# UP Board 12th Chemistry Question Paper 2024

- 1. इस प्रश्न के प्रत्येक खण्ड में चार विकल्प दिए गए हैं। सही विकल्प चुनकर उसे अपनी उत्तर पुस्तिका में लिखिए :
- क) अणुसंख्य गुणधर्म है
- i) परासरण दाब
- ii) पृष्ठ तनाव घनत्व
- iv) इनमें से सभी

## Answer - i) परासरण दाब

- ख) निम्नलिखित किस यौगिक में Mn की ऑक्सीकरण संख्या +6 है ?
- i) Mn2O3
- ii) K2MnO4
- iii) KMnO4
- iv) MnO2

### Answer - ii) K2MnO4

- ग) निम्नलिखित लिगैन्डों में से कौन-सा उभयदन्ती लिगैन्ड के समान व्यवहार करता है ?
- i) H<sub>2</sub>O
- ii) en
- iii) NO 2.
- iv) NH3

#### Answer - iii) NO 2.

- घ) ऐसिल क्लोराइड के रोज़ेनमुंड अपचयन से प्राप्त होता है
- i) ऐल्डिहाइड.
- ii) ऐल्कोहॉल
- हाइड्रोकार्बन
- iv) ऐल्किल क्लोराइड

# Answer - i) ऐल्डिहाइड.

- ङ) निम्नलिखित में से कौन आइसोसायनाइड परीक्षण देता है ?
- i) प्राथमिक ऐमीन
- ii) द्वितीयक ऐमीन
- iii) तृतीयक ऐमीन
- iv) अम्ल ऐमाइड

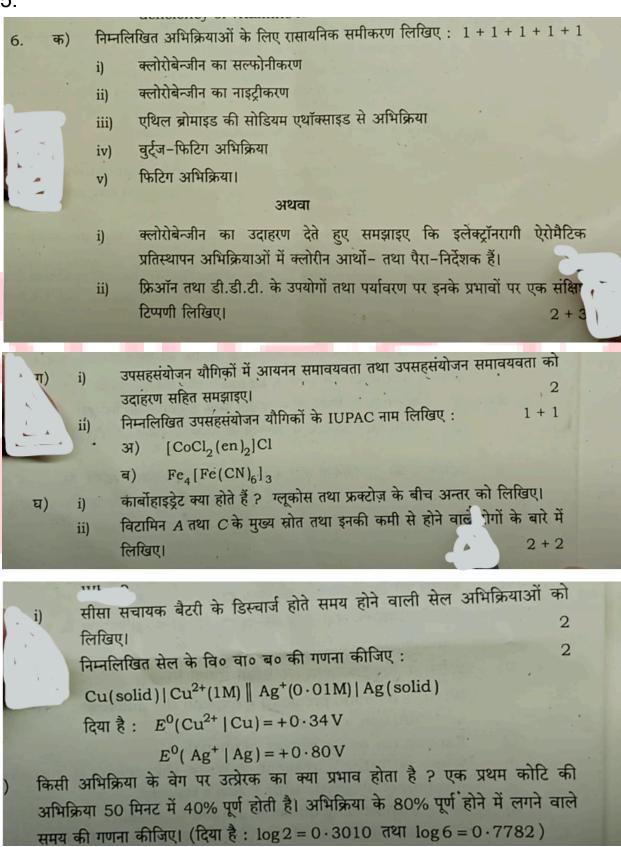
## Answer - i) प्राथमिक ऐमीन

- च) न्यूक्लीक अम्ल में न्यूक्लिओटाइड आपस में जुड़े होते हैं
- i) पेप्टाइड बंधन द्वारा
- ii) फॉस्फोडाइएस्टर बंधन द्वारा ' ग्लाइकोसाइडी बंधन द्वारा
- iv) हाइड्रोजन बंधन द्वारा

# ANS - ii) फॉस्फोडाइएस्टर बंधन द्वारा '

- 2. क) ग्लूकोस (मोलर द्रव्यमान = 180 g mol-1) के 2.82g को 30g जल में घोला जाता है। इस विलयन की मोललता की गणना कीजिए।
- ख) क्रोमाइट अयस्क से पोटैशियम डाइक्रोमेट बनाने की विधि का वर्णन कीजिए तथा डाइक्रोमेट आयन का संरचना सूत्र लिखिए।
- ग) उपसहसंयोजन यौगिकों के वर्नर सिद्धान्त की व्याख्या कीजिए।

- घ) हैलोऐल्केन में द्विअणुक नाभिकरागी प्रतिस्थापन अभिक्रियाओं (SN2) की क्रियाविधि का वर्णन कीजिए।
- घ) प्राटाना के विकृतीक पर एक साक्षत
- 3.a) What is osmotic pressure? Explain the difference between osmosis and diffusion with example.
- b) Explain the acidic nature of phenol.
- c) What is Tollen's reagent? Write the chemical equation of the reaction of aldehyde with Tollen's reagent.
- d) Write a short note on denaturation of proteins.
- 4.क) मोलल अवनमन स्थिरांक को परिभाषित कीजिए। 25 g एथिलीन ग्लाइकॉल (C2H6O2) के 300 g जल में बने जलीय विलयन के हिमांक की गणना कीजिए। जल के मोलल अवनमन स्थिरांक का मान 1.86 K kg mol<sup>1</sup> तथा जल का हिमांक 273-15 K है। 3
- ख)i) कोलराउश के नियम को समझाइए। इसके अनुप्रयोगों को लिखिए। ii) किसी वैद्युत अपघट्य के विलयन की मोलर चालकता को परिभाषित कीजिए।2+1
- ग) अभिक्रिया की आणविकता तथा कोटि में अन्तर स्पष्ट कीजिए। प्रदर्शित कीजिए कि प्रथम कोटि की अभिक्रिया के तीन चौथाई पूर्ण होने में लगा समय उसकी अर्द्धआयु का दो-गुना होता है।3
- घ)i)लैन्थेनाइड संक्चन को कारण सहित स्पष्ट कीजिए।
- ii) Zn2+ लवण सफेंद होते हैं जबिक Cu2+ लवण नीले रंग के होते हैं। क्यों ? 2+1



- 6. ख)i) ग्रिग्नार्ड अभिकर्मक द्वारा प्राथमिक, द्वितीयक तथा तृतीयक ऐल्कोहॉल बनाने की विधि का रासायनिक समीकरण लिखिए।3+2
- ii) विलियमसन संश्लेषण पर एक संक्षिप्त टिप्पणी लिखिए।

#### अथवा

- i) क्या होता है जबकि (केवल रासायनिक समीकरण लिखिए)
- अ) ऐनिसोल की अभिक्रिया निर्जल AIC13 की उपस्थिति में ऐसीटिल क्लोराइड के साथ होती है ?
- ब) फीनोल की अभिक्रिया जलीय NaOH की उपस्थिति में क्लोरोफॉर्म के साथ होती है ?

ऐल्कोहॉल बनाने की हाइड्रोबोरॉनन-ऑक्सीकरण अभिक्रिया संक्षिप्त टिप्पणी लिखए।1+1+3

- क) क्या होता है जबकि (केवल रासायनिक समीकरण लिखिए)
- i) ऐसीटोन की अभिक्रिया सोडियम हाइपोआयोडाइट से होती है ?
- ii) ऐसीटैल्डिहाइड को अमोनिया के साथ अभिकृत करते हैं ?
- iii) ऐसीटिक अम्ल की अभिक्रिया सान्द्र H₂SO₄ की उपस्थिति में एथिल ऐल्कोहॉल से होती है ?
- iv) फॉर्मेल्डिहाइड की अभिक्रिया अमोनिया से होती है ?
- v) बेन्जीन को निर्जल AIC13 की उपस्थिति में कार्बन मोनोऑक्साइड तथा हाइड्रोजन क्लोराइड के साथ अभिकृत करते हैं ?

#### अथवा

निम्नलिखित पर संक्षिप्त टिप्पणी लिखिए:

- i) क्रॉस एल्डोल संघनन
- ii) ईटार्ड अभिक्रिया
- iii) कैनिजारो अभिक्रिया।2+2+1

ख)i) प्राथमिक, द्वितीयक तथा तृतीयक ऐमीनों की पहचान करने के हिन्सबर्ग परीक्षण का वर्णन कीजिए। इन अभिक्रियाओं के रासायनिक समीकरण भी लिखिए। 3

ii) प्राथमिक ऐमीनों का क्वथनांक तृतीयक ऐमीनों से अधिक क्यों होता है ? 2

अर्थ

निम्नलिखित पर संक्षिप्त टिप्पणी लिखि 2+2+1

- i) डाइऐज़ोकरण अभिक्रिया
- ii) गैब्रिएल थैलिमाइड संश्लेषण
- iii) कार्बिल ऐमीन अभिक्रिया।



SCHOOL