

# 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 स्ट्रिज 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
Hydrogen Bomb	नाभिकीय संलयन
R	Nuclear fusion
	उजस्तिरों में e <sup>-</sup> मरने का क्रम
	(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

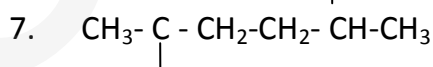
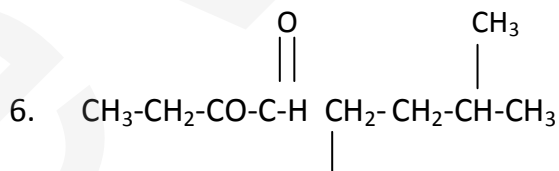
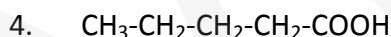
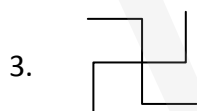
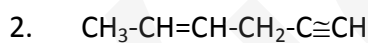
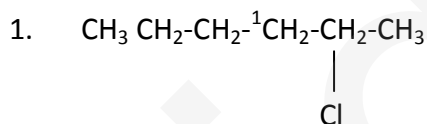
Formic Acid

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  $\text{Cr}_{24}$  &  $\text{Cu}_{29}$  के  $e^-$  विन्यास बनाएं तथा पाउली का नियम समझाइए।

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 confirmation)

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.