Gorabazar Shilpa Mandir Girls' High School (H.S.) H.S. TEST EXAMINATION-2022 CHEMISTRY

	<u>CHEMISTRY</u>	
Full Marks : 50	Class - XII	Time

	_		<u>Part-A</u>	
1.	निः	विनिध	ত প্রশ্নগুলির উত্তর দাও (বিকল্প প্রশ্নগুলি লক্ষনীয়) ঃ—	(2×3=6
	(i)	0.0	^{)] (m)} গ্লুকোজ দ্রবণ অপেক্ষা 0·01(m) NaCl দ্রবণের স্ফুটনাগ	ক (Boiling
		po	int) বেশি।— ব্যাখ্যা করো।	(2)
		>	<u>অথব</u>	
		રાર પ્ર	ড্রোফিলিক (Hydrophilic)ও হাইড্রোফোবিক (I-lydrophobic) কোলয়েডের
	Gi	210	সাথক্য লেখো।	(2)
\	(11)	- NE	LHPO4 একটি অ্যাসিড লবন, কিন্তু NaHPO3 একটি প্রশম (No	rmal) লবন
		וטר	খা করো।	(2)
		· IT	<u>অথবা</u>	
		্ব ক	$i(\mathrm{H_2O})_6]^{+3}$ রঙিন (coloured) কিন্তু $[\mathrm{Sc}(\mathrm{H_2O})_6]^{+3}$ বণহীন (c	olour less)
	G			(2)
1	<u></u>	المار	টক্লিওটাইড (Nucleotide) ও নিউক্লিওসাইডের (Nucleoside)	একটি পার্থক্র
		Col	খো। আলোক।নাঞ্চয় (Optically inactive) একটি অ্যামিনো অ	্যাসিডের নাম
		লে	খো।	(1+1)
			<u>অথবা</u>	(/
_		্যুত	কাজ অণুতে 5টি – OH গ্রুপ আছে'— প্রমাণ করো।	(2)
2.	নিঃ	विनिध	তি প্রশ্নগুলির উত্তর দাও (বিকল্প প্রশ্নগুলি লক্ষনীয়) ঃ—	(2×7-21)
	(1)	20	স্কর্থাক (Schottky) ও ফ্রেংকেল (Frenkel) ত্রটিব মধ্যে দটি প্র	estar ame
	·	(b)	াশাল্পনে অশ্বাদ্ধ (impurity) রূপে আর্সেনিক (১ c) টেপ্তিস্ক্রিত	থাকলে কোন
			প্রথম অবসার্বাহা (Semiconductor) প্রাওয়া যাবে গ	(2+1)
	(ii)	•	মোলারে। তর তুলনায় মোলালিটি একক ব্যবহারের সবিধা কী 2	
		b)	2/°C উমুতায় একটি 0.02(M) ইউরিয়ার জলীয় দুর্বাপ্র	(aqueous
			solution) আভম্মবৰ চাপ (Osmotic pressure) কত হবে ?	(uquoous
			$[R = 0.082 L atm mol^{-1}K^{-}]$	(1+2)
			<u>অথবা</u>	(= -)
	`	بهجر	লবন সেতু (Salt Bridge) কাকে বলে ?	

b) নীচের ড্যানিয়েল কোশ (Daniel Cell) থেকে সর্বোচ্চ কত কাজ (work

done) পাওয়া যাবে ? Zn |Zn+2(aq)|| Cu+2(aq) | Cu

$$\left[E_{Zn^{+2}/Zn}^{0} = -0.76V; \ E_{Cu^{+2}/Cu}^{0} = +0.34 \ V\right]$$
 (1+2)

(iii) বিক্রিয়ার ক্রম (order) ও আণবিকতার (Molecularity) মধ্যে পার্থক্য লেখো। একটি শূন্য ক্রম (Zero order) বিক্রিয়ার উদাহরণ দাও। (2+1)

অথবা

দেখাও যে, প্রথম ক্রম (First order) বিক্রিয়ার অর্ধজীবনকাল (Half-life period) বিক্রিয়কের প্রারম্ভিক গাঢ়ত্বের (Initial Concentration) উপর নির্ভীশীল নয়।

একটি প্রথম ক্রম (First order) বিক্রিয়ার উদাহরণ দাও। (2+1)

(iv) A) টিভাল প্রভাব (Tyndal effect) কী?

b) একটি সংরক্ষক (Protective) কোলয়েডের উদাহরণ দাও। (2+1)

অথবা

a) নিম্নলিখিত বিক্রিয়ায় A ও B কে শনাক্ত করো— $(^{1}/_{3}\times 2)$

$$CH_3CH_2 - OH$$
 ব্রিচিং পাউডার লেই $A \xrightarrow{C_6H_5NH_2} B$ ইথানলীয় KOH/Δ

b) প্রতিটি বিক্রিয়ায় মুখ্য বিক্রিয়াজাত যৌগটিকে (Product) শনাক্ত করো—

মাতাচ বিক্রিয়ায় মুখ্য বিক্রিয়াজাত যৌগটিকে (Product) শনাক্ত করো—
$$\begin{array}{c|c} COOAg & CH_2-CH_3 \\ \hline \bigcirc & Br_2 \\ \hline CCI_4, \Delta \end{array}? & \hline \bigcirc & Br_2 \\ \hline \bigcirc & CI \\ \hline \bigcirc & NaSH \\ \hline CH_2Br & \hline \end{array}? & \hline \\ \begin{array}{c|c} CI \\ \hline \hline \hline CH_3CI \\ \hline \end{array}$$

$$\begin{array}{c|c} Anlydrous AlCl_2 \\ \hline \hline \hline \hline CH_3CI \\ \hline \end{array}$$

$$\begin{array}{c|c} B, C, D, E, F, & Anlydrous AlCl_2 \\ \hline \hline \hline CH_3CI \\ \hline \end{array}$$

(v) A, B, C, D, E, F কে শনান্ত করো :

$$(^{1}/_{2} \times 6 = 3)$$

কীভাবে রূপান্তর করবে ঃ কিউমেন থেকে ফেনল। ১৯ ফেলন থেকে অ্যানিসোল c) ফেনল থেকে অ্যানিলিন। (vii) a) টীকা লেখো (Write Short notes)ঃ ্রক্সার্নিজারো বিক্রিয়া; ব্রাইমারটিম্যান (Reimer Tiemarr) বিক্রিয়া। b) রাসায়নিক বিক্রিয়া দ্বারা শনাক্ত করে পার্থক্য করোঃ CH₃ CH₂ NH₂ এবং C₆ H₅ NH₂ (2+1)(viii)নিম্নলিখিত বিক্রয়াগুলিতে বিকারকগুলি (Reagents) লেখোঃ (1/2×6=3) 3. নিম্নলিখিত প্রশ্নগুলির উত্তর দাও (বিকল্প প্রশ্নগুলি লক্ষনীয়) ঃ— একটি প্রথম ক্রম (First order) বিক্রিয়া শুরু হওয়ার 10 ও 20 মিনিট পর বিক্রিয়ার হার (Reaction rate) যথাক্রমে 0.04 ও 0.03 molS-1.বিক্রিয়াটির t_{1/2} নির্ণয় (3)করো। (ii) প্রমাণ কর যে, শূন্যক্রম (Zero order) বিক্রিয়ার $t_{1/2}$ তার প্রারম্ভিক গাঢ়ত্বের (Initial concentration) সমানুপাতিকু (2)a) আন্তঃ হ্যালোজেন যৌগ (Interhalogen compound) কী? b) Cl ও SO এর বিরঞ্জন ধর্মের (Decolourisation property) তুলনা c) F₂ কে সুপার হ্যালোজেন বলা হয় কেন? অথবা নীচের A থেকে J পর্যন্ত যৌগগুলিকে শনান্ত করো (Identify)ঃ (¹/¸×10=5) $KCN+C_2H_5OH \rightarrow A \xrightarrow{HNO_3} B$

Q

b)
$$\bigcirc$$
 $\xrightarrow{\text{HgCl}_2, 20\% \text{H}_2\text{SO}_4} \text{C} \xrightarrow{\text{Cl}_2 + \text{NaOH}} \text{D} + \text{E}$

c)
$$OOOH$$

$$NaNO_2 + HCl \longrightarrow F \xrightarrow{H_2O} G$$

$$0 - 5 \circ C \longrightarrow F \xrightarrow{100 \circ C} G$$

d)
$$O \longrightarrow O$$
 $O \longrightarrow O$ O