1728.314

KRISHNATH COLLEGE SCHOOL

Higher Secondary Test -- 2021

Subject :- Chemistry Time :- 2 Hours F.M. :- 50

PART: A

- 1. নিম্নলিখিত প্রশ্নগুলির উত্তর দাও (তিনটি) (বিকল্প প্রশ্নগুলি লক্ষ্যনীয়)ঃ 2x3
- a) 0.01 (m) প্রকোজ দ্রবণ (Sol[®]) অপেক্ষা 0.01 (m) NaCl দ্রবণের স্কুটনাঙ্ক (B.P.) বেশী ব্যাখ্যা করো।
- b) হাইড্রোকিলিক ও হাইড্রোকোবিক কোলয়েডের দৃটি পার্থক্য (Difference) লেখ।
- c) নিউক্লিওটাইড ও নিউক্লিওসাইডের একটি পার্থক্য লেখো। আলোক নিষ্ক্রিয় (Optically inactive) একটি অ্যামিনো অ্যাসিডের নাম লেখো। 1+1

থুকোজ অনুতে 5টি —OH গ্রুপ আছে —কীভাবে প্রমাণ করবে?

- (d) নীচের যৌগগুলির IUPAC নাম লেখ ঃ
- i) K₃[Fe(CN)₆] ii) [Ag(NH₃)₂]Cl 1+1
- (e) Na, HPO, একটি অ্যাসিড লবন (Acid Salt), কিন্তু Na, HPO, একটি প্রশম লবন (Normal Salt) —ব্যাখ্যা (Explain) করো।
- 2. নিম্নলিখিত প্রশাণ্ডলির উত্তর দাও (ছয়টি) (বিকল্প প্রশাণ্ডলি লক্ষ্যনীয়)ঃ 3x6
- a) i) কঠিন (Solid) ZnO কে উত্তপ্ত করলে হলুদ (Yellow) বর্ণ (Colour) ধারণ করে কেন?
- ii) ক্রোমিয়াম [পারমানবিক ভর (Atomic mass) = 52] ধাতুর (metal) কেলাসনে (crystallisation) দেহকেন্দ্রিক ঘনকাকার ল্যাটিস (b.c.c) গঠিত হয়। যদি একক কোশের (unit cell) বাছর দৈর্ঘ্য (edge length) 287 Pm হয় তবে ক্রোমিয়াম পরমানুর (Atom) ব্যাসার্ধ (Radius) ও ক্রোমিয়াম ধাতুর ঘনত্ব (Dencity) নির্ণয় করো।
- b) i) আয়নের স্বাধীন বিচরণ সংক্রান্ত কোলরাশের সূত্রটি (Kohlrausch's law of independent migration of ions) লেখ।
- ii) অসীম লঘুতায় (At infinite dilution) HCl, NaCl ও CH₃COONa দ্রবণের মোলার পরিবাহিতা (Molar conductance) যথাক্রমে (respectively) 426.2, 126.5 ও 91.0 ohm⁻¹cm² mol⁻¹।CH₃COOH দ্রবণের অসীম লঘুতায়

12 2×17 N×43

মোলার পরিবাহিতা নির্ণয় করো।

0 অথবা

i) Zn + Cu²+ → Zn²+ + Cu —এই বিক্রিয়াটি স্বতঃস্ফুর্ত (spontaneous) হবে কিনা ব্যাখ্যা করো।

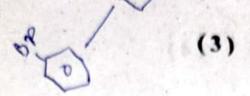
Zn²+/Zn এবং CU²+/Cu -এর প্রমাণ তড়িৎদ্বার বিভব (Standard electrode potential) যথাক্রমে — 0.76V এবং + 0.34V

- ii) মৌলের (Element) রাসায়নিক তুল্যাঙ্ক (Chemical eqv.) এবং তড়িৎ রাসায়নিক তুল্যাঙ্কের (E.C.E) সম্পর্কটি প্রতিষ্ঠা কর। 2+1
 - c) i) আইসোটোনিক দ্রবণ কাকে বলে?
- ii) 175 g জলে 12.5 g তড়িৎ অবিশ্লেষ্য পদার্থ (Non electrolyte) দ্রবীভূত হয়ে যে দ্রবণ উৎপন্ন করে, সেই দ্রবণের স্ফুটনান্ধ উন্নয়ন (Elevation of boiling point) হয় 0.70K। পদার্থটির আনবিক ভর (molecular mass) নির্ণয় করো। [জলের Kh = 0.52 K.kgmol⁻¹]
- (Adsorption) মধ্যে দুইটি পার্থক্য উল্লেখ করো।
 - ii) হিমোগ্লোবিনের স্বর্ণ সংখ্যা 0.03 বলতে কী বোঝ? 2+1
- e) প্রথম ক্রম বিক্রিয়ার (First order rea") ক্ষেত্রে সমাকলিত হার সমীকরণটি (Integrated rate eq") প্রতিষ্ঠা কর। এর থেকে বিক্রিয়ার অর্ধজীবনকাল (Half life period) নির্ণয় কর।

 2+1

অথবা

- i) একটি প্রথম ক্রম বিক্রিয়ার অর্ধেক সম্পূর্ণ হতে 40 min সময় লাগে। 78% সম্পূর্ণ হতে কত সময় লাগবে ?
- ii) বিক্রিয়ার ক্রম (order) এবং আনবিকতার (molecularity) মধ্যে একটি পার্থক্য লেখ।
 - (f) i) অ্যামোনিয়াম ডাই ক্রোমেট থেকে কিভাবে N2 প্রস্তুত করা হয়?
- ii) XeOF₄ যৌগে (Compound) Xe -এর সংকরায়নের স্তরটি (State of hybridisation) কি? এই অনুটির (molecule) আকৃতি (Shape) কী রকম? 1+2 অথবা



i) আন্তঃ হ্যালোক্ষেন যৌগ (Interhalogen Compound) কাদের বলে?

i) কি ঘটে সমীকরণসহ উল্লেখ কর ঃ

সোডিয়াম নাইট্রেটকে জিংক চূর্ণ (Zn dust) এবং জলীয় (aq.) সোডিয়াম হাইডুব্লাইড সহযোগে উত্তপ্ত করা হল। 1+2

 নীচের বিক্রিয়াগুলিতে A ও B কে সনাক্ত করো — 1+1+1 KCN. CH, CH, Br - AgCN

ক্রপান্তর করো (Transform) ঃ ব্রোমোবেনজিন → ইথাইল বেনজিন

ইথারের মধ্যে সামান্য পার অক্সাইডের উপস্থিতি সনাক্ত করবে কীভাবে?

h) h কীভাবে পরিবর্তিত করবে?

a) আসিট্যালডিহাইড → ল্যাকটিক অ্যাসিড

(মুর্বার্টির ব্যাস্থানিক ব্যাসিড

একটি বাস্থানিক বিশ্ব একটি রাসায়নিক বিক্রিয়ার সাহায্যে পার্থক্য করো ঃ ফরমিক অ্যাসিড ও অ্যাসিটিক অ্যাসিড।

2+1

- i) দুটি সমাবয়বী জৈব যৌগ (Isomeric org. compound) A এবং B এর আনবিক সংকেত (molecular formula) $C_4H_8O_2$ । A -এর আর্দ্র বিশ্লেষনে (Hydrolysis) মিথানল এবং একটি অ্যাসিড C পাওয়া যায়। C অ্যাসিডটি CO, ত্যাগ করে ইথেনে রূপান্তরিত হয়। B এর আর্দ্রবিশ্লেষনে ইথানল ও অন্য একটি অ্যাসিড D পাওয়া যায়। D অ্যাসিডটি বিজারিত (Reduced) হয়ে ইথানল উৎপন্ন করে।
 - j) A, B, C, D সনাক্ত কর এবং C থেকে D কীভাবে পাওয়া যায় তা দেখাও।
 - i) অ্যারোমেটিক যৌগে —NH, gr এর উপস্থিতিতে কীভাবে —NO, gr কে সনাক্ত করবে ?
 - ii) HCOOH এবং(O)—COOH এর মধ্যে কোনটি বেশি আন্নিক (Acidic) 2+1 **उ** दकन?
 - 3. নিম্নলিখিত প্রশ্নগুলির উত্তর দাও (দুটি) (বিকল্প প্রশ্নগুলি লক্ষ্যনীয়) ঃ 5x2 a) i) তেজন্ত্রিয় বিকিরণকারী (Radioactive) C14 এর অর্ধায় (Half life)

Cr202

5730 বছর। প্রাচীন একটি কাঠের টুকরোর নমুনা সদ্য কটা জীবস্ত কাঠের টুকরোর নমুনার সাপেকে 80% С¹⁴ সক্রিয়তা (Activity) দেখায়। প্রাচীন কাঠের নমুনার বরস নির্ণয় কর।

- া) বিক্রিয়ার উষ্ণতা শুনান্ধ (Temp. co-efficient) কাকে বলা হয়?
- b) i) অজৈব গ্রাফাইট (Inorganic graphite) কাকে বলা হয়? 3+2
- মাধারণভাবে Gr. 15 এর মৌলগুলির প্রথম আয়নাইজেশন এনপ্যালপির মান Gr 16 এর মৌলগুলির এই মান অপেক্ষা বেশী কেন?
- ্লা) ক্লোরিনের চারটি অন্ধি অ্যাসিড HCIO, HCIO2, HCIO3, HCIO4 -এর অল্লধর্মীতা (Acid strength) কোনদিকে বৃদ্ধি পায় ও কেন? 1+2+2
 - c) i) সংক্ষিপ্ত টীকা লেখ (Write short notes) ঃ
 পিনাকল-পিনাকোলন পুনর্বিন্যাস বিক্রিয়া
 (Pinacol-Pinacolone rearrangement reacⁿ)

অথবা

শীচের A থেকে E পর্যন্ত যৌগণ্ডলিকে সনাক্ত করঃ

a)
$$\bigcirc$$
 $C=H$
 $C=H$

PART : B

1. বিকল্পণ্ডলির মধ্যে থেকে সঠিক উত্তরটি বেছে নিয়ে লেখ (যেকোন বারোটি) (Choose the correct option) 1x12

a) নীচের কোন জীব অনুতে (Bio molecule) ধাতব আয়ন (metal ion) উপস্থিত থাকে না? —

(5) (H) (H) (H) (H) (H)	Ħ
(6.)	
ক) ক্লোরোফিল খ) ভিটামিন B,	
গ) ভিটামিন B ₁₂ ঘ) হিমোগ্লোবিন	
b) গ্যাব্রিয়েল হ্যালিফাইড সংশ্লেষনের (Synthesis) মাধ্যমে প্রস্তুত করা যায়	ALL S
ক) প্রাইমারী অ্যালিফ্যাটিক অ্যামিন	
খ) সেকেন্ডারী অ্যালিফ্যাটিক অ্যামিন	
গ) টারসিয়ারী অ্যালিফ্যাটিক অ্যামিন	
ঘ) প্রাইমারী অ্যালিফ্যাটিক অ্যালকোহল 🗡	
iii) HCl -এর উপস্থিতিতে অ্যাসিটোনের সঙ্গে অতিরিক্ত ইথানলের বিক্রি	য়ায়
পাওয়া যায় —	
ক) (CH ₃) ₂ C(OC ₂ H ₅) ₂ খ) CH ₃ CH ₂ CH ₂ COCH ₃	
ত্র) CH, CH, COOC, H, ব) (CH,), C(OH) OC, H,	
iv) ইথার দ্রবীভূত (Soluble) হয় —	100
ক) জলে খ) লঘু (Dil.) NaOH দ্রবণে	
গ) লঘু Na2CO2 দ্ৰবণে ঘ) গাঢ় (Conc.) HCl দ্ৰবণে	
v) প্রোপান্যালের সঙ্গে লঘু NaOH এর বিক্রিয়ায় পাওয়া যায় — 🚶	-4
す) CH ₃ CH ₂ COOCH ₂ CH ₂ CH ₃ CH ₅ Cはってい	
₹) CH ₃ CH ₂ CH(OH)CH ₂ CH ₂ CHO	
গ) CH,CH,COCH,CH,CHO	
ৰ) CH ₃ CH ₂ CH(OH)CH(CH ₃)CHO	
vi) নীচের কোন্ বিক্রিয়ায় মিথাইল ব্রোমাইড পাওয়া যায় না—	
Φ) CH ₃ OH + HBr → (◄) CH ₃ OH + PBr ₃ →	
গ) CH ₃ OH + Br ₂ → ্থ) CH ₃ COOAg + Br ₂ →	
vii) [Co(NH3)4Cl2]Cl জটিল যৌগটিতে (Complex compound) Co-	এর
জারণ সংখ্যা (ord" no.) হল —	
(本) +1 (*4) +2 (*1) +3 (*1) +4	
viii) নীচের কোন আয়নটিতে সর্বোচ্চ সংখ্যক বিজ্ঞোড় (unpaired) ইলেক	ট্রন
थात्क?—	
(本) Cr3+ 型) Ni2+ 列) Fe3+ 型) Fe2+	
1 2 00 41 419	

Scanned with CamScanner

ix) নীচের কোন অ্যামোনিয়াম লবনটিকে (Salt) উত্তপ্ত করলে আমোক্রি
পাওয়া যায় না —	RIPHIPH
(NH_)2SO4 **) NH	INO.
গ) NH Cl ঘ) (N	
🖟 x) ফটকিরি (Alum) ঘোলা জলকে পরিষ্কার	
ক) তথ্জ (Coagulation) খ)	
গ) অধিশোষন (Adsorption) ঘ)	
xì) একটি প্রথম ক্রম বিক্রিয়ার (1st order	
period) 69.3 S। বিক্রিয়াটির হার ধ্রুবক (rate c	
季) 10 ⁻² S ⁻¹ **)	10 ⁻⁴ S ⁻¹
গ) 10 S ⁻¹ ঘ)	0.693S ⁻¹
xii) গলিত (Fused) Al ₂ O ₃ থেকে তড়িদ্বিক্ত	শ্লেষন (Electrolysis) দ্বারা 18g
Al [পারমানবিক ভর (Atomic mass) = 27] ও	খস্তুত করতে কত ফ্যারাডে তড়িৎ)
প্রয়োজন? ক) 3/2 খ) 2/3	
xiii) এক মোল পদার্থ কোথায় দ্রবীভূত (Soluble	
ক) 1 লিটার দ্রাবকে (Solvent) খ)	
গ) 1 লিটার দ্রবণে (Sol") ঘ)	া কেজি দ্ৰবণে
xiv) ব্রাভেস ল্যাটিস কত প্রকারের হয়? —	
	গ) 12 ঘ) 10
2. নিম্নলিখিত প্রশ্নগুলির উত্তর দাও (বিকল্প প্রশ	
a) কোশ ধ্রুবকের (Cell constant) SI এক ভাথবা কতগুলি ইলেকট্রন 0.1 F তড়িৎ	
ভাথবা কতগুলি ইলেকট্রন 0.1 F তাড়ৎ b) AgI অধ্যক্ষেপে KI তড়িৎ বিশ্লেযোর দ্রবণ	
উৎপন্ন কোলয়েড কণার চার্জ কি হবে ?	
c) [Fe(CN) ₆] ⁴ — আয়নের কেন্দ্রীয় ধাতব	আয়নের (Central metal ion)
হাইনিটেইকেশন কি?	
d) একটি বিক্রিয়ার বিক্রিয়া বার (rate of rea	")α[A] ² [B] ⁰ হলে বিক্রিয়াটির
ক্রম (order) কত ?	