

रिवीजन टेस्ट परीक्षा

कक्षा - 11वीं

विषय - रसायन

समय : 3.00घंटे

पूर्णांक - 70

निर्देश:- प्रश्न क्रमांक 1 से 4 तक वस्तुनिष्ठ प्रश्न हैं। प्रत्येक प्रश्न पर 5 अंक आवंटित हैं। (2.) प्रश्न क्रमांक 5 से 7 तक अति लघु उत्तरीय हैं, प्रत्येक प्रश्न पर 2 अंक आवंटित हैं। उत्तर की अधिकतम शब्द सीमा 20 शब्द है (3) प्रश्न क्रमांक 8 से 10 तक लघु उत्तरीय हैं, प्रत्येक प्रश्न पर 3 अंक आवंटित हैं उत्तर की अधिकतम शब्द सीमा 75 शब्द है (4) प्रश्न क्रमांक 11 से 15 तक अति लघु उत्तरीय हैं, प्रत्येक पर 4 अंक आवंटित हैं उत्तर की अधिकतम शब्द सीमा 120 शब्द हैं। (5) प्रश्न क्रमांक 16 से 18 तक अति लघु उत्तरीय हैं, प्रत्येक प्रश्न पर 5 अंक आवंटित हैं। उत्तर की अधिकतम शब्द सीमा 150 शब्द है। (6) प्रश्न क्रमांक 05 से 18 तक आंतरिक विकल्प का प्रावधान है।

प्र.1 सही विकल्प का चयन कीजिए -

5×1=5

(1) जल का मोलर द्रव्यमान हैं-

(अ) 5 (ब) 18 (स) 3 (द) 10

(2) इनमें से कौन सा ऊर्जा स्तर (कोश) नाभिक से दूर होगा -

(अ) M (ब) N (स) O (द) K

(3) इनमें से किसका आयनन विभव न्यूनतम होगा -

(अ) Li (ब) Na (स) K (द) Rb

(4) N_2 की आबन्ध कोटि -

(अ) 3 (ब) 2 (स) 1 (द) 0

(5) द्वितीय समूह के किस धातु से समानता रखता है -

(अ) Be (ब) Mg (स) Ca (द) Ra

प्र.2 रिक्त स्थानों की पूर्ति कीजिए -

5×1=5

- अ. $L = \dots\dots\dots \text{dm}^3$
- ब. द्विगंशी क्वांटम संख्या (एल) के प्रत्येक मान के लिए m का मान $\dots\dots\dots$ होगा।
- स. BF_3 की आणविक ज्यामिती $\dots\dots\dots$ होती है।
- द. भारी जल का सूत्र $\dots\dots\dots$ है।
- ड. NaH $\dots\dots\dots$ प्रकार का हायड्राइड है।

प्र.3 सही जोड़ियाँ बनाइए -

5×1=5

- | | | |
|-------------------|---|------------|
| 1. ताप | - | उभयधर्मी |
| 2. उत्कृष्ट गैसें | - | वर्ग 1 |
| 3. S ब्लॉक | - | केल्विन |
| 4. हायड्रोजन | - | वर्ग 1 व 2 |
| 5. जल | - | वर्ग - 0 |

प्र.4 एक शब्द/वाक्य में उत्तर दीजिए -

5×1=5

- अ. पहली बोर त्रिज्या का मान क्या होता है ?
- ब. आवर्त सारणी में वर्ग किसे कहते हैं? आवर्त सारणी में कितने वर्ग हैं।
- स. CH_4 में किस प्रकार का संकरण पाया जाता है?
- द. बर्फ की संरचना किस प्रकार की होती है?
- ड. वर्ग एक के तत्वों को क्षार धातु क्यों कहते हैं ?

प्र.5 मोलरता की परिभाषा लिखिए।

अथवा A पदार्थ के 4ग्राम को 18 ग्राम जल में विघटित बनाया गया। विघटन का द्रव्यमान प्रतिशत ज्ञात कीजिए।

प्र.6 हायड्रोजन के स मस्थानिक, प्रोटियम, ट्रीयटियम में न्यूट्रॉन की संख्या लिखिए। 2
अथवा पोटेशियम, रुबिडियम के इलेक्ट्रॉनिक विन्यास लिखिए।

प्र.7 वर्ग 2 में कितने तत्व हैं उनके नाम लिखिए। 2

अथवा वर्ग 2 ऑक्साइड, हेलाइड, हायड्रोऑक्साइड व सल्फेट के सामान्य सूत्र लिखिए।

प्र.8 निम्नलिखित के लुईस बिन्दु संरचना बनाइए $\text{CO}_2, \text{F}_2, \text{H}_2\text{O}$ 3

अथवा सिग्मा और पाई बंध में तीन अंतर लिखिए।

प्र.9 क्षार धातु और उनके योगिक बुनसेन ज्वाला में अभिलक्षणिक रंग प्रदान करते हैं समझाइए। 3

अथवा क्षार धातु और क्षारीय मृदा धातु तुलना निम्न बिन्दु पर करें

(अ) ऑक्सीकरण अवस्था (ब) ऑक्साइड के प्रकार

(स) हेलाइड की विलयता

प्र.10 जल मृदू और कठोर क्यों होते हैं कारण लिखिए। 3

अथवा बर्फ की संरचना समझाइए।

प्र.11 निम्नलिखित को तीन सार्थक अंको तक निकटित कीजिए। 4

(अ) 34.214 (ब) 10.41047 (स) 0.04597 (द) 2808

अथवा 118 ग्राम जल में उपस्थित जल अणुओं की संख्या ज्ञात करें।

प्र. 12 लुण्ठ के नियम को उदाहरण सहित समझाइए।

4

अथवा परमाणु क्रमांक 15, 21, 25, 36 के इलेक्ट्रॉनिक विन्यास लिखिए।

4

प्र. 13 S ब्लॉक व P ब्लॉक के तत्वों में 4 अंतर लिखिए।

अथवा सयाजीक ताप आवर्सीकरण अवस्था की परिभाषा लिखिए।

प्र. 14 सहसंयोजी बन्ध एक उदाहरण सहित परिभाषित कीजिए।

4

अथवा विद्युत संयोजी बन्ध एक उदाहरण सहित परिभाषित कीजिए।

प्र. 15 Be और व Mg इनके याले 5 बुनसेन ज्वाला को अभिक्षिणीक रंग प्रदान नहीं

करते। कारण समझाइए।

4

अथवा Li अपने समूह के अन्य सदस्यों से प्रबल अपचायक है ? कारण समझाइए।

प्र. 16 क्वान्टम संख्याओं को कहते हैं ? इनके प्रकारों को समझाइए।

5

अथवा s, p, d, f, कक्षाओं की आकृति बनाइए।

प्र. 17 आइसल एनथेल्पी को परिभाषित करें और इसका वर्ग आवर्त में परिवर्तन

बनाइए। समझाइए।

5

प्र. 18 इलेक्ट्रॉनिक विन्यासों की परिभाषा दीजिए व इनको प्रभावित करने वाले

दो कारकों का उदाहरण दीजिए।

प्र. 19 Be और Mg के अंतर लिखिए।

5

प्र. 20 Be और Mg के अंतर लिखिए।

<https://www.mpboardonline.com>

Whatsapp @ 9300930012

Send your old paper & get 10/-

अपने पुराने पेपर्स भेजे और 10 रुपये पायें,

Paytm or Google Pay से

