

Barasat College  
1 sem Chemistry General  
Internal assessment Exam

Theory

F.M - 8

Time - ~~20 min.~~  
1 hrs

(A) Answer any 2 question. [2x2=4]

- i) পাউলি-অপবর্জন নীতি লেখ এবং এটি ব্যাখ্যা কর।  
Write down the Pauli's Exclusion principle and explain it.
- ii) Write the electronic configuration of the following [ইলেকট্রন বিন্যাস]  
 $Cr, Cu^{+2}$
- iii) 2d কক্ষকটি - অস্তিত্ব আছে কি, ব্যাখ্যা কর  
Explain why 2d orbital does not.
- iv) Electron affinity [ইলেকট্রন আয়ত্তি] বলতে কি (সংজ্ঞা)
- v) যদি P block element দেখ নয় লেন,  
যদি S block element দেখ নয় লেন,  
Name two P and S block element.

(B) Answer any 2 question [2x2=4]

- i) Write the structure of S-2-butanol.
- ii) Give the Newman Projection formula of 3-bromo-2-butanol. [নিউম্যান অভিক্ষেপ সূত্র লেখ]

~~Sub~~

P.T.O

- iii)  $\text{Carbocation stability}$  (stability)  
 $(\text{CH}_3)_2\text{CH}^+$ ,  $\text{CH}_3\text{CH}_2^+$ ,  $(\text{CH}_3)_3\text{C}^+$
- iv)  $\text{Reaction mechanism}$ ,  $\text{SN}^2$  mechanism or Saytzeff rule
- v)  $\text{Synthesis}$  -  $\text{Preparation}$  -  $\text{Reaction}$  -  $\text{Product}$  -  $\text{Structure}$ ,  
 Prepare Ethane with the help of Grignard reagent.
- vi)  $\text{Resonance structures}$  -  $\text{Resonance hybrid}$  -  $\text{Structure}$  -  $\text{Structure}$ .

Practical . 12 marks

- 1) Aromatic  $\text{NH}_2$  group identification - (4)
- 2) N test & other nitrogen test work (4)
- 3)  $\text{Organic sample}$  test -  $\text{Aldehyde}$  detection work, (4)  
 aldehyde

Note :  $\text{College roll}$  -  $\text{Subject code}$   
 number,

Theory + Practical  $\text{PDF file}$  send,

College Portal  $\text{mail}$   $\text{send}$

mail id - generalchembc@gmail.com