29T CHEM

2019

CHEMISTRY (Theory)

Full Marks: 70 Pass Marks: 21

Time: Three hours

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

General Instructions:

(i) All	questions	are	comp	pulsory.
---------	-----------	-----	------	----------

- (ii) Marks for each question are indicated against it.
- (iii) Answers should be specific and to the point.

(iv)	Question numbers 1	to 8	consist	of eight very short			
	answer type questions	and	carry 1	mark each.	1×8	=	8

- (v) Question numbers 9 to 18 consist of ten short answer type questions and carry 2 marks each. $2\times10=20$
- (vi) Question numbers 19 to 27 consist of nine short answer type questions and carry 3 marks each.
- (vii) Question numbers 28 to 30 consist of three long answer type questions and carry 5 marks each.

5×3	=	15
Total	_	70

 $3 \times 9 = 27$



Contd.

1.	Which of the following lattices has the highest packing efficiency? তলত উল্লেখ কৰা কোনটো লেটিছৰ পেকিং দক্ষতা আটাইতকৈ বেছি ?				
	(a) simple cubic closed packed (ccp) lattice				
	সৰল ঘনকীয় নিৰম্ব (ccp) লেটিছ (b) body-centered cubic (bcc) lattice				
	শৰীৰ কেন্দ্ৰীত ঘনকীয় (bcc) লেটিছ (c) hexagonal closed packed (hcp) lattice				
2.	ষড়ভুজীয় নিৰন্ধ সংকুলিত (hcp) লেটিছ Define molality of a solution. BELLAL HOSSAIN MONDAL 1				
3.	এটা দ্ৰৱৰ মলেলিটিৰ সংজ্ঞা দিয়া। For a zero order reaction will the molecularity be equal to zero? Explain.				
	শূন্য ক্ৰমৰ বিক্ৰিয়া এটাৰ আ <mark>ণৱিকতা (molecularity) শূন্য হ</mark> ব পাৰেনে ? ব্যাখ্যা কৰা।				
4.	In the first transition series of elements, which element shows highest oxidation state?				
	প্ৰথম সংক্ৰমণশীল শ্ৰেণীৰ মৌলবোৰৰ ভিতৰত কোনটো মৌলই সৰ্বোচ্চ জাৰণ অৱস্থা দেখুৱায় ?				
5.	Write the IUPAC names of $[Co(NH_3)_4Cl(NO_2)]Cl$ and K_2 $[NiCl_4]$. 1 $[Co(NH_3)_4Cl(NO_2)]Cl$ আৰু K_2 $[NiCl_4]$ যৌগদুটাৰ IUPAC নাম লিখা				
6.	Give <i>one</i> example of globular protein. 1 বৰ্তুলাকাৰ প্ৰটিনৰ <i>এটা</i> উদাহৰণ দিয়া।				
7.	The curve showing the variation of adsorption with pressure at constant temperature is called (Fill in the blank) 1				
	স্থিৰ উষ্ণতাত চাপৰ লগত অধিশোষণৰ পৰিবৰ্তন দেখুওৱা মানক বোলা হয়। (খালী ঠাই পুৰণ কৰা)				
29T	CHEM [2]				

8. What are the monomers of Buna-S rubber?

1

বুনা-S ৰাবাৰৰ মন'মাৰসমূহ কি কি ?

- 9. What is meant by positive deviations from Raoult's law? How is the sign of $\Delta_{mix}H$ related to positive deviations from Raoult's law? $1+\frac{1}{2}+\frac{1}{2}=2$
 - ৰাউল্টৰ সূত্ৰৰ ধনাত্মক বিচ্যুতি ঘটা বুলিলে কি বুজা যায়? ৰাউল্টৰ সূত্ৰৰ ধনাত্মক বিচ্যুতিৰ সৈতে $\Delta_{min}H$ চিহ্নটোৰ সম্পৰ্ক কি?
- Calculate the mass of compound (molar mass = 256 g mol⁻¹) to be dissolved in 75 g of benzene to lower its freezing point by 0.48 K (K_f = 5.12 K kg mol⁻¹).

2

75 g বেনজিনৰ লগত কোনো এটা যৌগ (আণৱিক ভৰ=256 g mol⁻¹) দ্ৰবীভূত কৰিলে বেনজিনৰ হিমাংক 0.48 K কমি যায় ($K_f = 5.12 \ K \ kg \ mol^{-1}$)। যৌগটোৰ ভৰ নিৰ্ণয় কৰা।

Or/অথবা

- 1.0 g of a nonelectrolyte solute dissolved in 50g of benzene lowered the freezing point of benzene by 0.40 K. The freezing point depression constant of benzene is 5.12 $K kg mol^{-1}$. Find the molar mass of the solute.
- 1.0 g বিদ্যুৎ অবিশ্লেষ্য দ্রাব্য এটা 50g বেন্জিনত দ্রৱীভূত কৰিলে বেন্জিনৰ হিমাংক অৱনমন হয় 0.40 K. বেন্জিনৰ হিমাংক অৱনমন ধ্রুৱক হৈছে 5.12 K kg mol⁻¹। দ্রাব্যটোৰ ম'লাৰ ভব নির্ণয় করা।
- 11. State Faraday's first law. How much charge in terms of Faraday is required for the reduction of 1 mole of Cu^{2+} to Cu? 1+1=2

ফাৰাডেৰ প্ৰথম সূত্ৰটো লিখা। 1 mole Cu^{2+} ক Cu লৈ বিজাৰিত কৰিবলৈ কিমান ফাৰাডে আধান (charge) লাগিব ?

29T CHEM [3]



Contd.

Define conductivity of an electrolytic solution. How does it vary with decrease in concentration and why?

এটা বিদ্যুৎবিশ্লেষ্য দ্ৰৱৰ পৰিবাহিতাৰ সংজ্ঞা দিয়া। গাঢ়তা কমাৰ লগে লগে ই কেনেদৰে আৰু কিয় পৰিবৰ্তিত হয় ?

Calculate e.m.f. of the following cell at 298 K:

তলত দিয়া কোষটোৰ e.m.f. ৰ মান 298 K ত নিৰ্ণয় কৰা :

$$2Cr(s) + 3Fe^{2+}(0.1M) \rightarrow 2Cr^{3+}(0.01M) + 3Fe(s)$$

Given: (দিয়া আছে)

$$E_{(Cr^{3+}/Cr)}^{\circ} = -0.74V \&$$

$$E_{(Fe^{2+}/Fe)}^{\circ} = -0.44V$$



2

BELLAL HOSSAIN MONDAL

Or/অথবা

What type of a battery is the lead storage battery? Write the anode and the cathode reactions and the overall reaction occurring in a lead storage battery. $\frac{1}{2}+1\frac{1}{2}=2$

লেড ষ্ট'ৰেজ বেটাৰী কি প্ৰকাৰৰ বে<mark>টাৰী ? লেড</mark> ষ্ট'ৰেজ বেটাৰীত সংঘটিত হোৱা এন'ড আৰু কেথ'ডৰ বিক্ৰিয়া আৰু সম্পূৰ্ণ বিক্ৰিয়াটো লিখা।

- 13. For a reaction $A + B \longrightarrow P$, the rate is given by $1\frac{1}{2} + \frac{1}{2} = 2$ Rate = $[A][B]^2$
 - (i) How is the rate of reaction affected if the concentration of B is doubled?
 - (ii) What is the overall order of reaction if A is present in large excess?

 $A+B\longrightarrow P$ ় বিক্রিয়াটোৰ কাৰণে দিয়া আছে ;

হাৰ = $[A][B]^2$

- (i) যদি Bৰ গাঢ়তা দুগুণ হয়, তেতিয়া বিক্রিয়াটোৰ হাৰ কেনেকৈ পৰিৱর্তন হব ?
- (ii) যদি Aৰ উপস্থিতি বহুত বেছি হয় তেন্তে বিক্রিয়াটোৰ মুঠ ক্রম কিমান হব ?

29T CHEM

For a reaction: $2NH_3(g) \xrightarrow{Pt} N_2(g) + 3H_2(g)$

1+1=2

Rate = k:

- Write the order and molecularity of this reaction.
- (ii) Write the unit of k.

এই বিক্রিয়াটোৰ কাৰণে : $2NH_3\left(g\right) \xrightarrow{Pt} N_2\left(g\right) + 3H_2\left(g\right)$

হাৰ = k:

- (i) বিক্ৰিয়াটোৰ ক্ৰম আৰু আণৱিকতা লিখা।
- (ii) k-ৰ একক লিখা।
- 14. What are alloys? Name the metals used for the formation of bronze. 1+1=2
 সংকৰ ধাতু কি ? ব্ৰঞ্জৰ গঠনত ব্যৱহৃত ধাতুকেইটাৰ নাম লিখা।
- 15. Zn^{2+} salts are colourless while Cu^{2+} salts are coloured. Give reason.

2

 Zn^{2+} লবণসমূহ বৰণহীন আনহাতে Cu^{2+} লবণসমূহ ৰঙীন। কাৰণ দৰ্শোৱা।

Or/অথবা

Calculate the number of unpaired electrons in Cr^{3+} and V^{3+} ions.

 Cr^{3+} আৰু V^{3+} আয়নত থকা অযুগ্ম ইলেক্ট্ৰনৰ সংখ্যা গণনা কৰা।

 How will you convert the following (any two)? Give chemical equations only.

তলত দিয়াবোৰ কেনেদৰে পৰিৱৰ্তন কৰিবা (যিকোনো দুটা) ? কেৱল ৰাসায়নিক সমীকৰণ দিয়া।

(i) Ethane to bromoethene ইথেনৰ পৰা ব্ৰ'ম'ইথিনলৈ

29T CHEM [5]



Contd.

BELLAL HOSSAIN MONDAL

- (ii) Benzene to biphenyl বেনজিনৰ পৰা বাইফিনাইললৈ
- (iii) Aniline to chlorobenzene এনিলিনৰ পৰা ক্ল'ৰ'বেনজিনলৈ

17. Give reasons:

2

কাৰণ দৰ্শোৱা:

- n-Butyl bromide has higher boiling point than t-Butyl bromide. n-বিউটাইল ব্ৰ`মাইডৰ উতলাংক t-বিউটাইল ব্ৰ`মাইডৰ উতলাংকতকৈ বেছি।
- (b) Racemic mixture is optically inactive.

ৰেচিমীয় মিশ্ৰ আলোকীয়ভাবে নিষ্ক্ৰিয়।

Or/অথবা

What are ambident nucleophiles? Give two examples of it.
এম্বিডেন্ট নিউক্লিঅ'ফাইল কি ? ইয়াৰ দুটা উদাহৰণ দিয়া।



BELLAL HOSSAIN MONDAL

18. Answer the following questions: (any one)

তলৰ প্ৰশ্নকেইটাৰ উত্তৰ দিয়া : (যিকোনো এটা)

- Give reason for the higher boiling point of ethanol in comparison to methoxymethane.
 - ইথানলৰ উতলাংক মিথক্সিমিথেনৰ তুলনাত কিয় বেছি কাৰণ দৰ্শোৱা।
- (ii) Aniline does not undergo Friedel-Crafts reaction. Why?
 এনিলিনে ফ্রিডেল-ক্রাফ্ট বিক্রিয়া ঘটাব নোৱাবে। কিয়?

[6]

29T CHEM

- 19. (a) A compound forms hexagonal close packed (hcp) structure. What is the total number of voids in 0.5 mol of it? How many of these are tetrahedral voids?
 এটা যৌগই যড়ভুজীয় নিৰন্ধ সংকুলিত (hcp) গঠনৰ সৃষ্টি কৰে। এই যৌগটোৰ 0.5 mol ত মুঠতে কিমানটা ৰন্ধ আছে ? ইয়াৰে কিমানটা চতুৰ্ফলকীয় ৰন্ধ ?
 - (b) What is the formula of a compound in which the element Y forms cubic closed packed (ccp) lattice and atoms of X occupy 1/3rd of tetrahedral voids?
 1
 কোনো এটা যৌগত Y অণুৱে ঘনকীয় নিৰন্ধ্ৰ সংকুলিত (ccp) গঠনৰ সৃষ্টি কৰে আৰু X অণুৱে চতুর্ফলকীয় ৰন্ধ্ৰৰ এক তৃতীয়াংশ (1/3) অধিকাৰ কৰে। যৌগটোৰ সংকেত নির্ণয়

Calculate the packing efficiency of a simple cubic lattice.

3

এটা সৰল ঘনাকৃতি লেটিছৰ পূঞ্জীকৰণ দক্ষতা গণনা কৰা।

- 20. (a) What will be the effect of temperature on rate constant? 1
 বিক্রিয়াৰ গতি ধ্রুবকৰ ওপৰত উষ্ণতাৰ প্রভাৱ কেনে হব ?
 - (b) A first order reaction has a rate constant of $10^{-2} s^{-1}$. How much time will be taken for 20g of the reactant to be reduced to 5g?

2

এটা প্ৰথম ক্ৰমৰ বিক্ৰিয়াৰ গতি ধ্ৰুৱকৰ মান $10^{-2}s^{-1}$ । এই বিক্ৰিয়াত বিক্ৰিয়াজাত পদাৰ্থ 20g ৰ পৰা 5g লৈ হ্ৰাস হবলৈ কিমান সময় লাগিব ?

21. What are the differences between physisorption and chemisorption? Give reason why a finely divided substance is more effective as an adsorbent.

2+1=3

ভৌতিক অধিশোষণ আৰু ৰাসায়নিক অধিশোষণৰ পাৰ্থক্য কি কি ? বেছিকৈ গুড়ি কৰা পদাৰ্থ কিয় অধিশোষিত পদাৰ্থ হিচাপে বেছি কাৰ্যকৰী ?

29T CHEM

কৰা।

[7]

Contd.

35363

What is an adsorption isotherm? In reference to Freundlich adsorption isotherm write the expression for absorption of gases on solids in the form of an equation. 1+2=3

অধিশোষণ আইছ'থাৰ্ম কাক বোলে ? ফ্ৰেণ্ডলিক অধিশোষণ আইছ'থাৰ্মৰ সহায় লৈ গেছৰ অধিশোষণৰ অভিব্যক্তিটো সমীকৰণ হিচাপে লিখা।

22. Explain role of the following in the processes mentioned:

 $1\frac{1}{2} + 1\frac{1}{2} = 3$

- (i) Depressant in froth floatation process
- (ii) Limestone in the metallurgy of iron.

উল্লেখ কৰা পদ্ধতিবোৰত তলত দিয়া দ্ৰৱ্যবোৰৰ ভূমিকা ব্যাখ্যা কৰা:

- (i) ফেন ওপঙন পদ্ধতিত নিম্নকাৰী দ্ৰৱ্য
- (ii) আইৰনৰ ধাতুবিদ্যাত চুণশিল।

Or/অথবা

Write short notes on:

 $1\frac{1}{2}+1\frac{1}{2}=3$

- (i) Zone refining
- (ii) Froth floatation process

চমু টোকা লিখা ঃ

- (i) জ'ন ৰিফাইনিং
- (ii) ফেন ওপঙন পদ্ধতি

29T CHEM [8]



BELLAL HOSSAIN MONDAL

23. Answer the following:

তলত দিয়াবোৰৰ উত্তৰ দিয়া:

- (a) Noble gases have very low boiling points. Why?সন্ত্ৰান্ত গেছসমূহৰ উতলাংক অত্যন্ত কম। কিয় ?
- (b) Copper does not dissolve in HCl while it does dissolve in HNO₃.
 Explain.

ক'পাৰ HCI ত দ্ৰৱীভূত নহয় কিন্তু HNO3 ত দ্ৰৱীভূত হয়। ব্যাখ্যা কৰা।

24. Explain the following with an example:

 $1\frac{1}{2}+1\frac{1}{2}=3$

উদাহৰণসহ তলত দিয়াবোৰ ব্যাখ্যা কৰা:

- (i) Kolbe's reaction.ক'ল্বৰ বিক্রিয়া।
- (ii) Reimer-Tiemann reaction.
 ৰেইমাৰ-টিমেন বিক্ৰিয়া।



BELLAL HOSSAIN MONDAL

Or/অথবা

(i) A Grignard reagent reacts with methanal to form

$$CH_3$$
 $-CH$ $-CH_2$ $-OH$ CH_3

Identify the Grignard reagent.

এটা গ্ৰিগনাৰ্ডৰ বিকাৰকে মিথানেলৰ লগত বিক্ৰিয়া কৰি $CH_3 - CH - CH_2 - OH$ উৎপন্ন কৰে। গ্ৰিগনাৰ্ডৰ বিকাৰকটো চিনাক্ত কৰা।

29T CHEM [9] Contd.

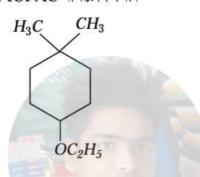
1

(ii) Name the reaction:

বিক্ৰিয়াটোৰ নাম লিখা:

(iii) Write IUPAC names of the following ether.

তলত দিয়া ইথাৰৰ IUPAC নামটো লিখা।





BELLAL HOSSAIN MONDAL

25. What happens when -

কি ঘটে, যেতিয়া —

1+1+1=3

1

- (i) Cyclohexanecarbaldehyde reacts with PhMgBr and then H_3O^+ . চাইক্ল'হেক্সেনকার্বেলডিহাইদৰ সৈতে PhMgBr আৰু H_3O^+ য়ে বিক্রিয়া কৰে।
- (ii) Carbonyl compound is treated with zinc amalgam and concentrated hydrochloric acid.

কাৰ্বনিল যৌগক জিংক এমালগাম আৰু গাঢ় হাইড্ৰ'ক্লৰিক এছিডৰ দ্বাৰা বিক্ৰিয়া ঘটালে কি হব ?

(iii) Write the major and minor product of 'Bromination of anisole in ethanoic acid medium'.

ইথানয়িক এচিড মাধ্যমত এনিছলৰ ব্ৰ'মিনেছন বিক্ৰিয়াত উৎপন্ন হোৱা মুখ্য আৰু গৌণ বিক্ৰিয়াজাত পদাৰ্থ কেইটা লিখা।

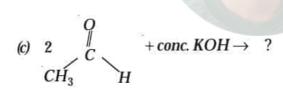
29T CHEM [10]

An organic compound with the molecular formula $C_9H_{10}O$ forms 2, 4-DNP derivative, reduces Tollens' reagent and undergoes Cannizzaro reaction. On vigorous oxidation, it gives 1, 2-benzenedicarboxylic acid. Identify the compound.

 $C_9H_{10}O$ আণৱিক সূত্ৰৰ এটা জৈৱ অণুৱে 2, 4-DNP ডেৰিভেটিভ্ গঠন কৰে, যি টলেন্সৰ ৰিএজেণ্টক বিজাৰিত কৰে আৰু কেনিজ্জাৰ' বিক্ৰিয়া দেখুৱায়। তীব্ৰভাবে জাৰিত কৰাৰ পাছত ই 1, 2-বেনজিনডাইকাৰ্বক্সিলিক অস্ল দিয়ে। যৌগটো নিৰ্ণয় কৰা।

- 26. Identify the product of the following reactions : (any two) 1½+1½=3
 তলত দিয়া বিক্ৰিয়াবোৰৰ বিক্ৰিয়াজাত পদাৰ্থবোৰ চিনাক্ত কৰা : (যিকোনো দুটা)
 - (a) $CH_3 C = O \xrightarrow{(i) H_2 N NH_2} ?$ $CH_3 = O \xrightarrow{(ii) KOH / Glycol, \Delta} ?$

(b)
$$C_2H_5 - CO - CH_3 \xrightarrow{NaOH/I_2}$$
 ?





BELLAL HOSSAIN MONDAL

- 27. Give one chemical test to distinguish between the following pairs of compounds : $1\frac{1}{2}+1\frac{1}{2}=3$
 - (i) Methylamine and dimethylamine
 - (ii) Aniline and benzylamine

তলত দিয়া যৌগৰ যোৰবিলাকৰ পাৰ্থক্য দেখুৱাবলৈ এটা ৰাসায়নিক বিক্ৰিয়া লিখা:

- (i) মিথাইলএমাইন আৰু ডাইমিথাইলএমাইন
- (ii) এনিলিন আৰু বেনজাইলএমাইন

Or/অথবা

Account for the following:

- Ethylamine is soluble in water whereas aniline is not.
- (ii) Methylamine in water reacts with ferric chloride to precipitate hydrated ferric oxide.

তলত দিয়াবোৰৰ ব্যাখ্যা আগবঢ়োৱা:

- ইথাইলএমাইন পানীত দ্রৱীভূত হয় কিন্তু এনিলিন নহয়।
- (ii) পানীত মিথাইলএমাইনে ফেৰিকক্ল<mark>'ৰাইডৰ সৈতে বিক্ৰিয়া</mark> কৰি জলযুক্ত ফেৰিক অ'ক্সাইডৰ অধঃক্ষেপ পেলায়।
- 28. Answer the following questions:

তলত দিয়াবোৰৰ উত্তৰ দিয়া:

(a) In which classes, the polymers are classified on the basis of molecular forces?

আণৱিক বলৰ আধাৰত শ্ৰেণীবিভাজন কৰা বহুযোগীবোৰ কোনকেইটা শ্ৰেণীত পৰে ?

(b) Sleeping pills are recommended to patient suffering from sleeplessness but it is not advisable to take them without consulting the doctor. Justify.

1

ডাক্তৰে নিদ্ৰাহীনতাত ভুগি থকা ৰোগীক টোপনি অনা বড়ি গ্ৰহণৰ পৰামৰ্শ দিয়ে, কিন্তু ডাক্তৰৰ পৰামৰ্শ অবিহনে ইয়াক গ্ৰহণ কৰা উচিত নহয়। যক্তি দিয়া।

29T CHEM [12]



BELLAL HOSSAIN MONDAL



(c) What are tranquilizers? Give an example.

BELLAL HOSSAIN MONDAL

ট্ৰেংকুইলাইজাৰ বা সুপ্তকাৰী কি ? এটা উদাহৰণ দিয়া।

(d) Name one chemical responsible for the antiseptic property of Dettol.

1

1

ডেটলৰ বীজাণুবাৰক ধৰ্ম দেখুওৱা ৰাসায়নিক দ্ৰব্য এটাৰ নাম লিখা।

29. Answer the following :

তলৰ প্ৰশ্নবোৰৰ উত্তৰ কৰা:

(a) What happens when sulphur dioxide gas is passed through acidified potassium permanganate solution? Write equation.

এছিড মিশ্ৰিত পটাছিয়াম পাৰমাংগেনেট দ্ৰৱৰ মাজেদি ছালফাৰ ডাই অক্সাইড গেছ পঠিয়ালে কি হব ? বিক্ৰিয়াটো লিখা।

(b) Draw the structure of the following molecule and mention its shape:

2

 XeF_4

তলত দিয়া অণুটোৰ গঠন–সংকেত আঁকি তাৰ আকৃতি উল্লেখ কৰা ঃ XeF_4

(c) Complete the following reactions: (any two)

2

তলৰ বিক্ৰিয়াবোৰ সম্পূৰ্ণ কৰা : (যিকোনো দুটা)

(i)
$$PCl_3 + H_2O \longrightarrow ?$$

(ii)
$$XeF_6 + H_2O \longrightarrow ?$$

(iii)
$$P_4 + SO_2Cl_2 \longrightarrow ?$$

(a) H_2S acts only as reducing agent while SO_2 acts as an oxidizing as well as reducing agent. Why?

 H_2S য়ে কেৱল বিজাৰক হিচাপে ক্রিয়া কৰে আনহাতে SO_2 য়ে জাৰক আৰু বিজাৰক উভয়ভাৱে ক্রিয়া কৰে, কিয় ?

(b) Describe the manufacture of ammonia by Haber's process with favourable conditions.

হেবাৰৰ পদ্ধতিৰে এম'নিয়াৰ উৎপাদন অনুকৃল চৰ্তসমূহৰ সৈতে ব্যাখ্যা কৰা।

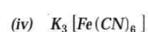
30. Answer the following questions:

তলৰ প্ৰশ্নবোৰৰ উত্তৰ কৰা:

(a) Specify the oxidation numbers of the metals in the following coordination entities:

তলত দিয়া সমন্বয়ী যৌগৰ ধাতুবিলাকৰ জাৰণ সংখ্যা নিৰ্ণয় কৰা:

- (i) $[Co(H_2O)(CN)(en)_2]^{2+}$
- (ii) $[CoBr_2(en)_2]^+$
- (iii) [PtCl₄]²⁻





BELLAL HOSSAIN MONDAL

(b) What are carbohydrates? Give the general formula of carbohydrates. Why polysaccharides are called non-sugars?

কাৰ্ব'হাইড্ৰেটবোৰ কি ? কা'ৰ্বহাইড্ৰেটবোৰৰ সাধাৰণ সংকেত লিখা। পলিচেকাৰাইডবোৰক কিয় অনা-শৰ্কৰা বোলা হয় ?



BELLAL HOSSAIN MONDAL

29T CHEM [15]