

B.A. / B.Sc. SEMESTER 2 EXAMINATION, 2020
FAKIR CHAND COLLEGE CENTRE (551)

INSTRUCTIONS FOR CANDIDATES

READ ALL THE INSTRUCTIONS CAREFULLY BEFORE WRITING ANSWERS

1. Total TIME OF EXAMINATION: **2 HOURS**
2. **Question Paper Comprises Of Three Separate Questions – Theoretical (25 Marks), Practical (15 Marks) And Internal Examination (10 Marks). Candidates Must Have To Answer All The Three Separately And Finally Have To Prepare A Single pdf File By Scanning All The Papers Clearly And Serially (According To Page Numbers).**
3. **ATTACH ANYONE PREVIOUS SEMESTER ADMIT CARD** As The Last Page Of The pdf File
4. Use Only **WHITE PLAIN A4 PAPERS** For Writing Answers
5. Use **ONLY BLACK INK** For Writing Your Answers
6. Give **A TOP PAGE** With Clear Mention Of University **REGISTRATION NO. AND UNIVERSITY ROLL NO.** Of Anyone Previous Semester
7. **GIVE PAGE NO.** At The Top Right/Middle Of Each Page
8. Give **AT LEAST 1CM MARGINS** In All The Four Sides Of Each Page

১। পরীক্ষার মোট সময় : ২ ঘণ্টা

২। প্রশ্নপত্রটি তিনটি পৃথক প্রশ্নপত্র নিয়ে তৈরী - থিওরেটিক্যাল, প্র্যাক্টিক্যাল ও অভ্যন্তরীণ পরীক্ষা। পরীক্ষার্থীকে তিনটিই অবশ্যই আলাদাভাবে উত্তর করতে হবে ও শেষে মোট উত্তরপত্রের প্রতিটা পাতা পরিষ্কার করে পৃষ্ঠাসংখ্যার ক্রমানুসারে স্থান করে তুলে একটি pdf ফাইল তৈরী করে আপলোড করতে হবে।

৩। ফাইলটির শেষ পৃষ্ঠা হিসেবে পূর্ববর্তী কোনো একটি সেমিস্টারের অ্যাডমিট কার্ড আপলোড করতে হবে।

৪। কেবলমাত্র A4 মাপের সাদা কাগজই উত্তরপত্র তৈরীর কাজে ব্যবহার করা যাবে।

৫। কালো কলিতে পরিষ্কার করে উত্তর লিখতে হবে।

৬। উত্তরপত্রের ওপরে একটি পাতার বিশ্ববিদ্যালয়ের রেজিস্ট্রেশন নম্বর ও পূর্ববর্তী কোনো একটি সেমিস্টারের রোল নম্বর পরিষ্কার করে লিখতে হবে।

৭। প্রতিটি পাতার ওপরে পরিষ্কার করে পৃষ্ঠাসংখ্যা লিখতে হবে।

৮। প্রতিটি পাতার চারিদিকেই অন্ততঃ ১ সেন্টিমিটার করে মার্জিন রাখতে হবে।

2020

B.Sc. Semester 2 Examination
University of Calcutta
CHEMISTRY - GENERAL
THEORETICAL

Paper : CC / GE 2 F.M. - 25

SET - 3

FAKIR CHAND COLLEGE CENTRE (551)

1. এক কলামে নীচের প্রশ্নের উত্তর দাও :

1 × 10

ক) বহু অণু বিশিষ্ট বিলোমের একটি করে উদাহরণ দাও।

খ) কোলায় বিলোমের বহু অণুত আণবিক সূত্র কী ?

গ) ল্য-স্ফেলিমার বীতি লেখ।

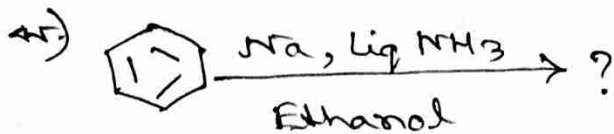
ঘ) ডেরিভা সূত্র লেখ।

ঙ) NaOH ও CH_3COOH প্রক্ষেপে কোয় বিলোম অণুত কয়টি অণু ?

চ) কোয় সূত্র লেখ।

ছ) Systematic Error কী? কীভাবে calibrated স্কেল দ্বারা
— ক্রান্তি করা না তুল ?

জ) স্ফেলিমার বীতি লেখ।



এই বিক্রিয়াটির বিক্রিয়াজাত পদার্থ লেখ।

১০) এক প্রকার অণু আয়ন গ্যাসের পরস্পর বৃত্তাকার বিন্দুতে অণু আয়নের
ক্ষেত্র ত্রিমাত্রিক বিন্দুটির কয়টি ?

১১) CPU - এর পূরণ লেখ।

১২) একটি ত্রিমাত্রিক স্ফেলিমার কোলায় (face centric cubic
- Lattice) কোলায় বিলোম সূত্র কয়টি ?

P.T.O. →

2. ସୋ-ହୋଲୋ ଥୁମ୍ବାଟି ପ୍ରଶ୍ନର ଉତ୍ତର ମାତ୍ର :

2 1/2 x 6

- କ) ଏକ ଗ୍ରାହ - ଅନୁ ଆମର ଜାଣିବା ଅବସ୍ଥାମାନଙ୍କ ଉପରେ ଏ ଉପକରଣ ପରୀକ୍ଷା କରିବାରେ ଉପଯୋଗୀତ ଯନ୍ତ୍ରର ଆବିଷ୍କାର ବିବରଣ ମଧ୍ୟ ।
- ଖ) ଯେଉଁ ଥୁମ୍ବାଟି ଲେଖ ଏକ ଉଦାହରଣ ଦିଆଯିବ ମଧ୍ୟ ।
- ଗ) P-V ଲେଖାଟିରେ ଏକକି ଯନ୍ତ୍ରର ଚକ୍ର (Carnot cycle) ଉଦାହରଣ କର ।
- ଘ) ଗ୍ୟାସ - ଉଦ୍ଭିଦ ଲେଖାଟିରେ ଗ୍ୟାସ ଉଦ୍ଭିଦର ଚିତ୍ରିତ ମାଧ୍ୟମିକ ଉଦାହରଣ କର ।
- ଙ) ଉଦାହରଣ ସହଯୋଗୀ ଏକ ଚିତ୍ରିକାରୀ (water reaction) ଲେଖ ।
- ଚ) H₂O ଏକ ଉଦ୍ଭିଦ ପ୍ରାଣୀର ଚିତ୍ରିକାରୀ 2- ବ୍ରାହ୍ମାପ୍ରାଣୀର ଉଦାହରଣ କର ।
ସିତୁ 1- ବ୍ରାହ୍ମାପ୍ରାଣୀର ଗ୍ୟାସ - ଲେଖ ?
- ଛ) ଆମର-ସିତୁକାରୀ ପ୍ରାଣୀର ଉଦାହରଣ କର :
$$\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{KMnSO}_4 \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{MnSO}_4 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$$
- ଜ) ଉଦାହରଣ ଚିତ୍ର (Faraday Potential) ଲେଖ କି ଲେଖ ?

2020

B.Sc. Semester 2 Examination

University of Calcutta

CHEMISTRY - GENERAL

PRACTICAL

Paper : CC/GE 2 F.N.-15

SET-3

FAKIR CHAND COLLEGE CENTRE (551)

A. যে-কোনো চারটি প্রশ্নের উত্তর দাও :

1. অ্যাসিড অক্সিডে ক্রিয়ায় অ্যাসিডের অক্সিজেনের অক্সিজেনের বিক্রিয়ায় কত কত? এক বিক্রিয়ায় দুই প্রকারের গাণিতিক রূপ হল, (প্রমাণ করার প্রয়োজন নেই) 3×4
2. অ্যাসিডের পৃষ্ঠতলের ক্ষতি হল, এর কারণ কী?
3. কত বিক্রিয়ায় H_2O_2 এর সঙ্গে KI এর সংযোগের অক্সিজেনের ক্ষতি হল?
4. অ্যাসিডের অক্সিজেনের ক্ষতি হল, অ্যাসিডের অক্সিজেনের ক্ষতি হল, অক্সিজেনের ক্ষতি হল? অক্সিজেনের ক্ষতি হল, অক্সিজেনের ক্ষতি হল?
5. অ্যাসিডের ক্ষতি হল, অক্সিজেনের ক্ষতি হল, অক্সিজেনের ক্ষতি হল?
6. অক্সিজেনের ক্ষতি হল, অক্সিজেনের ক্ষতি হল, অক্সিজেনের ক্ষতি হল?

B. ল্যাবেরি লেখুন / দাও ।

SHOT ON REDMI 13

University of Calcutta

INTERNAL EXAMINATION

SET-3

মে-কোলা দলটি প্রায়ের উত্তর অতি-মু.কোলা মাও :

SECTION REDNER
VI. તાપમાનના આંશનાં ક્રમાંકો કયા? —

- (a) $3^{\circ} > 2^{\circ} > 1^{\circ}$ (b) $3^{\circ} \approx 2^{\circ} > 1^{\circ}$ (c) $2^{\circ} > 3^{\circ} > 1^{\circ}$
(d) $1^{\circ} > 2^{\circ} > 3^{\circ}$

VII. સમીકરણનાં કોષ્ટકો ગણવામાં આવે —

- (a) સિ. સ્તર (b) સ્તર-સાથે સંબંધિત સ્તર (c) વિસ્તર (d) સ્તર, સ્તર, સ્તર

VIII. કોષ્ટકોનાં કોષ્ટકો 2019 સુધી —

- (a) કોષ્ટકોનાં કોષ્ટકો (b) કોષ્ટકોનાં કોષ્ટકો (c) કોષ્ટકોનાં કોષ્ટકો (d) કોષ્ટકોનાં કોષ્ટકો

IX. કોષ્ટકોનાં કોષ્ટકો કોષ્ટકોનાં કોષ્ટકો —

- (a) કોષ્ટકોનાં કોષ્ટકો (b) કોષ્ટકોનાં કોષ્ટકો (c) કોષ્ટકોનાં કોષ્ટકો (d) કોષ્ટકોનાં કોષ્ટકો

X. CO_3^{2-} નો કોષ્ટકોનાં કોષ્ટકો કોષ્ટકોનાં કોષ્ટકો —

- (a) +5 (b) +6 (c) -7 (d) +7

XI. કોષ્ટકોનાં કોષ્ટકો કોષ્ટકોનાં કોષ્ટકો કોષ્ટકોનાં કોષ્ટકો —

- (a) NaOH vs HCl (b) કોષ્ટકોનાં કોષ્ટકો vs NaOH

- (c) કોષ્ટકોનાં કોષ્ટકો vs KMnO_4 (d) કોષ્ટકોનાં કોષ્ટકો