbówki</th> </tr> <tr> <th>1</th> <th>2</th> <th>3</th> <th>4</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>Roztwór zabarwił się w</td> <td><input checked="" type="checkbox"/></td> <td><input type="checkbox"/></td> <td><input checked="" type="checkbox"/></td> <td><input checked="" type="checkbox"/></td> </tr> <tr> <td>Wydzielił się wodór w</td> <td><input checked="" type="checkbox"/></td> <td><input type="checkbox"/></td> <td><input type="checkbox"/></td> <td><input type="checkbox"/></td> </tr> <tr> <td>Reakcja nie zajdzie w</td> <td><input type="checkbox"/></td> <td><input checked="" type="checkbox"/></td> <td><input type="checkbox"/></td> <td><input type="checkbox"/></td> </tr> <tr> <td>Reakcja wymiany zachodzi w</td> <td><input checked="" type="checkbox"/></td> <td><input type="checkbox"/></td> <td><input type="checkbox"/></td> <td><input type="checkbox"/></td> </tr> <tr> <td>Reakcja syntezy zachodzi w</td> <td><input type="checkbox"/></td> <td><input type="checkbox"/></td> <td><input checked="" type="checkbox"/></td> <td><input type="checkbox"/></td> </tr> </tbody> </table>	Informacje	Numer próbówki				1	2	3	4	Roztwór zabarwił się w	<input checked="" type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>	Wydzielił się wodór w	<input checked="" type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Reakcja nie zajdzie w	<input type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Reakcja wymiany zachodzi w	<input checked="" type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Reakcja syntezy zachodzi w	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Za prawidłowe wypełnienie pięciu rzędów – 3 pkt Za prawidłowe wypełnienie czterech rzędów – 2 pkt Za prawidłowe wypełnienie trzech rzędów – 1 pkt	3 pkt
Informacje	Numer próbówki																																				
	1	2	3	4																																	
Roztwór zabarwił się w	<input checked="" type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>																																	
Wydzielił się wodór w	<input checked="" type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>																																	
Reakcja nie zajdzie w	<input type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>																																	
Reakcja wymiany zachodzi w	<input checked="" type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>																																	
Reakcja syntezy zachodzi w	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>																																	
9.	$2\text{K} + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{KOH} + \text{H}_2$ $\text{Ag} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{reakcja nie zachodzi}$ lub $\text{Ag} + \text{H}_2\text{O} \nrightarrow$	Za prawidłowo zapisaną reakcję chemiczną – 1 pkt <i>Jeżeli uczeń napisze dwie reakcje jedną prawidłową a drugą nieprawidłową to nie otrzymuje punktu – 0 pkt</i>	1 pkt																																		

10.	$54 \text{ g} - 37 \text{ g} = 17 \text{ g} \quad 17 \text{ g} : 2 = 8.5 \text{ g}$ Odp. Aby roztwór był nasycony należy dodatkowo rozpuścić 8,5 g chlorku potasu.	Za prawidłową metodę i wynik uczeń otrzymuje 2 pkt Za brak jednostki uczeń traci 1 pkt <i>Jeżeli uczeń zastosował prawidłową metodę, a pomylił się przy obliczeniu – otrzymuje 1 pkt</i> <i>Jeżeli uczeń wybrał złą metodę to nie otrzymuje punktów.</i>	2 pkt																		
11.	$C_p = \frac{46}{146} \times 100\% = 31,51\%$	Za prawidłowe obliczenie stężenia procentowego – 1pkt <i>Jeżeli uczeń zastosował prawidłową metodę, a pomylił się przy obliczeniu – otrzymuje 1 pkt</i> <i>Jeżeli uczeń wybrał złą metodę to nie otrzymuje punktów.</i>	2 pkt																		
12.	<table border="1"> <thead> <tr> <th>Numer próbówki</th> <th>pH roztworu</th> <th>Odczyn roztworu</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>1.</td> <td>pH > 7</td> <td>zasadowy</td> </tr> <tr> <td>2.</td> <td>pH < 7</td> <td>kwasowy</td> </tr> <tr> <td>3.</td> <td>pH = 7</td> <td>obojętny</td> </tr> <tr> <td>4.</td> <td>pH > 7</td> <td>zasadowy</td> </tr> <tr> <td>5.</td> <td>pH < 7</td> <td>kwasowy</td> </tr> </tbody> </table>	Numer próbówki	pH roztworu	Odczyn roztworu	1.	pH > 7	zasadowy	2.	pH < 7	kwasowy	3.	pH = 7	obojętny	4.	pH > 7	zasadowy	5.	pH < 7	kwasowy	Za prawidłowe wypełnienie pięciu rzędów – 3 pkt Za prawidłowe wypełnienie czterech rzędów – 2 pkt Za prawidłowe wypełnienie trzech rzędów – 1 pkt	3 pkt
Numer próbówki	pH roztworu	Odczyn roztworu																			
1.	pH > 7	zasadowy																			
2.	pH < 7	kwasowy																			
3.	pH = 7	obojętny																			
4.	pH > 7	zasadowy																			
5.	pH < 7	kwasowy																			
13.	1. $\text{Na}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2 \text{NaOH}$ 5. $\text{P}_4\text{O}_{10} + 6 \text{H}_2\text{O} \rightarrow 4 \text{H}_3\text{PO}_4$	Za każdą reakcję zapisaną prawidłowo uczeń otrzymuje po 1 pkt	2 pkt																		
14.	A. substancje toksyczne B. materiały żrące C. substancje niebezpieczne dla środowiska	Za prawidłowe przyporządkowanie trzech piktogramów , uczeń otrzymuje 2 pkt Za prawidłowe przyporządkowanie dwóch piktogramów , uczeń otrzymuje 1 pkt	2 pkt																		