SAIDABAD MANINDRA CHANDRA VIDYAPITH

H.S. TEST EXAMINATION-2021

Full Marks: 50

THE TEST ENGINEERING TOTAL	
CHEMISTRY (BENGALI VERSION)	
Class - XII	

Time:

নাম :		
ক্রমিক নং	ঃ বিভাগঃ	
	<u>Part-B</u>	
1. সঠিব (i)	্ষ উত্তরটি নির্বাচন করে ডানদিকে নীচে প্রদন্ত বা ল্গে শেখ ঃ— নিম্নলিখিত টাইটেনিয়ামের যৌগগুলির মধ্যে কোন্ টি ভৈ রী ক রা ধা য় না የ—	(1×7=7)
,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,	a) K ₂ T:O ₄ b)TiO ₄ c)TiO d)TiCl ₄	₽: □
(ii)	নীচের কোন্টি ফেরিক হাইড্রক্সাইড সলের তঞ্জনে সবচেয়ে বেশি কার্যকরী ?— a) Na ₃ PO ₄ b) KCl c) K ₂ SO ₄ d) NaCl.	<i>₽</i> : ☐
(ii)	নীচের যৌগুলির মধ্যে কোন্টি সর্বাধিক ক্ষারকীয় ং— NH2 NH2 CH2 - NH2 a) O NO2	G :
(iv)	নীচের বিক্রিয়াটির ক্ষেত্রে 'A' যৌগটি হলো— OH (a) NaOH, 0-5°C — ⊕ Θ Α	*
	(b) $\bigcirc -N_2$ CI $ \begin{array}{c} $	
	c) $N = N$ $O \oplus O \otimes $	উঃ
(v)	নীচের কোন্ ধাতব আয়নের সংকরায়ন অবস্থা Sp³d²—	
	a) $[Ni(CN)_4]^{2-}$ b) $[Fe(CN)_4]^{4-}$ c) $[Co(NM_3)_6]^{3+}$ d) $[FeF_6]^{3-}$	<i>€</i> :
(vi)	নীচের কোন্ সন্বিগত মৌলটি +7 জারনন্তর প্রদর্শন করে ?— a) Cr b) Fe c) Mn d) Ni	<i>₽</i> : ☐
(vii)	নীচের কোন্ যৌগটি অ্যালডল ঘনীভবন বিক্রিয়ায় স্বড়া দের না ং— CHO	
	a) CH ₃ CHO b) CH ₃ - CH ₂ - CHO d) CH ₃ COCH ₃	€ 3
2. নীচের	া প্রশ্নগুলির উত্তর দাও (বিকল্প প্রশ্নগুলি লক্ষ্নীয়) :—	(1×2=2)
(i)	$K_3[Fe(CN)_6]$ -এর পরাচুম্বকীয় ঘূর্ণন প্রামকের মান কড ? $[Fe=26]$	

Scanned with CamScanner

Ans:

<u>Or,</u> .

নীচের কোন্ দুটি পরমাণু একই আকার বিশিষ্ট এবং কেন? Zr, Fe, Ru, Sc, La, Hf.

Ans:

⊕ ⊕ ⊕ (ii) Li, Na ও Rb আয়নগুলিকে মোলার আয়নীয় পরিবাহিতার (λ°) উর্ধ্বক্রমে সাজাও।

Ans:

Or,

তড়িৎ-রাসায়নিক তুল্যান্দের একক কী?

Ans:

SAIDABAD MANINDRA CHANDRA VIDYAPITH (H.S.) H.S. TEST EXAMINATION–2021 CHEMISTRY (BENGALI VERSION)

Full Marks: 50

Class - XII

Time: 2 hrs

Part-A

1. নিম্নলিখিত প্রশ্নগুলির উত্তর দাও (বিকল্পগুলি লক্ষনীয়) ঃ— (2×5=10)

(i) কোনো দ্রবণের অভিদ্রবণ চাপ সংক্রাস্ত Vant — Hoff সমকীরণটি লেখ। কোন দ্রবণের ক্ষেত্রে এটি প্রযোজ্য নয়?

অথবা

জলে ইউরিয়া যোগ করলে হিমাঙ্ক কমে যায় কেন?

(ii) রাসায়নিক ভাবে HN_3 এবং NH_3 এর মধ্যে কীভাবে পার্থক্য নির্পণ করবে ?

SO₂-এর জলীয় দ্রবণের সাথে H_2^- S-এর বিক্রিয়ার সমিত সমীকরণটি লেখ এবং এই বিক্রিয়ার জারক বিজারক নির্দেশ করো।

- (iii) $[Cu(NH_3)_4]^{2+}$ আয়নটি রঙিন কিন্তু $[Cu(CN)_6]^{3-}$ আয়নটি বর্ণহীন কেন?
- (iv) রাসায়নিক অধিশোষন কী? একটি উদাহরণ দাও।

অথব

পেপটাইজেশন বলতে কি বোঝ ? একটি উদাহরণ দাও।

- কোন্ হ্যালোজেন হাইড্রাসিড বাইলবন গঠন করে কারন সহ উল্লেখ করো।
- 2. নিম্নলিখিত প্রশ্নগুলির উত্তর দাও (বিকল্পগুলি লক্ষ্নীয়) ঃ— (3×7=21)
 - a) ঘনকাকার একক কোশের প্যাকিং দক্ষতা বলতে কী বোঝ ?
 - b) পৃষ্ঠকেন্দ্রিক ঘনকাকার একক কোশের প্যাকিং দক্ষতা নির্ণয় করো। (1+2=3)

অথবা

- a) ফেরোম্যাগনেটিক পদার্থ কাকে বলে?
- b) KBr পৃষ্ঠকেন্দ্রিক ঘনকাকার কেলাস রুপে কেলাসিত হয়। KBr কেলাসের ঘনত্ব ও সংকেত ভর যথাক্রমে 2-65 g. cm⁻³ এবং 119 g. mol⁻¹ হলে KBr কেলাসে K⁺ও Br আয়নের মধ্যে দূরত্ব নির্ণয় করো। (1+2=3)
- (ii) জ্বালানী কোশ কাকে বলে ? হাইড্রোজেন অক্সিজেন জ্বালানী কোশের অ্যানোড ও ক্যাথোড বিক্রিয়াগুলি লেখ জ্বালানী কোশের একটি ব্যবহার লেখ। (3)

অথবা

- a) আপেক্ষিক পরিবাহিতার সংজ্ঞা দাও।
- b) অপ্লায়িত জলের মধ্যে দিয়ে 5 মিনিট 50 সেকেন্ড ব্যাপী 35 amp. তড়িৎ

চালনা করলে ক্যাথোডে কত গ্রাম হাইড্রোজেন নির্গত হবে? [1F = 96500 (1+2=3)বুলম্ব]

(iii) 180g জলে কোনো কঠিন দ্রাবের 20g দ্রবীভূত করা হল 100°C উন্নতায় দ্রবণটির বাষ্পচাপ 740 mm Hg হলে দ্রাবের আপেক্ষিক আনবিক ভর নির্ণয় করো। (দ্রাবটি বিয়োজিত বা সংযোজিত হয় না) (3)

- (iv) a) Cu²+ / Cu অর্ধকোশের প্রমান তড়িৎদ্বার বিভব + 0·34 volt বলতে কি বোঝ?
 - b) একটি পরিবাহীতা কোশের Pt তড়িৎদ্বার দুটির মাঝে দূরত্ব 2·0cm এবং প্রতিটি তড়িৎ দ্বারের প্রস্থচ্ছেদ 4·0cm² হলে উক্ত কোশটি 0·4 মেলার দ্রবণ দ্বারা পূর্ণ করা হলে কোশটির রোধ হয় ওহ্ম। দ্রবণটির মোলার পরিবাহিতা নির্ণয় করো। (1+2=3)
- (v) a) d ব্লক মৌলগুলির সাধারণ ইলেকট্রন বিন্যাস লেখ।
 - b) T i Cl₂ পরাচুম্বকীয় কিন্তু T i O, অপরা চুম্বকীয় কেন? [T i = 22] (1+2=3)

অথবা

- a) নীচের কোন্ আয়নগুলি জলীয় দ্রবণে রঙিন হয় এবং কেন? V³⁺, Cu⁺, Sc³⁺, Fe³⁺.
- b) নীচের কোন্ অক্সাইডগুলি উভধর্মী ?

$$Mn_2O_7$$
, CrO_3 , Cr_2O_3 , V_2O_5 . (2+1=3)

(vi) a) রাসায়নিক পার্থক্য নিরূপণ করো—

$$CH_3 - CH - CH_3$$
 QA $CH_3 - CH_2 - CH_2 - OH$ OH

b) কীভাবে পরিবর্তিত করবে ?

$$\bigcirc_{OH} \longrightarrow \bigcirc_{OH}^{COOH}$$

a) নীচের বিক্রিয়াজাত পদার্থগুলির গঠন সংকেত লেখ—

$$\begin{array}{c|c}
OCH_3 & Br_2 \\
\hline
CH_3COOH
\end{array}$$
?

$$CH_3COCH_3 \xrightarrow{\text{NIV } H_2SO_4} ?$$

- b) লুকাস বিকারকের একটি ব্যবহার উল্লেখ করো।
- (vii) a) আনিলিন থেকে ফ্রুওরো বেঞ্জিন-এ পরিবর্তনটি সম্পন্ন করো।
 - b) A o D যৌগগুলির গঠন সংকেত লেখো—

$$NO_2$$

গাঢ় HNO_3

গাঢ় H_2SO_4 , $100^{\circ}C$
 $A \xrightarrow{NaHS} B$
 $+$
 NH_4CI

নিকারক $C \xleftarrow{50\%}$ ইথানল

একটি জৈব যৌগ A (C_3H_8O) 573 K তাপমাত্রায় উত্তপ্ত Cu-চূর্ণের সঞ্চো বিক্রিয়ায় B-যৌগে দেয়। B ফেলিং দ্রবণকে বিজারিত করে না। কিন্তু I_2 / NaOH-এর সাথে বিক্রিয়া হলুদ অধ্যক্ষেপ C দেয়। A, B, C-এর গঠন সংকেত ও IUPAC নাম লেখো।

- 3. নিম্নলিখিত প্রশ্নগুলির উত্তর দাও (বিকল্পগুলি লক্ষ্নীয়) ঃ— (5×2=10)
 - (i) a) একটি রাসায়নিক বিক্রিয়ার হার ধ্রুবকের একক $L^2 \, mol^{-2} \, S^{-1}$ হলে বিক্রিয়াটির ক্রম নির্ণয় করো ?
 - b) একটি প্রথম ক্রমের বিক্রিয়ার শুরু হওয়ার 10 মিনিট ও 20 মিনিট পর বিক্রিয়ার গতিবেগ যথাক্রমে 0·04 mol L⁻¹S⁻¹ এবং 0·03 mol L¹S¹ হলে বিক্রিয়াটির অর্ধায়ু নির্ণয় করো। (2+3=5)

অথবা

- a) একটি প্রথম ক্রম বিক্রিয়ার সমাকলিত হার সমীকরণ প্রতিষ্ঠা করো।
- b) একটি শূন্য ক্রম বিক্রিয়ার অর্ধজীবনকাল 'x' সেকেন্ড। বিক্রিয়াটি সম্পূর্ণ হতে t_1 সেকেন্ড লাগলে t_1 কে 'x' এর সাপেক্ষে গণনা করো। (3+2=5)

b) A থেকে E পর্যন্ত যৌগগুলির গঠন সংকেত লেখো

$$NO_2$$
 Zn dust + NH Cl
 $H_2O, C_2H_5OH,$ তাপ

$$\begin{array}{c}
OH & (NH_4)_2SO_3 \\
\hline
NH_3 \text{ SIA}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
B
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
C \\
II \\
C \\
NH \\
\hline
NaOH \\
C \\
NaOCI \\
\hline
NaOCI \\
\hline
D \\
\hline
H3O \\
\hline
E$$

অথবা

কিভাবে রূপান্তর করবে १

$$2\frac{1}{2} + 2\frac{1}{2} = 5$$

i)
$$NH_2 \longrightarrow \bigcirc$$
 .

ii) OH
$$\longrightarrow$$
 COOH