



OKRĘGOWA
KOMISJA
EGZAMINACYJNA
w KRAKOWIE

PRÓBNY EGZAMIN MATURALNY Z CHEMII

Arkusz egzaminacyjny II

MODEL ODPOWIEDZI I SCHEMAT OCENIANIA

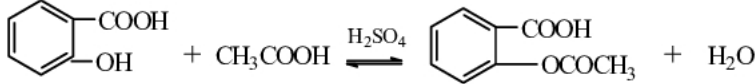
ARKUSZ I

MARZEC 2002

CHEMIA

1. Punkty przyznawane są za całkowicie poprawne rozwiązanie.
2. Jeżeli do jednego polecenia podano dwie odpowiedzi – poprawną i błędną – nie przyznaje się punktów.
3. Jeśli polecenie brzmiało „*zapisz równanie reakcji*” – nie przydziela się punktów za zapisanie schematu procesu.
4. Brak jednostek w obliczeniach lub błąd rachunkowy – obniża punktację o 1 pkt.
5. Inne niż podane w modelu, poprawne merytorycznie rozwiązanie należy oceniać zgodnie z podaną punktacją.

Zadanie	Model odpowiedzi	punktacja zadań	
		cząstkowa	całkowita
19	Zapis wzoru do obliczeń Obliczenie masy atomowej – 24,3 [u]	1 1	2
20	I. – [Ne]3s ² II. – Odp. C III. – 2 IV. – Odp. C	1 1 1 1	4
21	B	1	1
22	Zapisanie równań reakcji elektrodowych K(-): Mg ²⁺ + 2e → Mg A(+): 2Cl ⁻ - 2e → Cl ₂	1 1	2
23	Podanie nazw przewidywanych produktów elektrolizy	1	1
24	Podstawienie danych do wzoru Obliczenie zmiany szybkości reakcji – wzrośnie ośmiokrotnie	1 1	2
25	Zapisanie wyrażenia na stałą równowagi Obliczenie wartości K _c = 3/8 (0,375)	1 1	2
26	Zapis równań reakcji: (1) np. CrCl ₃ + 3NaOH → Cr(OH) ₃ + 3NaCl (2) Cr(OH) ₃ + 3NaOH → Na ₃ [Cr(OH) ₆] (3) 2Cr(OH) ₃ + 3H ₂ SO ₄ → Cr ₂ (SO ₄) ₃ + 6H ₂ O Reakcja 2 i 3 – potwierdzenie charakteru amfoterycznego	1 1 1 1	4
27	Zapis równania reakcji 4Mg + 10HNO ₃ → NH ₄ NO ₃ + 4Mg(NO ₃) ₂ + 3H ₂ O Współczynniki stechiometryczne Poprawnie zapisany bilans elektronowy np.: $\begin{array}{l} \overset{0}{Mg} \rightarrow \overset{II}{Mg} + 2e^- \\ \underset{V}{N} + 8e^- \rightarrow \underset{-III}{N} \end{array} \quad \left \times 4 \right.$	1 1 1	3
28	Obliczenie liczby moli NaOH w 5% roztworze Obliczenie liczby moli HCl w 0,5 molowym roztworze Porównanie liczby moli kwasu i zasady Wskazanie na obojętny odczyn roztworu	1 1 1 1	4
29	Obliczenie stężenia jonów wodorowych w roztworze [H ⁺] = 0,01 mol/dm ³ Określenie pH = 2	1 1	2
30	Schematy dwóch ogniw: $\begin{array}{l} \text{Me} \left \text{Me}^{n+} \right\ \left\ \text{Cu}^{2+} \right \text{Cu} \\ \text{Cu} \left \text{Cu}^{2+} \right\ \left\ \text{Me}^{n+} \right \text{Me} \end{array}$ Zapis równań reakcji elektrodowych dla: I ogniwa II ogniwa	$(E^\circ \text{Me} \text{Me}^{n+} < E^\circ \text{Cu}^{2+} \text{Cu})$ $(E^\circ \text{Me} \text{Me}^{n+} > E^\circ \text{Cu}^{2+} \text{Cu})$ 1 1 1 1	4
31	Probówka I – etan – (węglowodór nasycony nie ulega żadnej z opisanych reakcji) Probówka II – etyn – (węglowodór nienasycony, przyłącza 2 mole wodoru na 1 mol gazu – alkin) Probówka III – chloroetan (pozytywny wynik próby na obecność halogenów) Probówka IV – etyn (węglowodór nienasycony, przyłącza 1 mole wodoru na 1 mol gazu – alken)	1 1 1 1	4
32	Zapis równań: C ₂ H ₅ Cl + Mg → C ₂ H ₅ MgCl C ₂ H ₅ MgCl + H ₂ O → C ₂ H ₆ + Mg(OH)Cl Podanie nazwy: chlorek wodorotlenek magnezu (dopuszczalna nazwa: chlorek hydroksomagnezu)	1 1 1	3

33	<p>A. Zapis równań reakcji</p> $\begin{array}{c} \text{COOH} \\ \\ \text{COOH} \end{array} + 2\text{AgNO}_3 \rightarrow \begin{array}{c} \text{COOAg} \\ \\ \text{COOAg} \end{array} + 2\text{HNO}_3$ <p style="text-align: center;">(↓)</p> $\begin{array}{c} \text{COO}^- \\ \\ \text{COO}^- \end{array} + 2\text{Ag}^+ \rightarrow \begin{array}{c} \text{COOAg} \\ \\ \text{COOAg} \end{array}$ <p>B. Wykonanie obliczeń: obliczenie liczby moli (masy jonów Ag⁺) obliczenie liczby moli kwasu obliczenie objętości kwasu szczawiowego – V = 0,25 dm³ (250 cm³)</p>	1 1 1 1 1 1	5
34	<p>Zapis równań: $\text{CH}_3\text{Cl} + \text{NH}_3 \rightarrow \text{CH}_3\text{NH}_3\text{Cl}$ $\text{CH}_3\text{NH}_3\text{Cl} + \text{NaOH} \rightarrow \text{CH}_3\text{NH}_2 + \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$</p>	1 1	2
35	<p>Wzór i nazwa $\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{CH}_2\text{-CH-COOH} \\ \\ \text{OH} \end{array}$ kwas 2-hydroksybutanowy</p> $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{-CHOH-COOH} + \text{NaOH} \rightarrow \text{CH}_3\text{CH}_2\text{-CHOH-COONa} + \text{H}_2\text{O}$ $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CHOH-COOH} + 2\text{Na} \rightarrow \text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH-COONa} + \text{H}_2$ <p style="text-align: center;"> ONa</p>	1 1 1 1	4
36	B	1	1
37	C	1	1
38		1	1
39	<p>Sporządzenie wykresu Odczytanie z wykresu masy jodu-131 pozostałego po 24 dniach – 25g Obliczenie masy jodu-131, który uległ rozpadowi – 175g Obliczenie procentu masy jodu – 87,5%</p>	1 1 1 1	4
40	<p>Podanie dwóch przykładów zastosowań izotopów Opis przykładowych zagrożeń, np.:</p> <ul style="list-style-type: none"> - radioaktywne skażenie środowiska związane ze składowaniem odpadów promieniotwórczych - możliwość konfliktów nuklearnych - choroba popromienna, mutacje genetyczne, nowotwory - osłabienie układu immunologicznego, zakłócenie podstawowych funkcji organizmu - możliwość awarii elektrowni atomowych 	Po 1pkt za każdy przykład zastosowania i zagrożenia	4