

2024 年度 大阪公立大学個別学力検査(一般選抜 公立大学中期日程)
化学「解答例」

第 1 問

問 1	
ア	イ
不動態	イオン化傾向
問 2	問 3
(1)	(2)
化学式	色
NO ₂	い
$b = n \left(1 - \frac{M}{dV}\right)$	
問 4	
$\text{Cu}(\text{OH})_2 + 4\text{NH}_3 \rightarrow [\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]^{2+} + 2\text{OH}^-$	
問 5	
う	

第 2 問

問 1		
(1)	(2)	
ア	イ	ウ
あ	か	う
$\text{MnO}_4^- + 2\text{H}_2\text{O} + 3\text{e}^- \rightarrow \text{MnO}_2 + 4\text{OH}^-$		
問 1	問 2	問 3
(3)	トルエン	エチルベンゼン
3.2 mg/L	B	A
		3.0×10^{-9} mol/L

第 3 問

問 1	問 2	問 3
う,お,か	7.4 %	946 kJ/mol
問 4	問 5	問 6
68 g	あ,う	反応 X え 反応 Y あ

第 4 問

	問 1	
A		B
$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3-\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$		$\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH}-\text{CH}-\text{CH}_3 \\ \quad \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \end{array}$
問 2		問 3
9.00×10^{-2} mol		アセトアニリド
	問 4	問 5
		い、う
	問 6	

第 5 問

	問 1		
カルボン酸		アルコール	
		$\text{HO}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{OH}$	
問 2	問 3	問 4	
		(1)	(2)
い、え	水素結合	い	6.0×10^{20} 個
問 5	問 6		
お	軟化点		