

सूचना

शासकीय महाविद्यालय गुरुर में अध्यनरत बी.एस सी. प्रथम वर्ष के छात्र-छात्राओं को सूचित किया जाता है कि अध्यापन वर्ष (2019-20) में वि. वि. के वार्षिक कैलेण्डर एवं निर्देशानुसार महाविद्यालय में आंतरिक मूल्यांकन परीक्षा का आयोजन किया गया था, जिसमें कुछ छात्र-छात्राएं अनुपस्थित या अनुत्तीर्ण रहे हैं। वे सूची में अपना नाम देखने के पश्चात् Internal Exam. जो अलग-अलग है बनाकर 12 सितम्बर 2020 तक अनिवार्यतः महाविद्यालय में जमा करें। निर्धारित तिथि तक जमा नही करने पर इसकी जिम्मेदारी स्वम छात्र-छात्राओं की होगी।

Class - B.Sc. I (Maths & Bio)

Subject - Chemistry I,II & III (Enternal Exam. 2019 - 20)

हेमचंद वि.वि की आंतरिक मूल्यांकन परीक्षा सत्र – 2019–20 में अनुत्तीर्ण /अनुपस्थित छात्र-छात्राओं की सूची

S. No.	Student Name	Fathers Name	Paper I	Paper II	Paper III
1	अंजना	गोकुल लाल	Fail	Fail	Pass
2	चमन लाल	राजेश पटेल	Fail	Fail	Fail
3	छलेश कुमार	हिरा लाल	Fail	Fail	Fail
4	दामिनी	कोमल राम	Fail	Fail	Pass
5	दीपक	बिसम्बर	ABS.	Fail	Pass
6	देशमिता नेताम	भागवत नेताम	ABS.	ABS.	ABS.
7	देवेन्द्र कुमार	रामकुमार	Pass	Fail	Fail
8	देविका	असवन कुमार	ABS.	ABS.	ABS.
9	दीपिका	मोहित राम	Fail	Fail	Pass
10	दुर्गेश्वरी	अशोक कुमार	Pass	Fail	Fail
11	फुलेश्वरी ठाकुर	नीलकंठ ठाकुर	Pass	Fail	Fail
12	गौरव कुमार	नखमल	Fail	Fail	Fail
13	हेमलता	गुमान सिंह	ABS.	Fail	Pass
14	हिमांशु बघेल	वासुदेव बघेल	ABS.	ABS.	ABS.
15	जितेन्द्र कुमार	गजानंद	ABS.	ABS.	ABS.
16	जितेश्वरी	राम जी	Pass	Fail	Fail
17	काजोल	कौशल राम	Pass	Fail	Pass
18	कौशल कुमार	गुमान सिंह	Pass	Fail	Fail
19	खुमेश्वरी	नरेश कुमार	Pass	Fail	Fail
20	कोकिला	सुनील कुमार	Pass	Fail	Pass
21	कुसुमलता	कचरू राम	Pass	Fail	Fail
22	लता	बली राम	Fail	Fail	Fail
23	लता	सुरेश कुमार	Fail	Fail	Pass
24	लीना	सहदेव	Fail	Fail	Fail

25	मिथलेश	यश कुडर	ABS.	ABS.	ABS.
26	डुस्कान	सदन लाल	Fail	Fail	Fail
27	नंदनी	छगन लाल	Fail	Fail	Fail
28	ओडेशुवरी ठाकुर	रवि कुडर ठाकुर	Pass	Fail	Fail
29	डल्लवी रानी	नरेश कुडर	Pass	Fail	Fail
30	डूजा साहू	डानिक राम	ABS.	ABS.	ABS.
31	डुरडा	सुखनंदन	Fail	Fail	Pass
32	डुरतिडा	रेशुररडड	Fail	Fail	Fail
33	डुषुडरंजलि	देवरनंद	Fail	Fail	Fail
34	ररकेश कुडर	डुनेशुवर लाल	Fail	ABS.	Fail
35	ररतेश कुडर	डुरुषुओतुतडड	Pass	Fail	Fail
36	रूडर	डररेशुनुर कुडर	Fail	Fail	Fail
37	सरसुवती सलनुहा	गुरुडरंद	Pass	Fail	Fail
38	शशल ठाकुर	तेकेनुर सलंघ ठाकुर	Fail	Fail	Fail
39	सुुनड सलनुहा	कृषुणर कुडर	Fail	Fail	Fail
40	सुडन	डुजुजु ररडड	Pass	Fail	Fail
41	वेदलतर	नंदकुडर	ABS.	ABS.	ABS.
42	वलदुडर	डगवरानी ररडड	Fail	Fail	Pass

Unit-I

प्रश्न-1 डी-ब्रॉग्ली समीकरण क्या है ? इसकी व्युत्पत्ति कीजिए ?

प्रश्न-2 वाइजेनबर्ग का अनिश्चितता का सिद्धान्त लिखिए ।

प्रश्न-3 नि. लि. के चारों क्वाण्टम संख्याओं के मान लिखिए ।

(i) नाइट्रोजन के चारों क्वाण्टम संख्याओं

(ii) F का चारों क्वाण्टम संख्याओं

अथवा

प्रश्न-1 फ्रॉइडर समीकरण व्युत्पन्न कीजिए ।

प्रश्न-2 वाइजेनबर्ग परमाणु के रेखल स्पेक्ट्रम की समझाइए ।

प्रश्न-3 बोर सिद्धान्त से, बोर त्रिज्या की गणना कीजिए ।

Unit-II

प्रश्न-1 आयनिक क्रिस्टलों की संरचना को समझाइए ।

प्रश्न-2 जालक दोष क्या है ? नॉन स्टाइकियोमेट्रिक यौगिकों के जालक दोषों की व्याख्या कीजिए ।

प्रश्न-3 NM_3 का द्विध्रुव आद्यूर्ण NH_3 से अधिक

होगा है क्यों ?

अथवा

प्रश्न 1. शॉर्टी वृत्ति व फ्रैन्केल वृत्ति में अंतर स्पष्ट कीजिए।

प्रश्न 2. बर्फ जल की सतह पर तैरती है। कारण बताइए।

प्रश्न 3. संयोजकता बंध-सिद्धांत द्वारा धात्विक बंध की व्याख्या कीजिए।

Unit - 10

प्रश्न - 1. s-s और p-p अवस्थापन की संयोजकता आवन्ध सिद्धान्त के अनुसार समझाइए।

प्रश्न - 2. निम्न यौगिकों में होने वाले संकरण व उनकी आकृति की व्याख्या कीजिए।

(i) BCl_3 (ii) H_2O (iii) CF_3

अथवा

प्रश्न - 1. कारण समझाइए अमोनिया अणु की आकृति पिरामिडीय है ?

प्रश्न - 2. बन्ध ऊर्जा को प्रभावित करने वाले कारक तीन बताइए ?

प्रश्न - 3. D_2 अणु प्रतिचुम्बकीय है जबकि H_2 अणु अनुचुम्बकीय है। क्यों ?

Unit IV

प्रश्न-1. S-ब्लॉक के तत्वों के इलेक्ट्रॉनिक विन्यास व आक्सीकरण अवस्था की व्याख्या कीजिए।

प्रश्न-2. Li के असामान्य व्यवहार को समझाइए।

प्रश्न-3. a) ऐलिकल क्षीयता पर टिप्पणी लिखिए।
b) ऑक्सीजन की अधिकतम सह-संयोजकता को देखी है। समझाइए।

अथवा

प्रश्न 1. बोरॉन और सिलिकॉन के विर्ण संबंध विवेचना कीजिए।

प्रश्न 2. सक्रिय युग्म प्रभाव पर टिप्पणी लिखिए।

प्रश्न 3. कारण बताइए -

a) SiF_4 पानी में जलयोजित हो जाता है जबकि CF_4 नहीं।

b) NM_3 का बन्ध कोण PM_3 के बन्ध कोण से अधिक

c) एक वर्ग में कपूर से नीचे आने पर सहसंयोजक जिन्मात्रों के मान में वृद्धि होती जाती है।

Unit - 1

प्रश्न 1. XeF_4 की संरचना व संकरण पर संक्षिप्त टिप्पणी लिखिए।

प्रश्न 2. भारत सारिणी में रून्ग वर्ग / डूकूएठ गैसी के तत्वों की स्थिती की विवेचना कीजिए।

प्रश्न 3. अक्रिय गैसी गैसी के पृथक् पृथक्करण की डेवार - चारकोल विधि का वर्णन कीजिए।

अथवा

प्रश्न 1. अम्लीय मूलकों के परीक्षण में ऐसा क्यों आवश्यक है कि पहले तनु M_2SO_4 से और बाद में सान्द्र M_2SO_4 से परीक्षण किया जाता है।

प्रश्न 2. सोडियम कार्बोनेट निष्कृष्य क्या है? सोडियम कार्बोनेट निष्कृष्य से किन अम्लीय मूलकों के परीक्षण करने के लिये जाते हैं।

प्रश्न 3. $ZnSO_4$ विलयन में $NaOH$ विलयन मिलाने पर पहले श्वेत अवक्षेप प्राप्त होता है, जो $NaOH$ की अधिकता में विलेय हो जाता है। क्यों?

प्रश्न 4. अधिक्रिया पूर्ण कीजिए - (i) $Cl_2 + H_2O + HNO_3 \rightarrow$

(ii) $3H_2S + 2HNO_3 \rightarrow$

(116) set

Model Examination 2019-2020

Subject - Chemistry

B.Sc. I year, Paper - II

Max. marks - 33

Unit - I

प्रश्न-1. कार्बोकेरायन किस प्रकार बंधते हैं? इसकी संरचना तथा स्थायित्व की व्याख्या कीजिए।

प्रश्न-2. निम्नलिखित पर टिप्पणी लिखिए -

- हाइड्रोजन बंध
- पेरिऑडिक प्रभाव
- इलेक्ट्रोफिलिक व न्यूक्लियोफिलिक अभिकर्मक के उदाहरण सहित समझाइए।

अथवा

प्रश्न-1. मुक्त मूलक की संरचना तथा स्थायित्व बताइए।

प्रश्न-2. साधारण ताप पर H_2S एक गैस है जबकि जल द्रव है। क्यों?

प्रश्न-3. मीथेन अणु की आकृति है -

प्रश्न-4. समान एवं विषमोच्च विखंडन उदाहरण सहित समझाइए।

Unit - II

प्रश्न-1. उदाहरण समवायकता को लेक्ट्रिक अग्रण के उदाहरण द्वारा समझाइए।

प्रश्न-2 नि. लि. पर टिप्पणियाँ लिखिए -

- 1) परिचिन्तन रूप
- 2) नामकरण की 4-2 पद्धति
- 3) प्रयोग योगिता

अथवा

प्रश्न-1 किरैलिटी को परिभाषित कीजिए।

प्रश्न-2 टिप्पणी लिखिए। उदाहरण सहित

- 1) R-5 नामकरण विधि
- 2) ज्यामितीय समावयवता

Unit - III

प्रश्न-1 साइक्लोप्रोपेन को साइक्लोप्रोपेन अधिक क्या भी है। क्यों?

प्रश्न-2 एनीलिन की अनुनादी संरचना

अथवा

प्रश्न-1 वेयर के बनाव सिद्धांत को समझाइए।

प्रश्न-2 n-ब्यूटेन में परंपूरण।

Unit - IV

प्रश्न-1 मार्कोनीकोफ का नियम क्या है? उस नियम की व्याख्या इलेक्ट्रॉनिक आधार पर कीजिए।

प्रश्न-2 आक्सीमर्क्युरेशन तथा विमर्क्युरेशन को समझाइए।

अथवा

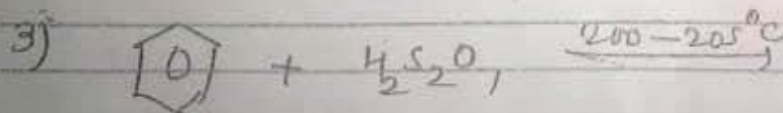
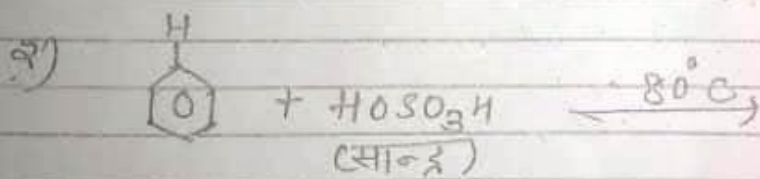
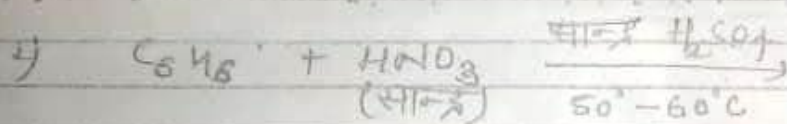
प्रश्न-1 तुर्बुज संश्लेषण को बनाइए।

प्रश्न-2 ऐल्कोहॉल के निर्जलीकरण विधि समझाइए।

प्रश्न-3 सुथिलीन का नाइट्रिक अम्ल के साथ योग तथा नाम लिखिए।

Unit - V

प्रश्न-1. अभिक्रिया बताइए -



अथवा ✓

प्रश्न-1 बेंजीन में डब्ल्यू-फोफिलिक प्रतिस्थापन को समझाइए।

प्रश्न-2 द्वि-आण्विक नाभिक्रमिणी प्रतिस्थापन विधि।

146 set

Model examination 2014-2020

Subject - Chemistry

Bsc I year Paper - III

max. marks 34

Unit - I

प्रश्न 1) ΔG का मान होगा? बताइए

प्रश्न 2) एक ऑक्सीड में 4 लॉब, पहरी एवं 7 संकेत गैस है। इनमें से एक गैस निकालने पर ΔG का मान क्या होगा? समझाइए

प्रश्न 3) यदि $\log_{10} 2 = 0.30103$ और $\log_{10} 3 = 0.4771$ हो तो मान निकालें (कीजिए)

(i) $\log_{10} 64$

(ii) $\log_{10} 12$

(iii) $\log 5$

(iv) $\log 58$

Unit - II

प्रश्न 1) वाष्प दाब का अर्थ

प्रश्न 2) गैसों के आणविक वेगों के वितरण पर ताप का प्रभाव मैक्सवेल - बोल्ट्जमैन नियम की सहायता से समझाइए

प्रश्न 3) प्राथिकतम वेग एवं सघटन उसका निष्पत्ति। समझाइए

अथवा

प्रश्न 1. क्रांति, स्थिरांक एवं वाण्डर वाल्स स्थिरांक में सम्बन्ध।

प्रश्न 2. औसत वेग एवं प्रासिकतम वेग में सम्बन्ध।

Unit - III

प्रश्न 1. पृष्ठ तनाव, ज्ञात करने की छेददार विधि का वर्णन कीजिए।

प्रश्न 2. बर्कले - हार्ले विधि का नामांकित चित्र बनाइए।

प्रश्न 3. द्रव की संरचना का आयरिंग सिद्धांत समझाइए।

प्रश्न 4. स्थानान्तरण गुणांक एवं पृष्ठ तनाव की इकाइयाँ क्या होती हैं।

Unit - IV

प्रश्न 1. निम्नलिखित पर परिचय लिखिए।

- अ) वैद्युत उष्ण संचालन
- ब) स्वर्ण सरल
- ग) पामस

अथवा

1. कोलॉइडी विलयनों के उदाहरण व विद्युतीय गुणों की व्याख्या कीजिए।

प्रश्न 2. टिंडल प्रभाव के समझाइए।

प्रश्न 3. कोलॉइड का स्थायित्व पर टिप्पणी लिखिए।

Unit - V

प्रश्न 1. अर्ध आणु काल की परिभाषा लिखिए।

प्रश्न 2. विसमांगी उत्प्रेरण के समझाइए।

प्रश्न 3. द्वितीय कोटी अभिक्रिया के लिए वेग स्थिरांक समीकरण व्युत्पन्न कीजिए जबकि दोनों अभिकारकों की प्रारम्भिक सान्द्रता समान हो।

अथवा

प्रश्न 1. अभिक्रिया की कोटी ज्ञात करने की विभिन्न विधियों के नाम लिखिए एवं किसी एक विधि का वर्णन कीजिए।

प्रश्न 2. रूपांतरण उत्प्रेरण के अभिलक्षण लिखिए।

शासकीय महाविद्यालय गुरुर, जिला-बालोद

परियोजना कार्य

विषय :- वनस्पति शास्त्र

प्रश्न पत्र – प्रथम एवं द्वितीय

अध्ययन वर्ष 2019 – 20

प्रस्तुतकर्ता

छात्र का नाम :

पिता का नाम :

कक्षा – बी.एस. सी प्रथम वर्ष :

विश्वविद्यालयीन परीक्षा का रोल नम्बर :

मोबाईल नम्बर :

Email ID :

स्थाई पता :

:

Internal Exam./Assignment अंतिम पेज

Internal Exam./Assignment जमा पावती (College Copy)

विद्यार्थी का नाम

पिता का नाम

कक्षा

रोल नंबर

मोबाईल नंबर

इमेल

Assignment जमा की जा रही विषय का नाम

01.....

दिनांक

विद्यार्थी के हस्ताक्षर

जमाकर्ता के हस्ताक्षर

Internal Exam./Assignment जमा पावती (Student Copy)

विद्यार्थी का नाम

पिता का नाम

कक्षा

रोल नंबर

मोबाईल नंबर

इमेल

Assignment जमा की जा रही विषय का नाम –

01.....

दिनांक

विद्यार्थी के हस्ताक्षर

जमाकर्ता के हस्ताक्षर