



शासकीय कन्या महाविद्यालय खरगोन(म.प्र.)

नियमित(अनुपस्थित)/स्वाध्यायी/पूरक/ATKT/EX विद्यार्थियों द्वारा निर्देशों का पालन किया जाये।

नोट : परीक्षार्थी स्वयं के पास उपलब्ध रजिस्टर या ए-4 आकार के कागज की उत्तरपुस्तिका बनाकर उत्तर लिखे तथा विद्यार्थी द्वारा उत्तरपुस्तिका में निम्न जानकारी प्रथम पृष्ठ पर अनिवार्य रूप से स्वयं द्वारा अंकित की जावे

- परीक्षार्थी का नाम
- कक्षा
- मोबाईल नं.....
- रोल नं.....
- नामांकन नं.....
- विषय.....
- महाविद्यालय का नाम
- पूर्व घोषित परीक्षा केन्द्र का नाम
- विश्वविद्यालय का नाम.....
- हस्तलिखित उत्तरपुस्तिका के पृष्ठों की संख्या.....

वार्षिक परीक्षा 2019-20

बी.एस.सी. प्रथम वर्ष(स्वाध्यायी/पूरक/ATKT/EX) – रसायन शास्त्र

पूर्णांक – 100

नोट : – सभी प्रश्न करना अनिवार्य है। प्रत्येक प्रश्न 10 अंक का है।

खण्ड अ

1. संगत अवस्थाओं का नियम क्या है? वाण्डरवाल का समानीत अवस्था समीकरण व्युत्पन्न किजीए।
2. द्रव क्रिस्टल क्या है? इसके प्रकारों को समझाइए।
3. सक्रियण ऊर्जा किसे कहते हैं। आरहीनियस समीकरण की व्युत्पत्ति किजीए।

खण्ड ब

4. अणु कक्षक सिध्दांत क्या है। इसके आधार पर ऑक्सीजन अणु का आरेख बनाकर उसके चुम्बकीय गुण को समझाइए।
5. क्वाण्टम संख्या क्या है। इसके प्रकार को समझाइए।
6. फायान्स के नियमों को उदाहरण सहित स्पष्ट कीजिए।

खण्ड स

7. इलेक्ट्रानस्नेही एवं नाभिकस्नेही अभिकर्मक क्या है? उदाहरण सहित समझाइए।
8. ऐल्केन बनाने की कोई तीन विधियां लिखिए।
9. संरूपण क्या है? एथेन के संरूपण का वर्णन कीजिए।
10. संयुग्मित डाइईन किसे कहते हैं। उदाहरण सहित समझाइए।