

छत्तीसगढ़ माध्यमिक शिक्षा मण्डल, रायपुर

शैक्षणिक सत्र 2020–21 माह अक्टूबर

असाइनमेंट – 02

कक्षा – बारहवीं

विषय – रसायन शास्त्र

पूर्णांक–20

निर्देश :- दिए गए प्रश्नों को निर्देशानुसार हल कीजिए

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

प्रश्न 1. (i) दर निर्धारक पद को समझाइए।

अंक–4 शब्दसीमा 75–100

(ii) उर्जा अवरोध क्या है? चित्र बनाकर समझाइए।

Q. 1. (i) Explain rate determining step.

(ii) What is energy barrier? Explain with Diagram.

प्रश्न 2. सिद्ध कीजिए कि शून्यकोटि की अभिक्रिया का अर्ध आयुकाल अभिकारक के प्रारंभिक सान्द्रण के समानुपाती होता है।

अंक–4 शब्दसीमा 75–100

Q. 2. Prove that half life period of a zero order reaction is proportional to initial Concentration of reactant.

प्रश्न 3. (अ) एक प्रथम कोटि की अभिक्रिया का अर्ध आयुकाल 15 मिनट है, इस अभिक्रिया के 90% अंश पूर्ण होने में लगने वाले समय की गणना कीजिए।

(ब) दूध में खटाई डालने पर वह स्कंदित हो जाता है क्यों ?

अंक–4 शब्दसीमा 75–100

Q. 3. (A) Half life period of the first order reaction is 15 minutes. Calculate the time required for 90% completion.

(B) Milk Coagulates when acid is added, why?

प्रश्न 4. अधिशोषण समतापी वक्र क्या है? फ्रेंडलिक अधिशोषण समतापी वक्र को समझाइए।

अंक–4 शब्दसीमा 75–100

Q. 4. What is an adsorption isotherm? Describe Freundlich adsorption Isotherm.

प्रश्न 5. द्रवस्नेही और द्रवविरोधी कोलाइड में अन्तर लिखिए।

अंक–4 शब्दसीमा 75–100

Q. 5. Write difference between Lyophilic and Lyophobic colloids.