

छत्तीसगढ़ माध्यमिक शिक्षा मण्डल, रायपुर
शैक्षणिक सत्र 2020–21 माह नवम्बर
असाइनमेंट – 03
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. (अ) उत्कृष्ट गैसों के परमाणु आकार तुलनात्मक रूप से बड़े होते हैं, क्यों ?
(ब) समुद्री गोताखोर गहरे समुद्र में श्वसन के लिए N_2 तथा O_2 के स्थान पर He तथा O_2 के मिश्रण का उपयोग करते हैं, क्यों? अंक–4 शब्दसीमा 75–100
- Q. 1. (a) Nobel gases have comparatively large atomic size why?
(b) Sea divers use a mixture of He and O_2 in place of N_2 and O_2 for respiration in deep sea.why?
- प्रश्न 2. क्लोरीन के प्रमुख आक्सी अम्लों के नाम, संरचना, सूत्र, आक्सीकरण अवस्था तथा उनकी अम्लीयता का क्रम लिखिए। अंक–4 शब्दसीमा 75–100
- Q. 2. Write down the Name, structure, formula, oxidation state and order of acidic strength of oxy acids of chlorine.
- प्रश्न 3. HNO_3 के निर्माण की ओस्टवाल्ड विधि का वर्णन निम्न बिंदुओं के आधार पर कीजिए :- अंक–4 शब्दसीमा 75–100
(अ) सिद्धान्त एवं रासायनिक समीकरण
(ब) नामांकित चित्र
- Q. 3. Describe Ostwald's method of manufacture of Nitric acid on the basis of following points :-
(A) theory and chemical equation
(B) Labelled Diagram
- प्रश्न 4. समूह 16 के तत्वों के इलेक्ट्रानिक विन्यास लिखिए, इनके निम्न गुणों में क्रमिक परिवर्तन किस प्रकार होता है – अंक–4 शब्दसीमा 75–100
(अ) आक्सीकरण अवस्था
(ब) हाइड्राइड

Q. 4. Write down electronic configuration of elements of group 16 Predict the changes in following properties -
(A) oxidation state
(B) Hydrides

प्रश्न 5. (अ) क्लोरीन की अमोनिया के साथ क्रिया लिखिए।
(ब) किन्हीं दो अन्तर हैलोजन यौगिकों की संरचना बनाइए।

अंक—4 शब्दसीमा 75—100

Q. 5. (A) Write the reaction of chlorine with Ammonia.
(B) Draw the structure of any two interhalogen compounds.