

छत्तीसगढ़ माध्यमिक शिक्षा मण्डल, रायपुर

शैक्षणिक सत्र 2020–21 माह सितम्बर

असाइनमेंट – 01

कक्षा – बारहवीं

विषय – रसायन शास्त्र

पूर्णांक–20

निर्देश :- दिए गए प्रश्नों को निर्देशानुसार हल कीजिए।

Instruction :-Please attempt the questions as per given instructions.

प्रश्न 1. निम्नलिखित युग्मों के पदों में विभेद कीजिए :- अंक–4 शब्दसीमा 75–100

(i) क्रिस्टल जालक एवं एकक कोष्ठिका।

(ii) चतुष्फलकीय रिक्ति एवं अष्टफलकीय रिक्ति।

Q. 1. How will you distinguish between :-

(i) Crystal lattice and Unit cell.

(ii) Tetrahedral void and Octahedral void.

प्रश्न 2. यदि 22gm. बेंजीन (C_6H_6) में 122gm कार्बन टेट्रा क्लोराइड घुली हो, तो बेंजीन एवं कार्बन टेट्रा क्लोराइड के द्रव्यमान प्रतिशत की गणना कीजिए।

अंक–4 शब्दसीमा 75–100

Q 2. Calculate the mass percentage of benzene (C_6H_6) and carbon tetra chloride (CCl_4) if 22gm of benzene is dissolved in 122 gm of carbon tetra chloride.

प्रश्न 3. विलयन को परिभाषित कीजिए। कितने प्रकार के विभिन्न विलयन संभव हैं ? प्रत्येक प्रकार के विलयन के सम्बन्ध में एक उदाहरण देकर संक्षेप में लिखिए।

अंक–4 शब्दसीमा 75–100

Q.3. Define the term solution. How many types of solutions are formed. Write briefly about each type with an example.

प्रश्न 4. परिभाषित कीजिए.

अंक–4 शब्दसीमा 75–100

(i) विशिष्ट चालकता

(ii) मोलर चालकता

Q. 4. Define the following.

(i) Specific Conductance.

(ii) Molar Conductance.

प्रश्न 5. कोलरॉश नियम क्या है ? इसके दो अनुप्रयोग लिखिए।

अंक–4 शब्दसीमा 75–100

Q. 5. What is Kohlrauschs law ? Write its two applications.