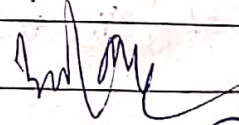
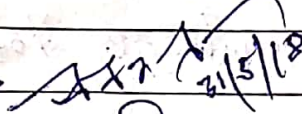
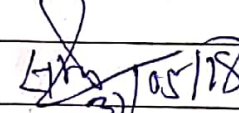
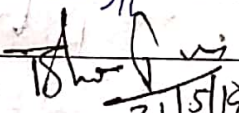
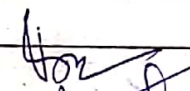
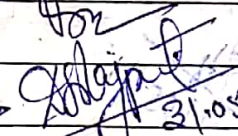


BOS -

dt. 31-05-2018

आज दिनांक 31-05-2018 को प्रातः 11:30 बजे से अध्ययन मंडल की बैठक का आयोजन किया गया, जिसमें निम्नांकित आगति के सदस्य उपस्थित रहे:-

1. प्रो. ए. जी. दुबे, सदस्य → 
2. प्रो. ए. डी. शर्मा, सदस्य →  31/5/18
3. प्रो. साविता गुप्ता, जेयरपरसन →  31/05/18
4. प्रो. भरत कुमार तिवारी, लाइव विषय विशेषज्ञ →  31/5/18
5. प्रो. पी. के. राय (RSC) → 
6. प्रो. डी. एस. राजपूत (DSC) →  31.05.18

अध्ययनमंडल निम्नलिखित निर्णय सर्वसम्मति से लिए गए:

1. स्नातक एवं स्नातकोत्तर 2018-19 सत्र का पाठ्यक्रम अनुमोदित किया गया।

2. पी-एच.डी. कोर्सवर्क का पाठ्यक्रम जो पूर्व अध्ययन मंडल द्वारा स्वीकृत था, इसे वही रूप में यथावत अनुमोदित किया गया।

3. शीवकांत दिनेश कुमार एवं त्रिपुरारी डीपा व्याघ्र के शोधकार्य की synopsis RAC से अनुमोदन पश्चात् अध्ययनमंडल के समक्ष रेडिफिकेशन के लिए रखा गया, जिसमें बिना किसी संशोधन के अनुमोदित किया गया।

4. यह भी निर्णय लिया गया कि विभाग में Teaching hands की कमी को दूर करने हेतु O.E. Course केवल PG मान एवं पाठ्यक्रम में ही संयोजित किया गया।

अध्यापन संस्था के अध्यापन को व्यवसाय मानित  
करके कुछ बेहतर सम्मान दूँ।

~~18th June~~  
~~31/5/18~~

~~10th June~~  
~~31/5/18~~

~~20th June~~  
~~31/5/18~~

~~21st June~~  
~~31/5/18~~

~~22nd June~~  
~~31/5/18~~

~~23rd June~~  
~~31/5/18~~

~~24th June~~  
~~31/5/18~~

~~25th June~~  
~~31/5/18~~

~~26th June~~  
~~31/5/18~~

~~27th June~~  
~~31/5/18~~

~~28th June~~  
~~31/5/18~~

~~29th June~~  
~~31/5/18~~

~~30th June~~  
~~31/5/18~~

The first part of the paper is devoted to a discussion of the  
 various methods of determining the rate of reaction. The  
 most common method is the measurement of the change in  
 concentration of one of the reactants or products over a  
 given period of time. This can be done by titration, by  
 measuring the volume of gas evolved, or by measuring the  
 change in color of a solution. The rate of reaction can  
 also be determined by measuring the change in temperature  
 of the reaction mixture. The rate of reaction is usually  
 expressed in terms of the change in concentration of one  
 of the reactants or products per unit time. The rate of  
 reaction is affected by many factors, including the  
 concentration of the reactants, the temperature, the  
 presence of a catalyst, and the surface area of the  
 reactants. The rate of reaction can be increased by  
 increasing the concentration of the reactants, by  
 increasing the temperature, by adding a catalyst, and  
 by increasing the surface area of the reactants.