

कोड-05

प्री-बोर्ड परीक्षा 2018-19

कक्षा - बारहवीं

विषय - रसायन शास्त्र

समय - 3.00 घंटे

पूर्णांक - 70

निर्देश :- सभी प्रश्न हल करना अनिवार्य है।

प्रश्न क्र. 1 से 5 तक अतिलघुउत्तरीय प्रश्न हैं प्रत्येक पर 1 अंक निर्धारित है।

प्रश्न क्र. 6 से 10 तक अतिलघुउत्तरीय प्रश्न हैं प्रत्येक पर 2 अंक निर्धारित है।

प्रश्न क्र. 11 से 22 तक लघुउत्तरीय प्रश्न हैं प्रत्येक पर 3 अंक निर्धारित है।

प्रश्न क्र. 23 दीर्घउत्तरीय प्रश्न है इस पर 4 अंक निर्धारित है।

प्रश्न क्र. 24 से 26 तक दीर्घउत्तरीय प्रश्न हैं प्रत्येक पर 5 अंक निर्धारित है

प्रश्न 1. एटिकल हैलाइड का $LiAlH_4$ के द्वारा अपचयन करने पर प्राप्त उत्पाद का नाम लिखिए।

प्रश्न 2. गैस मास्क में सक्रियित चारकोल का प्रयोग क्यों किया जाता है ?

प्रश्न 3. एस्टरीकरण अभिक्रिया को रासायनिक समीकरण सहित लिखिए।

प्रश्न 4. CCl_3CHO का IUPAC नाम लिखिए।

प्रश्न 5. विटामिन C की कमी से होने वाले रोग का नाम लिखिए।

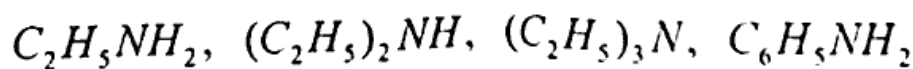
प्रश्न 6. मोलरता को परिभाषित करते हुए सूत्र लिखिए।

प्रश्न 7. किसी अभिकारक के लिए एक अभिक्रिया द्वितीय कोटि की है। अभिक्रिया का वेग कैसे प्रभावित होगा यदि अभिक्रिया की सांद्रता दुगुनी कर दी जाए।

प्रश्न 8. फ्लोरीन असामान्य व्यवहार क्यों प्रदर्शित करता है।

प्रश्न 9. कार्बिल एमीन परीक्षण को रासायनिक समीकरण सहित लिखिए।

प्रश्न 10. निम्न यौगिकों को उनके बढ़ते हुए क्षारकीय प्रबलता के क्रम में लिखिए।



प्रश्न 11. कृत्रिम मधुरक क्या है ? दो उदाहरण दीजिए।

प्रश्न 12. निम्न बहुलकों को प्राप्त करने के लिए प्रयुक्त एकलक लिखिए।

(1) टेफ्लॉन (2) बैकेलाइट (3) नाइलॉन 66

प्रश्न 13. रेशेदार तथा गोलाकार प्रोटीन को विभेदित कीजिए।

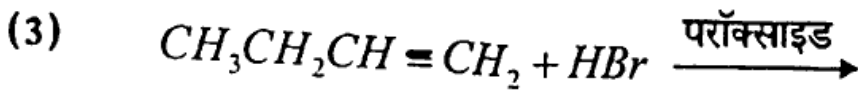
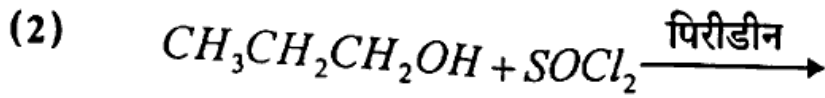
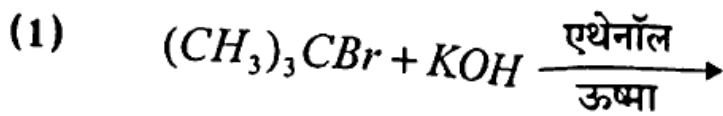
प्रश्न 14. संक्षिप्त टिप्पणी लिखिए।

(1) कोल्बे अभिक्रिया (2) राइमर टीमन अभिक्रिया

(3) विलियमसम संश्लेषण

प्रश्न 15. निम्नलिखित प्रत्येक अभिक्रिया में बनने वाले मुख्य कार्बनिक उत्पादन की संरचना

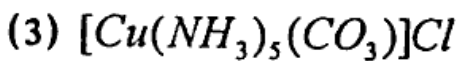
लिखिए।



प्रश्न 16. फास्फोरस के तीन ऑक्सी अम्लों के नाम एवं संरचना लिखिए।

प्रश्न 17. आयरन (लोहे) के निष्कर्षण में प्रयुक्त वात्याभट्टी का नामांकित चित्र बनाइए तथा होने वाली अभिक्रियाओं को लिखिए।

प्रश्न 18. निम्न उपसहसंयोजी यौगिकों के IUPAC नाम लिखिए।



प्रश्न 19. नाइट्रिक अम्ल की प्रयोगशाला विधि का वर्णन निम्न बिन्दुओं पर कीजिए।

(1) सिद्धांत (2) समीकरण (3) उपयोग

प्रश्न 20. कारण सहित स्पष्ट कीजिए।

(1) द्रव विरोधी कोलाइड आसानी से स्कंदित होते हैं क्यों ?

(2) ताप बढ़ने पर भौतिक अधिशोषण घटता है क्यों ?

प्रश्न 21. प्रथम कोटि की अभिक्रिया के लिए वेग स्थिरांक $60S^{-1}$ है। अभिक्रियक को अपनी

प्रारंभिक सांद्रता से $\frac{1}{16}$ वां भाग रह जाने में कितना समय लगेगा ?

प्रश्न 22. क्वथनांक में उन्नयन क्या है ? इसकी सहायता से किसी विलेय पदार्थ का आण्विक द्रव्यमान कैसे ज्ञात किया जाता है ? <http://www.cgboardonline.com>

प्रश्न 23. (1) किस प्रकार के बिन्दु दोष में क्रिस्टल का घनत्व कम हो जाता है। उस दोष को उदाहरण सहित लिखिए।

(2) अंतः केन्द्रित घनीय यूनिट (B.C.C.) सेल में परमाणुओं की संख्या ज्ञात कीजिए।

अथवा

(1) फ्रैकेल दोष क्या है ? उदाहरण सहित लिखिए।

(2) फलक केन्द्रित घनीय यूनिट (F.C.C.) सेल में परमाणुओं का संख्या ज्ञात कीजिए।

प्रश्न 24. (1) मानक हाइड्रोजन इलेक्ट्रोड क्या है ? यह कैसे बनाया जाता है ? सचित्र वर्णन कीजिए ।

(2) फैराडे का विद्युत अपघटन का प्रथम नियम लिखिये ।

अथवा

(1) विद्युत रसायनिक सेल क्या है ? Zn/Cu सेल की क्रियाविधि का सचित्र वर्णन कीजिए ।

(2) फैराडे का विद्युत अपघटन का द्वितीय नियम लिखिये ।

प्रश्न 25. (1) लैंथेनाइड संकुचन किसे कहते हैं ? लैंथेनाइड संकुचन के कारण व परिणाम क्या है ?

(2) संक्रमण धातुएं प्रायः रंगीन यौगिक क्यों बनाती है ?

(3) अम्लीय $KMnO_4$ की ऑक्सेलिक अम्ल से होने वाली अभिक्रिया लिखिए।

अथवा

(1) मिश्र धातु किसे कहते हैं ? संक्रमण धातु मिश्र धातु क्यों बनाते हैं ?

(2) संक्रमण धातु परिवर्ती आक्सीकरण अवस्था क्यों दर्शाते हैं ?

(3) अम्लीय $K_2Cr_2O_7$ की फेरस सल्फेट से होने वाली अभिक्रिया लिखिये ।

प्रश्न 26. (1) निम्न अभिक्रियाओं को समीकरण देकर समझाइये ।

(1) फ्रीडल क्रॉफ्ट अभिक्रिया (2) एल्डोल संघनन

(2) टॉलेन अभिकर्मक किसे कहते हैं ?

अथवा

(1) निम्न अभिक्रियाओं को समीकरण देकर समझाइये ।

(अ) विकारबोक्सिलन (ब) आयोडोफार्म अभिक्रिया

(2) फेट्रलिंग अभिकर्मक किसे कहते हैं ?

---00---

http://www.cgboardonline.com

Whatsapp @ 9300930012

Your old paper & get 10/-

पुराने पेपर्स भेजे और 10 रुपये पायें,

Paytm or Google Pay से