

# ANNUAL EXAMINATION 2015-16

## SUB: Chemistry

### Class : XI

Time : 3 Hrs.

MM: 100

प्र.1 All objective question.(सही विकल्प चुनें)

1. रेडियो एक्टिव आइसोटोप की

क. ट्रिटियम ख.  $1H^2$  ग.  $1H^1$  घ. सभी

Radio active isotop of hydrogen

i. Tritium ii.  $1H^2$  iii.  $1H^1$  iv. All

2. सर्वाधिक विद्युत ऋणता एवं  $e^-$  वद्युता वाले तत्व हैं।

Highest  $e^-$  negative & affinit element is.

i. F, cl ii. cl, F iii. cl, Br iv. Br, cl

3. Mole concept में Avogadro संख्या का मान है

Avogadro no. is .....

a.  $6 \times 10^{23}$  b.  $6 \times 10^{22}$  c.  $6 \times 10^{24}$  d.  $6 \times 10^{25}$

4. सामान्य  $e^-$  विन्यास d Block का होता है

Simple  $e^-$  configuration of d block dement.

a.  $ns^{1-2}$  b.  $nd^{1-10} ns^{1-2}$  c.  $(n-1)d^{1-10} ns^{1-2}$  d. all

5. Fridal craft अभिक्रिया में उत्प्रेरक होता है।

What is the catalyst in fridal craft

i.  $CH_3cl$  ii.  $AlCl_3$  iii.  $BF_3$  iv. Both B & C

**प्र.2 Match making ( सही जोड़ियाँ )**

संक्रमण तत्व	गैस नियतांक
Transition element	Gas constant
अंतरा संक्रमण तत्व	डी ब्लॉक के तत्व
Inner transition element	D Block
आफवाऊ नियम	F ब्लॉक के तत्व
Aufbau Law	F block element
	नाभिकीय संलयन
Hydrogen Bomb	Nuclear fusion
	उजस्तिरों में e <sup>-</sup> मरने का क्रम
R	(n +l) नियम (n+l law)

**Q.3 One word answer. (एक शब्द में उत्तर दें)**

- IUPAC शब्द का पूरा नाम .....
- Full form of I.U.P.A.C. ....
- CCl<sub>4</sub> में संकरण होता है।  
Hybridisation in CCl<sub>4</sub>.....
- किसमें द्विध्रुव आघूर्ण अधिक की NF<sub>3</sub> या NH<sub>3</sub>  
Which one contain more dipole moment NF<sub>3</sub> or NH<sub>3</sub>
- Nylon 6-10 में कितने कार्बन के यौगिक प्रारंभिक या क्रिया कारक है।  
In Nylon 6-10 what are the precursor elements.
- डायमंड (हीरा) का क्रिस्टल जालक होते है।  
Shape of diamond crystal lattice is.

**Q.4 Fill in the blanks. (खाली स्थान भरिये)**

1. प्लांक नियतांक  $h$  का मान ..... होता है।

What is the value of plank constant  $h$  .....

2. 2 विस्तीर्ण गुणों के नाम लिखें.....

Write the two properties of extensive name of the system.....

3. कौन से नियम से ऐरोमेटिक तत्वों का पता चलता है। तथा .....  $\pi$   $e'$  होने चाहिए।

Which law use to identify the aromatic city of compounds ..... by calculation of .....  $\pi$   $e'$ .

**Q.5 लाशातालिए नियम या ब्रान्स्टेड लारी संकल्पना समझाइए।**

**Explain lechatalier principle or Bron sted Lowry concept.**

**Q.6 अंतर करें वास्तविक गैस तथा आभासी गैस में।**

Different b/w real gas & ideal gas.

OR

डाल्टन का पार्टिअल दाव का नियम लिखें।

Explain Dalton's law of partial pressure .

**Q.7 चित्र बनाएं ethylene की प्रयोगशाला विधि।**

**Draw diagram of preparation of ethylene or Achy.**

**Q.8 मार्कोनीकाफ या एन्टीमार्कोनी काफ नियम समझाइए।**

**Explain antimarkonikoves law or markoni koves rule.**

**Q.9 गाटरमानकोच अथवा ojonolysis अमिविया बनाइए।**

**Draw these Rea. Gatterman coach & ojonolysis.**

**Q.10** सेटजेफ का नियम समझाइए अथवा वुटीज अमिविया बनाइए मीथेन क्लोराइड तथा इथेन क्लोराइड .

**Setjeff rule explain with example or draw Rea of wartz by  $\text{CH}_3\text{Cl}$  &  $\text{C}_2\text{H}_5\text{Cl}$ .**

**Q.11 State the formula (any 9) (इनके सूत्र लिखें कोई 9)**

एसीअैल्डिहाइड

फिटकरी

Acetaldehyde

Fitkari (Alum)

एसीटोन

डाई ईथाइल ईथर

Phenol

Benjeldehyde

फार्मोल्डिहाइड

वैजल्डिहाइड

Acetic Acid

Ethanol

एसीटिक अम्ल

एथेनाल

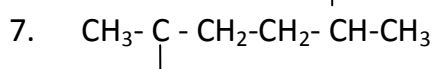
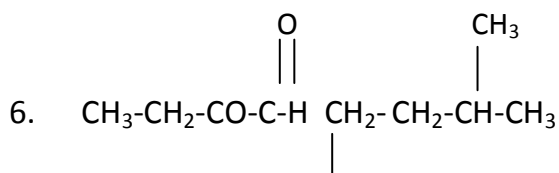
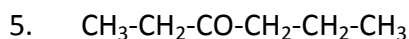
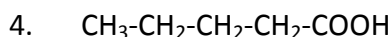
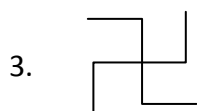
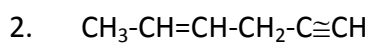
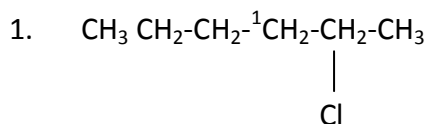
Formic Acid

Methanol

फार्मिक अम्ल

मेथेनाल

**Q.12 I.U.PAC लिखें OH write I.U.PAC. (any 6)**



**Q.13 What is  $\text{CH}_3$  Rea state its 2 example with proper explanation of oxidation & reduction.**

रेडॉक्स अभिक्रिया क्या होती है उदाहरण सहित समझाइए।

OR

Calculate oxidation No in.

Oxidation अंक निकालें।

i.  $\text{kmno}_4 \rightarrow (\text{mn})$  ii.  $\text{k}_2\text{cr}_2\text{o}_7 \rightarrow (\text{cr})$  iii.  $\text{NH}_4\text{Cl} \rightarrow (\text{N})$  iv.  $\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow (\text{S})$

Q.14 अनुवाद क्या होता है।  $\text{CO}_3^{2-}$  तथा  $\text{O}_3$  &  $\text{C}_6\text{H}_6$  की अनुवादी संरचनाएं बनाएं।

What is Resonance draw  $\text{CO}_3^{2-}$  &  $\text{O}_3$  &  $\text{C}_6\text{H}_6$  all Resonating structures.

Q.15  $\text{Cr}$   $\text{Cu}$  के  $e'$  विन्यास बनाएं तथा पाउली का नियम समझाइए।  
 $24$   $29$

State  $e'$  configuration of Cr Cu & Pauli law.

Q.16 निम्न को परिभाषित करें अम्लीय गालक क्षारीय गालक, निस्तापन तथा मर्जन में अंतर स्पष्ट करें।

What is Acidic flue & basic flue & difference b/w roasting & calcination.

Q.17 संरूपण क्या है। (Define conformation)

न्यूमान एवं साहोर्स प्रोजेक्शन बनाएं।

In Alkane with Newman & saw horse projection.

Q.18 S Block तत्वों के नाम  $e'$  विन्यास तथा 5 गुण स्पष्ट कीजिए।

Name of S Block Elements,  $e'$  configuration & properties any 5.

Q.19 P Block की समस्त परिवारों का सामान्य परिचय तथा  $e'$  विन्यास परमाणु क्रमांकों के साथ बनाएं।

Explain all name & element name of P Block family with proper  $e'$  configuration.