



WEST BENGAL STATE UNIVERSITY
B.Sc. General PART-II Examinations, 2017

CHEMISTRY-GENERAL

PAPER-CEMG-II

Time Allotted: 3 Hours

Full Marks: 100

*The figures in the margin indicate full marks.
Candidates should answer in their own words
and adhere to the word limit as practicable.*

প্রাঙ্গিক সীমার মধ্যস্থ সংখ্যাটি পূর্ণমান নির্দেশ করে।
পরীক্ষার্থীরা যথা সম্ভব নিজের ভাষায় নির্দিষ্ট শব্দসীমার
মধ্যে উত্তর করিবে।

Answer any eight questions taking one from each Unit.

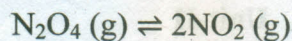
প্রতিটি ইউনিট থেকে একটি করে প্রশ্ন নিয়ে মোট আটটি প্রশ্নের উত্তর দিন।

CEMGT-22A

Unit-I

ইউনিট-১

1. (a) Discuss the effect of temperature and pressure on the basis of Le Chatelier principle, on the following equilibrium: 3



Given that ΔH for this reaction is $+59 \text{ kJ mol}^{-1}$.

$\text{N}_2\text{O}_4 (\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{NO}_2 (\text{g})$ এই বিক্রিয়াটির ক্ষেত্রে ΔH -এর মান $+59 \text{ kJ}$ প্রতিমোল, লা শ্যাতেলিয়ের নীতি অনুযায়ী এই রাসায়নিক সাম্যটির উপর তাপ ও চাপের প্রভাব আলোচনা করো।

- (b) Draw the labeled phase diagram of CO₂ system and describe it. 2+3
 CO₂ এর দশাচিত্রটি আঁকো এবং বর্ণনা করো।
- (c) Write short note on steam distillation. 2
 টীকা লেখোঃ বাষ্পপাতন (steam distillation)
- (d) Write Nernst distribution law and mention one of its applications. 1+1
 নার্নস্ট-এর বন্টন সূত্রটি লেখো এবং এর একটি প্রয়োগ উল্লেখ করো।
2. (a) Under what condition $K_p = K_c$ for a gaseous reaction? Give an example. 2+1
 গ্যাসীয় বিক্রিয়ার কোন শর্তে K_p এবং K_c -এর মান সমান? একটি উদাহরণ দাও।
- (b) Derive an expression for K_p in terms of degree of dissociation (α) and total pressure (p) for the following reaction. 3

$$\text{COCl}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{CO}(\text{g}) + \text{Cl}_2(\text{g})$$
 COCl₂(g) ⇌ CO(g) + Cl₂(g) বিক্রিয়াটির সাম্য ধ্রুবক (K_p) এর সঙ্গে বিয়োজন মাত্রা (α) এবং মোট চাপ (p) এর সম্পর্ক স্থাপন করো।
- (c) What is meant by the statement- “the efficiency of a Carnot engine is 1”? Is it really possible? – Justify your answer. 2+1
 কোনও কার্নোট ইঞ্জিনের দক্ষতা ‘1’ বলতে কি বোঝায়? এটা কি বাস্তবে সম্ভব? তোমার উত্তরের স্বপক্ষে যুক্তি দাও।
- (d) ‘Azeotrope’ is not a compound’ – Explain. 3
 স্থির স্ফুটনাঙ্কী মিশ্রণ কোনও যৌগ নয় – ব্যাখ্যা করো।

Unit-II

ইউনিট-২

3. (a) State Lambert-Beer’s Law? What is molar extinction co-efficient? 2
 ল্যাম্বার্ট বিয়ারের সূত্রটি বিবৃত করো। মোলার বিলোপ গুণাঙ্ক কি?

- (b) What do you mean by Quantum yield in a photosensitized reaction? Give one example of high and low quantum yield reaction. 1+2

সালোক বিক্রিয়ায় কোয়ান্টাম উৎপাদন বলতে কি বোঝায়? উচ্চ ও নিম্ন কোয়ান্টাম উৎপাদন বিক্রিয়ার একটি করে উদাহরণ দাও।

- (c) Define Einstein value. Calculate the same for a light of wavelength 4000 Å. 1+3
 $h = 6.62 \times 10^{-27}$ erg sec, $c = 3 \times 10^{10}$ cm/sec.

আইনস্টাইন মানের সংজ্ঞা দাও। 4000 Å তরঙ্গ দৈর্ঘ্য বিশিষ্ট আলোকের ক্ষেত্রে ইহা নির্ণয় করো।
 $h = 6.62 \times 10^{-27}$ erg sec, $c = 3 \times 10^{10}$ cm/sec

- (d) Write short notes on- 2+2

(i) Fluorescence (ii) Chemoluminescence

টীকা লেখো

(i) প্রতিপ্রভা (ii) রাসায়নিক সংদীপ্তি

4. (a) Write down the rate equation of a first order reaction and derive mathematical expression for the rate constant. Show that a first order reaction never goes to completion. 3+2

একটি প্রথম ক্রম বিক্রিয়ার হার-সমীকরণ লেখো এবং বিক্রিয়াটির হার-ধ্রুবক নির্ণয় করো। লেখচিত্রের সাহায্যে দেখাও যে একটি প্রথমক্রম বিক্রিয়া কখনই সম্পূর্ণ হয় না।

- (b) Rate constants for a first order decomposition reaction are $1.37 \times 10^{-5} \text{ s}^{-1}$ and $5.15 \times 10^{-5} \text{ s}^{-1}$ at 25°C and 37°C respectively. Calculate the activation energy for the reaction. 3

একটি প্রথম ক্রম বিক্রিয়ার হার-ধ্রুবকের মান 25°C এবং 37°C তাপমাত্রায় যথাক্রমে $1.37 \times 10^{-5} \text{ s}^{-1}$ এবং $5.15 \times 10^{-5} \text{ s}^{-1}$ বিক্রিয়াটির সক্রিয়করণ শক্তি নির্ণয় করো।

- (c) Give one example of (i) acid catalysed reaction, (ii) auto catalytic reaction and (iii) catalyst poison. How does a catalyst accelerate the rate of a chemical reaction? 3+2

(i) অম্ল অনুঘটক, (ii) স্বতঃ অনুঘটক এবং (iii) অনুঘটক বিষ-এর একটি করে উদাহরণ উল্লেখ করো। একটি অনুঘটক কিভাবে রাসায়নিক বিক্রিয়ার গতিবেগ ত্বরান্বিত করে, তা ব্যাখ্যা করো।

CEMGT-22B

Unit-I

ইউনিট-১

5. (a) Ionisation constant and ionic product of water are not same. 3
জলের আয়নীয় ধ্রুবক এবং আয়নীয় গুণফল একই নয় — ব্যাখ্যা করো।
- (b) Write short note on common ion effect. 3
টীকা লেখো- সম আয়ন প্রভাব।
- (c) Determine the pH of 0.1(N) NaOH solution in water. 3
0.1(N) NaOH জলীয় দ্রবণের pH নিরূপণ করো।
- (d) A 0.1(M) CH_3COOH solution dissociates by 1.3%. Calculate the dissociation constant. 3
একটি 0.1(M) অ্যাসেটিক অ্যাসিডের জলীয় দ্রবণে 1.3% বিয়োজিত হয়। উহার বিয়োজন ধ্রুবকের মান নির্ণয় করো।
6. (a) Deduce an expression of pH of a solution of a salt of strong acid and weak base. 4
শক্তিশালী অম্ল ও দুর্বল ক্ষারের বিক্রিয়ায় সৃষ্ট লবণের জলীয় দ্রবণের pH-এর সমীকরণটি উপপাদন করো।
- (b) What is a buffer solution? Discuss the buffer action of a mixture of acetic acid and sodium acetate. 1+2
বাফার দ্রবণ কি? অ্যাসিটিক অ্যাসিড ও সোডিয়াম অ্যাসিটেটের মিশ্রণের buffer action বর্ণনা করো।
- (c) Write short note on normal hydrogen electrode. 3
টীকা লেখো: নরমাল হাইড্রোজেন ইলেকট্রোড।

- (d) Plot the following: (i) conductance versus volume of NaOH added for conductometric titration of HCl by NaOH; (ii) equivalent conductance versus square root of concentration of KCl. 1+1

লেখচিত্র আঁকোঃ (i) পরিবাহিক বনাম NaOH-এর আয়তন (HCl বনাম NaOH এর পরিবাহিতা টাইট্রেশন চলাকালীন); (ii) তুল্যাক্ষ পরিবাহিতা বনাম \sqrt{c} (KCl-এর, যেখানে c হল KCl-এর গাঢ়ত্ব)।

Unit-II

ইউনিট-২

7. (a) State Henry's Law. Deduce a relation between elevations of boiling point of the solution with the molecular weight of solute. 2+3

হেনরীর সূত্রটি লেখো। দ্রবণের স্ফুটনাঙ্ক বৃদ্ধি ও দ্রাবের আনবিক গুরুত্বের মধ্যে সম্পর্ক স্থাপন করো।

- (b) Describe a method of preparation of gold sol. 4

গোল্ড সল প্রস্তুতির একটি পদ্ধতি বর্ণনা করো।

- (c) Define isotonic solution. Give Example. 1

উদাহরণসহ আইসোটনিক দ্রবণের সংজ্ঞা দাও।

- (d) Define peptization and peptizer. Give examples. 3

অপলয়ক ও অপলয়ন বলতে কি বোঝায়? উদাহরণ দাও।

8. (a) Write notes on Tyndal effect and its applications. 2+2

টিণ্ডাল এফেক্ট-এর টীকা লেখো এবং এর ব্যবহার বর্ণনা করো।

- (b) Write short notes on (any two) 2.5×2 = 5

(i) Schultz-Hardy rule (ii) Gold Number (iii) Brownian motion

টীকা লেখো (যে-কোনো দুটি)

(i) শুলজ হার্ডি সূত্র (ii) স্বর্ণসংখ্যা (iii) ব্রাউনীয় গতি

- (c) $Al_2(SO_4)_3$ is a better coagulator than KCl. Explain. 2
KCl অপেক্ষা $Al_2(SO_4)_3$ বেশি উপযোগী তঞ্চক পদার্থ কেন ?
- (d) What is colligative property? 2
সংখ্যাগত ধর্ম কি ?

CEMGT-22C

Unit-I

ইউনিট-১

9. (a) Write notes on (any two): 3×2 = 6
(i) Mutarotation
(ii) Inversion of cane sugar
(iii) Hydrolysis of ester A_{AC}^2 Mechanism.
টীকা লেখোঃ (যে-কোনো দুটি)
(i) মিউটারোটেশন
(ii) ইক্ষু শর্করার অপবর্তন
(iii) এ্যাস্টারের আর্দ্রবিপ্লেষণে A_{AC}^2 বিক্রিয়া কৌশল।
- (b) Detect salicylic acid chemically. 2
স্যালিসাইলিক অ্যাসিডের সনাক্তকরণ পরীক্ষা লেখো।
- (c) Trifluoro acetic acid acts as strong as inorganic acids. Explain. 2
ট্রাইফ্লুরোঅ্যাসেটিক অ্যাসিড অজৈব অ্যাসিডের ন্যায় তীব্র আচরণ করে ব্যাখ্যা করো।
- (d) Aldehydes are in general more reactive than ketones towards nucleophilic reactions. Explain. 2
সাধারণতঃ নিউক্লিওফিলিক বিক্রিয়ার ক্ষেত্রে অ্যালডিহাইডগুলি কিটোনগুলির চেয়ে বেশি সক্রিয়। ব্যাখ্যা করো।

- 10.(a) How can you prove by chemical reaction that a glucose molecule contains- 3
- (i) - CHO group;
(ii) five - OH group
- রাসায়নিক বিক্রিয়ার দ্বারা কিভাবে প্রমাণ করবে যে একটি গ্লুকোজ অণুতে
- (i) - CHO- গ্রুপ;
(ii) পাঁচটি - OH গ্রুপ বর্তমান ?
- (b) Carry out the following transformation: (any one) 3
- (i) Benzoic acid → aniline
(ii) D-fructose → D-glucose
- নিম্নলিখিত পরিবর্তন সংঘটিত করো। (যে-কোনো একটি)
- (i) বেঞ্জোয়িক অ্যাসিড → অ্যানিলিন
(ii) D-ফ্রুকটোজ → D- গ্লুকোজ
- (c) Write short note on : Claisen condensation 3
- টীকা লেখোঃ Claisen কনডেনসেশান
- (d) Write short note on: Epimerization. 3
- টীকা লেখোঃ এপিমারাইজেশান।

Unit-II

ইউনিট-২

- 11.(a) Write short note on: Isoelectric point 3
- টীকা লেখোঃ সমতড়িৎ বিন্দু
- (b) Carry out the following transformations: 2.5×2 = 5
- (i) nitrobenzene → cyanobenzene
(ii) nitrobenzene → chlorobenzene
- নিম্নলিখিত পরিবর্তনগুলি সংঘটিত করোঃ
- (i) নাইট্রোবেঞ্জিন → সায়োনোবেঞ্জিন
(ii) নাইট্রোবেঞ্জিন → ক্লোরোবেঞ্জিন

- (c) Methyl amine is stronger base than aniline. Why? 2
অ্যানিলিনের তুলনায় মিথাইল অ্যামিন শক্তিশালী ক্ষার কেন ?
- (d) Write short note on: Carbyl amine test. 3
টীকা লেখোঃ কার্বিল অ্যামিন বিক্রিয়া।
- 12.(a) Convert— 3×2 = 6
(i) Nitrobenzene to meta nitrophenol. (ii) Nitrobenzene to benzonitrile
পরিবর্তন করো-
(i) নাইট্রোবেঞ্জিন থেকে মেটানাইট্রোফেনল (ii) নাইট্রোবেঞ্জিন থেকে বেঞ্জোনাইট্রাইল
- (b) Write down the products when nitrobenzene is reduced in acidic, alkaline and neutral medium. 4
অম্ল, ক্ষার এবং প্রশম মাধ্যমে নাইট্রোবেঞ্জিনের বিজারণ বিক্রিয়ার উৎপন্ন যৌগগুলি লেখো।
- (c) Synthesis an amino acid by Gabriel Phthalimide method. 3
গ্যাব্রিয়েল থ্যালিমাইড পদ্ধতিতে একটি অ্যামিনো অ্যাসিডের সংশ্লেষণ করো।

CEMGT-22D

Unit-I

ইউনিট-১

- 13.(a) Give the preparation and one use of the following (any three): 3×3 = 9
(i) Calcium carbide. (ii) Potassium ferrocyanide
(iii) Sodium borohydride (iv) Mohr's salt.
নিম্নলিখিত যৌগগুলির প্রস্তুতি ও একটি ব্যবহার লেখোঃ(যে-কোনো তিনটি)
(i) ক্যালসিয়াম কারবাইড (ii) পটাশিয়াম ফেরোসায়ানাইড
(iii) সোডিয়াম বোরোহাইড্রাইড (iv) মোর'স লবণ
- (b) Give a brief account of geometrical isomerism of complexes with coordination number- 4. 3
চার সর্বগাঙ্ক বিশিষ্ট জটিল যৌগগুলির জ্যামিতিক সমাবয়তা সংক্ষেপে আলোচনা করো।

14.(a) Give the IUPAC name of the following: 4

IUPAC নামকরণ করুন।

- (i) $K_2[PtCl_6]$
- (ii) $Na_2[Fe(CN)_5NO]$
- (iii) $K_3[Fe(CN)_6]$
- (iv) $[Cr(H_2O)_4Cl_2]Cl$

(b) What happens when (Explain with equation) $2 \times 2 = 4$

- (i) KI is added to acidic $K_2Cr_2O_7$ solution.
- (ii) $KMnO_4$ solution is added to hot oxalic acid solution.

কী ঘটে লিখুন (সমীকরণসহ ব্যাখ্যা দাও)

- (i) আম্লিক $K_2Cr_2O_7$ -র দ্রবণে KI যোগ করা হল
- (ii) উষ্ণ অক্সালিক অ্যাসিডের দ্রবণে $KMnO_4$ দ্রবণ যোগ করা হল।

(c) Give the preparation of the following: $2 \times 2 = 4$

- (i) Potassium peroxodisulphate
- (ii) Sodium thiosulphate.

নিম্নলিখিত প্রস্তুতকারকের প্রস্তুতি লিখুনঃ

- (i) পটাশিয়াম পারঅক্সডাইসালফেট
- (ii) সোডিয়াম থায়োসালফেট।

Unit-II

ইউনিট-২

15.(a) Give name and formula of main ore of Cr. How the metal is extracted from the ore? 2+3

Cr-এর প্রধান আকরিকের নাম ও সংকেত লেখো। উহা হইতে কিভাবে ধাতু নিষ্কাশন করবে ?

(b) What do you mean by 22 carat gold? 2

22 ক্যারেট সোনা বলতে কি বোঝো ?

- (c) AgCl is insoluble in water but soluble in NH₄OH. Explain. 2
AgCl জলে অদ্রব্য কিন্তু NH₄OH দ্রবণে দ্রব্য — ব্যাখ্যা করো।
- (d) What happens when KI is added to CuSO₄ solution? Give equations. 2
CuSO₄ দ্রবণে KI যোগ করলে কি ঘটে সমীকরণসহ লেখো।
- (e) Why gold is dissolved in aqua regia? Give equations. 2
সোনা অম্লরাজে দ্রবীভূত হয় কেন সমীকরণসহ লেখো।
- 16.(a) Give a comparative account of Be-Mg-Ca-Sr-Ba with particular reference to their 2+2
(i) electronic configuration; (ii) common oxidation state.
Be-Mg-Ca-Sr-Ba-এর নিম্নলিখিত বিষয়গুলির উপর তুলনামূলক আলোচনা করোঃ
(i) ইলেকট্রন বিন্যাস (ii) স্বাভাবিক জারণ অবস্থা
- (b) What happens when NH₄OH is added in excess to an aqueous solution of CuSO₄? Write down the relevant equation. 2
CuSO₄-এর জলীয় দ্রবণে অতিরিক্ত NH₄OH যোগ করলে কী হয় বলো ? প্রয়োজনীয় সমীকরণটি লেখো।
- (c) Write short note on electroplating. 3
টীকা লেখোঃ ইলেকট্রোপ্লেটিং।
- (d) Name any ore of lithium. How can lithium metal be extracted from this ore? 4
লিথিয়ামের যে-কোনো একটি আকরিকের নাম লেখো, এটি থেকে লিথিয়াম ধাতু কিভাবে নিষ্কাশন করা হয় ?