

Total No. of Printed Pages—8

**5 SEM TDC PHY G 1**

**2 0 1 9**

( November )

**PHYSICS**

( General )

Course : 501

( Atomic and Nuclear Physics )

Full Marks : 80

Pass Marks : 32/24

Time : 3 hours

*The figures in the margin indicate full marks  
for the questions*

1. তলত দিয়াবোৰৰ শুন্ধ উত্তৰটো বাছি উলিওৱা :       $1 \times 8 = 8$

Choose the correct answer from the  
following :

(a) এটা নির্দিষ্ট মুখ্য কোৱান্টাম সংখ্যা  $n$  ৰ কাৰণে \_\_\_\_\_ টা  
ছিতি সম্ভৱ।

For a given principal quantum number  
 $n$ , there are \_\_\_\_\_ possible states.

(i)  $n$

(ii)  $n^2$

(iii)  $n^3$

(iv)  $1/n$

( 2 )

- (b) এটা আলোকসংবেদনশীল পদার্থের কার্যক্ষমতা 3.3 eV  
হ'লে, প্রাণ্তিক কম্পনাংক হ'ব

If the work function of a photosensitive material is 3.3 eV, the threshold frequency will be

(i)  $8 \times 10^{14}$  Hz

(ii)  $8 \times 10^{10}$  Hz

(iii)  $5 \times 10^{36}$  Hz

(iv)  $4 \times 10^{11}$  Hz

- (c) যদি প্রথম ব'র কক্ষপথের ব্যাসার্ধ 5.29 Å হয়, তেন্তে  
দ্বিতীয় ব'র কক্ষপথের ব্যাসার্ধ হ'ব

If the radius of first Bohr orbit is 5.29 Å,  
then the radius of second Bohr orbit will  
be

(i) 1.87 Å

(ii) 10.58 Å

(iii) 2.64 Å

(iv) 21.16 Å

(d) কৌণিক ভববেগ কোরান্টাম সংখ্যা  $l$  ব এটা নির্দিষ্ট মানৰ  
বাবে, ইলেক্ট্রনৰ কক্ষপথৰ সম্ভাব্য অভিযোজন হ'ল

For a particular value of angular momentum quantum number  $l$ , possible orientation of the electron orbit in space is

- (i)  $l$
- (ii)  $l+1$
- (iii)  $2l+1$
- (iv)  $2l-1$

(e) এটা বা অধিক লঘু নিউক্লিয়াচ সংযোগহৈ এটা গধূৰ  
নিউক্লিয়াচ গঠন হোৱা প্ৰক্ৰিয়া হ'ল

The process in which two or more light nuclei combine together to form a heavy nucleus is

- (i) নিউক্লিয় দ্বিতৎগন  
nuclear fission
- (ii) নিউক্লিয় সংলীনন  
nuclear fusion
- (iii) তেজস্ক্রিয়তা  
radioactivity
- (iv) নিউক্লিয় বিক্ৰিয়া  
nuclear reaction

- (f) দুটা ফোপোলা অর্ধ-গোলাকাব ধাতুৰ বাকচ (Dees)  
থকা এটা ত্বক হৈছে

The accelerator, which consists of two hollow semi-circular metal boxes, called Dees is

- (i) ভান ডি গ্রাফ জেনেৰেটৰ  
Van de Graaff generator
  - (ii) লিনিয়াৰ অচিলেৰেটৰ  
linear accelerator
  - (iii) চাইল্কট্ৰন  
cyclotron
  - (iv) চিনক্রচাইল্কট্ৰন  
synrocyclotron
- (g) এটা তেজস্ক্রিয় উপাদানৰ অবক্ষয় প্ৰক্ৰিয়  $\lambda$   $0.00231$   
প্ৰতিদিন হ'লে, ইয়াৰ অৰ্ধায়ু কাল হ'ব
- The disintegration constant  $\lambda$  of a radioactive element is  $0.00231$  per day.  
Its half-life is
- (i) 432.9 দিন  
432.9 days
  - (ii) 300 দিন  
300 days
  - (iii) 200 দিন  
200 days
  - (iv) 231 দিন  
231 days

( 5 )

(h) MeV এককত পরমাণু ভব একক হয়

Atomic mass unit in MeV is equal to

- (i) 90 MeV
- (ii) 900 MeV
- (iii) 931 MeV
- (iv) 1000 MeV

2. (a)  $3.6 \text{ \AA}$  তরঙ্গদৈর্ঘ্যের এটা ফটনের ভব নির্ণয় করা।

2

Calculate the mass of a photon of wavelength  $3.6 \text{ \AA}$ .

(b) তলত দিয়াবোৰৰ ইলেক্ট্ৰনিক বিন্যাস লিখা:

2

Write the electronic configuration of the following :

- (i)  $\text{Cr}^{+3}$
- (ii)  $\text{Cu}^{+2}$

(c) জীমান প্রক্রিয়া আৰু স্টার্ক প্রক্রিয়াৰ মাজত থকা মুখ্য পার্থক্য দৃঢ়া কি ?

2

State two basic differences between Zeeman effect and Stark effect.

(d) হাইড্ৰজেন বৰ্ণলীৰ বামাৰ শ্ৰেণীৰ  $H_{\alpha}$  ৰেখাৰ তৰঙ্গদৈর্ঘ্য নিৰ্ণয় কৰা।

2

Calculate the wavelength of  $H_{\alpha}$  line of Balmer series of H-spectra.

( 6 )

(e) আর্থিত বা কৃত্রিম তেজস্ক্রিয়তা মানে কি ? এটা উদাহরণ দিয়া। 1+1=2

Define induced or artificial radioactivity.  
Give one example.

(f) মডারেটর মানে কি ? ইয়াৰ এটা উদাহরণ দিয়া। 1+1=2  
What are moderators? Give one example.

3. ক্রিটিকেল বৈত্তি কাক বোলে ? ফ্ৰেক্স-হার্টজ পৰীক্ষায় কেনেকৈ পৰমাণুত বিযুক্ত শক্তি স্তৰৰ উপস্থিতি প্ৰমাণ কৰে ? 1+5=6

Define critical potential. How does Frank-Hertz experiment establish the existence of discrete energy states of any atom?

4. আলোক বৈদ্যুতিক প্ৰক্ৰিয়া মানে কি ? আইনষ্টাইনৰ আলোক বৈদ্যুতিক সমীকৰণ নিৰ্ণয় কৰা। 2+4=6

What is photoelectric effect? Derive Einstein's photoelectric equation.

5. বৰঞ্জন বশ্চিৰ বৰ্ণলী আৰু অপ্টিকেল বৰ্ণলীৰ মাজব পাৰ্থক্য কি ?  
বৈশিষ্ট্যাপূৰ্ণ বৰঞ্জন বশ্চিৰ উৎপত্তি কেনেকৈ হয় ? 2+4=6

State the difference between X-ray spectra and optical spectra. Explain how characteristic X-ray spectra are produced.

6. (a) ব'ৰৰ অনুকপতা নীতি কি ? ইয়াক প্ৰমাণ কৰা। 1+3=4

State and prove Bohr's correspondence principle.

- (b) চমাবফেল্ডের আপেক্ষিকতাবাদী পরমাণু আইরি সহায়ত  
হাইড্রোজেনের  $H_{\alpha}$  বেক্ষণ সূক্ষ্ম গঠন ব্যাখ্যা করা। 5  
Using Sommerfeld's relativistic atom model, explain the origin of the fine structure of  $H_{\alpha}$  line of hydrogen.
- (c) জীবাণু প্রক্রিয়া অধ্যয়নের বাবে পরীক্ষণ সঁজুলির গঠন  
বর্ণনা করা। 5  
Describe the experimental arrangement for studying Zeeman effect.
- (d)  $L-S$  সংবন্ধন নীতির বর্ণনা দিয়া।  $L-S$  সংবন্ধন নীতি  
আর  $j-j$  সংবন্ধন নীতির মাঝে পার্থক্য কি? 3+2=5  
Describe  $L-S$  coupling scheme. What is the difference between  $L-S$  coupling scheme and  $j-j$  coupling scheme?
7. (a) ভান ডি গ্রাফ জেনেরেটরের গঠন আর কার্যপ্রণালী সম্পর্কে  
বর্ণনা করা। 3+3=6  
Describe the construction and working principle of Van de Graaff generator.
- (b) নিউক্লিয়াচের জুলীয়া টোপাল আইরি বর্ণনা করা। 6  
Discuss the liquid-drop model of nucleus.
- (c) নিউক্লিয় দ্বিভাগন মানে কি? ব'ব-হইলার নীতি অনুসৰি  
নিউক্লিয় দ্বিভাগন প্রক্রিয়া ব্যাখ্যা করা। 1+5=6  
What is nuclear fission? Discuss Bohr-Wheeler theory of nuclear fission.

( 8 )

(d) সূর্যৰ শক্তি উৎপাদনৰ মূল বিক্রিয়া দুটাৰ বৰ্ণনা কৰা। 5

Describe the two mechanisms of production of energy in sun.

অথবা / Or

নিউক্লিয় বল মানে কি বুজা? নিউক্লিয় বলৰ বৈশিষ্ট্য আলোচনা কৰা। 1+4=5

What are nuclear forces? Discuss some characteristics of nuclear forces.

★ ★ ★