



Teachingninja.in



Latest Govt Job updates



Private Job updates



Free Mock tests available

Visit - teachingninja.in



Teachingninja.in

Haryana Civil Services

**Previous Year Paper
Mains 2014 Chemistry**



Chemistry (Code 04)

रसायन विज्ञान (कोड-04)

Time : 3 Hours

समय : 3 घंटे

M.M. : 150

अधिकतम अंक: 150

Note: (i) Attempt five questions. All questions carry equal marks. Question number 1 is compulsory. Answer any two questions from part I and two questions from part II. The parts of the same questions must be answered together and must not be interposed between answers to other questions.

(ii) In case of any discrepancy in the English and Hindi versions, English version will be taken as final.

नोट: (i) पाँच प्रश्न हल करें सभी के अंक समान हैं। प्रश्न संख्या 1 अनिवार्य है। भाग 1 से दो प्रश्न तथा भाग 2 से दो प्रश्न का उत्तर दें। एक प्रश्न के सभी अंशों का उत्तर एक साथ दें। एक प्रश्न के अंशों का उत्तर दूसरे प्रश्न के अंशों के मध्य न ले जाये।

(ii) यदि अंग्रेजी एवं हिन्दी विवरण में कोई विसंगति हो, तो अंग्रेजी विवरण अंतिम माना जाएगा।

Q 1. Write short note on any six of the following

- Resonance and Resonance energy.
- Langmuir Isotheorem
- ^1H NMR spectra
- SHE
- John Teller Effect
- Aldol condensation
- Organic Polymers
- Plank's Formulation

(6x5=30)

निम्नलिखित में से किन्हीं छः की संक्षिप्त व्याख्या कीजिये।

- अनुनाद एवं अनुनाद ऊर्जा
- लैंगमूर आइसोथरम्
- ^1H NMR स्पेक्ट्रा
- SHE
- जॉन टेलर प्रभाव
- अल्डॉल संघनन
- कार्बनिक बहुलक
- प्लैक्स संरूपण

Part -I (भाग-1)

Q 2 a) The potential energy of electron in H atom is -1.70 eV. Find the excited state of the electron?

(5)

हाईड्रोजन परमाणु के इलेक्ट्रॉन की स्थितिज ऊर्जा का मान -1.70 eV है। इलेक्ट्रॉन की उत्तेजित अवस्था ज्ञात कीजिये।

(b) Oxygen molecule is paramagnetic. Explain on the basis of Molecular Orbital Theory (MOT)

(5)

ऑक्सीजन अणु अनुचुम्बकीय है। आण्विक कक्षक सिद्धांत (MOT) के आधार पर समझाइये।

c) Which compounds among the following will give green colour in its flame test

(5)

i) MgCl_2 ii) BaCl_2 iii) NaCl iv) CaCl_2

निम्नलिखित यौगिकों में से कौन सा यौगिक ज्वाला परीक्षण में हरा रंग देगा:

i) MgCl_2 ii) BaCl_2 iii) NaCl iv) CaCl_2

- (d) In a beaker, a copper rod is dipped in HCL while in another beaker another copper rod is dipped in water, explain what will be the difference in the reactions occurring in these two beakers. (5)

एक बीकर में हाईड्रोक्लोरिक अम्ल में एक कॉपर की छड़ डूबी है तथा दूसरे बीकर में पानी में दूसरी कॉपर की छड़ डूबी है, दोनों बीकरों में होने वाली अभिक्रियाओं में अंतर को समझाइये।

- (e) Explain in brief Bragg's Law. (5)
ब्रेग के नियम को संक्षिप्त में समझाइये।

- (f) Explain transition contraction. (5)
संकमण संकुचन समझाइये।

Q 3. Write short note on

(2x5=10)

- i) Hess law
ii) I.P of Ga and Al

संक्षिप्त व्याख्या कीजिये।

- i) हेस्स नियम
ii) Ga और Al का I.P. (आयनन विभव)

- (b) Explain the increase / decrease in entropy in the following reactions (2x5=10)

- i) Liquid converted into solid
ii) Temperature of a solid increased from 0°K to 115°K

निम्नलिखित समीकरणों में एन्ट्रॉपी का बढ़ना/घटना समझाइये।

- i) एक द्रव का ठोस अवस्था में परिवर्तन होना।
ii) एक क्रिस्टलीय ठोस का ताप 0°K से 115°K तक बढ़ाया जाता है।

(10)

- c) Explain collision theory and transition state theory.
संघट्टन सिद्धांत एवं संक्रमण स्थिति सिद्धांत को समझाइये।

(2x5=10)

Q 4. Write short notes on

- i) Chemical potential and Gibb's-Duham equation.
ii) d-Orbital splitting and geometry of co-ordinate complexes.

संक्षिप्त व्याख्या कीजिये :

- i) रासायनिक विभव और गिब्स-डुहाम समीकरण।
ii) d-कक्षकों का विपाटन और उपसहसंयोजी यौगिकों की ज्यामिति।

(2x5=10)

- (b) Explain the following

- i) LiF is sparingly soluble in water whereas LiI is soluble.
ii) I.P of Boron is less, still it does not form ionic compounds.

निम्नलिखित को समझाइये।

- i) जल में LiF अल्प विलेय है जबकि LiI विलेय है।
ii) बोरॉन का आयनन विभव कम होने के बावजूद यह आयनिक यौगिक नहीं बनाता है।
c) Calculate the value of radius ratio for tetrahedral geometry in ionic compounds.
आयनिक यौगिक में चतुष्फलकीय ज्यामिति के लिये त्रिज्या अनुपात के मान की गणना कीजिये।

(10)

Part - II (भाग-2)

Q 5 a) Explain while writing a note on the following :

- i) Reactive intermediates, their structures and stability.
- ii) Singlet and triplet states.
- iii) SN^1 and SN^2 reaction mechanisms

(3x5=15)

निम्नलिखित की संक्षिप्त व्याख्या करते हुये समझाइये :

- i) प्रतिक्रियाशील मध्यवर्ती इनकी संरचना एवं स्थायित्व।
- ii) एकल एवं त्रिक अवस्थायें।
- iii) SN^1 एवं SN^2 अभिक्रिया क्रियाविधि।

(b) Explain reaction mechanisms of

- i) Reformatsky reaction
- ii) Reimer-Tiemann reaction

(2x7.5=15)

निम्न अभिक्रियाओं की क्रियाविधि समझाइये।

- i) रिफॉर्मेट्स्की अभिक्रिया
- ii) रिमर-टिमन्न् अभिक्रिया

Q 6. Explain the followings with reasons

- a) Vinyl halide is an aliphatic compound but its reactivity is similar to aryl halides .
- b) σ -complex and Π -complexes

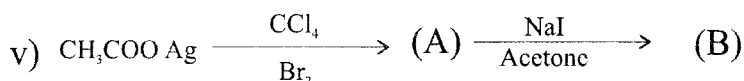
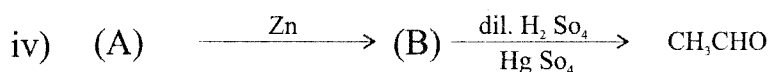
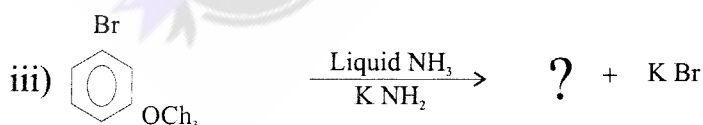
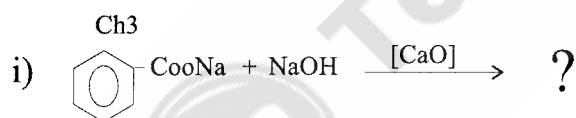
(2x7.5=15)

निम्नलिखित को कारण सहित समझाइये :

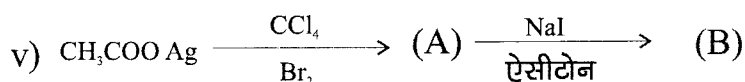
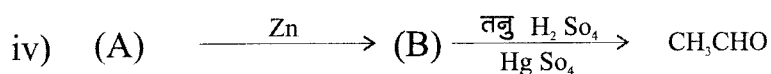
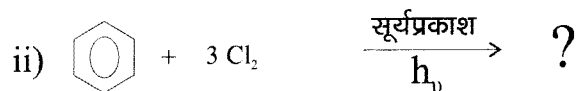
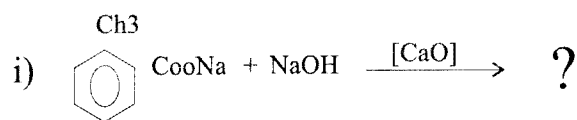
- a) विनाइल हैलाइड डोलीफैटिक यौगिक है परंतु इसकी क्रियाशीलता ऐरिल हैलाइडों जैसी हैं
- b) σ -संकुल और Π -संकुल

(b) Complete the following reactions

(5x3=15)



निम्नलिखित अभिक्रियाओं को पूर्ण कीजिये।



Q 7. Draw the chemical structures of the followings

- Polystyrene and Terylene
- Teflon and Rayon
- Nylon and Polyvinyl Chloride

(3x5=15)

निम्नलिखित की रासायनिक संरचनाये चित्रित कीजिये:

- पोलीस्टरीन और टेरीलीन
- टेफलॉन और रेयॉन
- नायलॉन और पोली विनाइल क्लोराइड

(b) Compare the followings

- Kinetic and Thermodynamic control
- Vibrational and Rotational spectra
- $n \rightarrow \pi^*$ and $\pi \rightarrow \pi^*$ transitions

(3x5=15)

निम्नलिखित का तुलनात्मक विवरण लिखिये:

- गतिज और उष्मागतिकी नियंत्रण
- दोलन (कंपन) और घूर्णन स्पेक्ट्रा
- $n \rightarrow \pi^*$ और $\pi \rightarrow \pi^*$ अवस्थान्तर

— X —