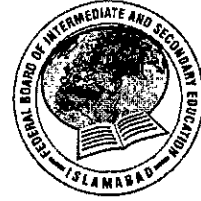


Version No.			
5	0	8	1

ROLL NUMBER						



<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

Answer Sheet No. \_\_\_\_\_

Sign. of Candidate \_\_\_\_\_

Sign. of Invigilator \_\_\_\_\_

Section - A is compulsory. All parts of this section are to be answered on this page and handed over to the Centre Superintendent. Deleting/overwriting is not allowed. Do not use lead pencil.

**CHEMISTRY SSC-I**  
**SECTION - A (Marks 12)**  
**Time allowed: 20 Minutes**

حصہ اول لازمی ہے۔ اس کے جوابات اسی صفحہ پر دے کر نام مرکز کے حوالے کریں۔ کاٹ کر دوبارہ لکھنے کی اجازت نہیں ہے۔ لیدر پینسل کا استعمال ممنوع ہے۔

ہر سوال کے سامنے دیے گئے درست دائرہ کو پر کریں۔

Fill the relevant bubble against each question:

- How many grams of  $O_2$  are present in a container, having  $3 \times 10^{23}$  molecules? (Atomic mass O=16)
 

آکسیجن کے  $3 \times 10^{23}$  مالیکیولز ایک برتن میں موجود ہوں تو اس کے کتنے گرام ہوں گے؟

32g 32 گرام       16g 16 گرام       8g 8 گرام       24g 24 گرام
- According to Rutherford's Model the circular path in which electron revolves around nucleus is called:
 

رورڈرڈ کے ماڈل کے مطابق دائری راستہ جس میں الیکٹران نیوکلئیس کے گرد گھومتا ہے کیا کہلاتا ہے؟

Track ٹریک       Lane لین       Orbit آر بیت       Block بلاک
- Which of the following halogens has lowest electronegativity?
 

درج شدہ ہیلوجنز میں سے کس کی الیکٹرو نیگیٹیویٹی سب سے کم ہے؟

Fluorine فلورین       Chlorine کلورین       Bromine برومین       Iodine آئیوڈین
- Predict what will happen to the volume of a gas, if its pressure is raised three times, keeping the temperature constant?
 

پیش گوئی کریں کہ گیس کا حجم کیا ہوگا، اگر اس کا دباؤ تین گنا بڑھا دیا جائے، درج حرارت کو برقرار رکھتے ہوئے:

Will remain constant کانسٹنٹ رہے گا       Will become one third ایک تہائی ہو جائے گا       Will become three times تین گنا ہو جائے گا       Will become two third دو تہائی ہو جائے گا
- Considering the electronic configuration of atoms, which atom with the given electronic configuration will be the most stable one and least reactive?
 

ایٹم کی الیکٹرانک کنفیگوریشن کو مد نظر رکھتے ہوئے بتائیے کہ دیے گئے الیکٹرانک کنفیگوریشن میں سے کون سا ایٹم سب سے زیادہ غیر فعال ہوگا؟

$1s^2, 2s^2 2p^1$         $1s^2, 2s^2, 2p^5$         $1s^2, 2s^2, 2p^6$         $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^1$
- Identify the pair of molecules having double covalent bonds:
 

مالیکیولز کے اس جوڑے کی شناخت کریں جس میں ڈبل کوویلنٹ بانڈ ہیں:

$O_2, HCl$         $O_2, CO_2$         $O_2, N_2$         $O_2, H_2O$

7. Charle's law can be stated / represented as: چارلز کا قانون کیسے بیان کیا جاسکتا ہے؟
- $\frac{P}{V} = \text{Constant}$    $PV = \text{Constant}$    $VT = \text{Constant}$    $\frac{V}{T} = \text{Constant}$

8. At constant temperature on increasing the pressure on a gas, the distance between molecules: کانٹنٹ ٹمپریچر پر ایک گیس پر پریشر بڑھانے سے اس کے مالیکیولز کے درمیان فاصلہ:
- Decreases کم ہو جاتا ہے  Increases بڑھ جاتا ہے  Remains same برقرار رہتا ہے  Becomes zero صفر ہو جاتا ہے

9. The quantity of solute in a given amount of solvent is called: سلوٹ کی وہ مقدار جو کسی سالوینٹ کی مخصوص مقدار میں موجود ہو اسے \_\_\_\_\_ کہتے ہیں۔
- Concentration کنسنٹریشن  Molarity مولیرٹی  Percentage فیصد مقدار  Solubility سالوبلیٹی

10. Gemstones are solutions of: جم سٹون (جو اہرات) کون سے سلوشنز ہیں؟
- Solids in liquid ٹھوس کے مائع میں  Solids in gas ٹھوس کے گیس میں  Solids in solids ٹھوس کے ٹھوس میں  Gas in solids گیس کے ٹھوس میں

11. The oxidation state of Fe in  $Fe_2O_3$  is:  $Fe_2O_3$  میں Fe کی آکسڈیشن اسٹیٹ کیا ہے؟
- +2  +3  +6  -1

12. Predict which halogen can displace chlorine from aqueous solution of potassium chloride: پوٹاشیم کلورائیڈ کے آکوس سلوشن سے کلورین کو کون سا ہیلو جین تبدیل کر سکے گا؟
- Fluorine فلورین  Iodine آیوڈین  Bromine برومین  Astatine ایسٹاٹین

—1SA-I 2208-5081 (HA)—

**SUPPLEMENTARY TABLE**

Atomic No	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
Symbol	H	He	Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	K	Ca
Mass No	1	4	7	9	11	12	14	16	19	20	23	24	27	28	31	32	35.5	40	39	40

ROLL NUMBER					



# CHEMISTRY SSC-I

30

Time allowed: 2:40 Hours

Total Marks Sections B and C: 53

NOTE: Answer any eleven parts from Section 'B' and any two questions from Section 'C' on the separately provided answer book. Use supplementary answer sheet i.e. Sheet-B if required. Write your answers neatly and legibly.

## SECTION - B (Marks 33)

Q. 2 Attempt any ELEVEN parts. All parts carry equal marks.

(11 x 3 = 33)

- (i) Identify the branch of chemistry:
  - a. A chemist determines percentage composition of brass.
  - b. A student studies condensation of steam.
  - c. A doctor observes reaction of medicine in body.
- (ii) What is meant by Oxidation state? Write any two rules for assigning oxidation state or number.
- (iii) Butanoic acid is an organic compound containing 4 Carbon, 8 Hydrogen and 2 Oxygen atoms. Write its empirical and molecular formula.
- (iv) Molecular mass of glucose is 180 amu. Calculate the mass of 1.5 moles of glucose.
- (v) State three uses of isotopes in medical field.
- (vi) Write the electronic configuration of  $^{31}_{15}P$ . Identify its group and period in Periodic table.
- (vii) State Periodic Law. How can the properties of elements be predicted using Periodic table?
- (viii) Explain the composition of 'Aqua Regia'. How it is used to dissolve the noble metals?
- (ix) Silver and gold are used in jewellery and ornaments for thousands of years. Explain the reasons of their use.
- (x) Show the formation of anions from the following non-metals using electron dot structures.
  - a. O (atomic number =8)
  - b. Cl (atomic number=17)
- (xi) Quartz is a hard brittle solid. It exists in Crystalline as well as amorphous forms. Differentiate between crystalline and amorphous solids.
- (xii) What is meant by percentage of a solution? Write down four ways to express it.
- (xiii) Glucose and Gasoline both are organic compounds. Glucose is soluble in water but Gasoline is not. Briefly explain why?
- (xiv) What is meant by corrosion? Explain how food and beverages industries deal with corrosion.
- (xv) Define oxidation and reduction in terms of gain or loss of electrons. Identify oxidizing and reducing agents from following reaction  $2Na + Cl_2 \rightarrow 2NaCl$ .

## SECTION - C (Marks 20)

Note: Attempt any TWO questions. All questions carry equal marks.

(2 x 10 = 20)

- Q. 3 a. Discuss the main postulates of Bohr's atomic theory. Draw Bohr's model for  $^{16}_8O$  indicating location of electrons, Protons and Neutrons. (5+1=6)
- b. State Boyle's Law. Show its mathematical interpretation. Helium gas is used to fill balloons. It has a volume of  $1500\text{cm}^3$  at a pressure of 636 torr. When it is compressed to 786 torr, what volume it will occupy? (2+2=4)
- Q. 4 a. What is Octet rule? Using this rule draw electron dot cross structures for: (05)
- (i)  $CO_2$  (ii)  $H_2S$
- b. Describe the ways in which ionic bonds are formed in KCl and MgO using electron dot-cross structure. (1+4=5)
- Q. 5 a. What is molarity? KOH is used in the manufacturing of shaving cream. A flask contains 0.25 M KOH solution. What mass of KOH is present per  $\text{dm}^3$  of solution. (04)
- b. Explain the Principle, working and construction of Galvanic cell with the help of labelled diagram. (1+2+3=6)

— 1SA-I 2208 (HA) —

### SUPPLEMENTARY TABLE

Atomic No	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
Symbol	H	He	Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	K	Ca
Mass No	1	4	7	9	11	12	14	16	19	20	23	24	27	28	31	32	35.5	40	39	40



# کیمسٹری ایس ایس سی - 1

وقت: 2:40 گھنٹے

کل نمبر حصہ دوم اور سوم: 53

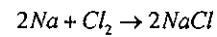
نوٹ: حصہ دوم اور سوم کے سوالات کے جوابات علیحدہ سے مہیا کی گئی جو اپنی کاپی پر دیں۔ حصہ دوم کے گیارہ (11) اجزاء جبکہ حصہ سوم میں سے کوئی سے دو (02) سوالات حل کریں۔ ایکسٹرا شیٹ (Sheet-B) طلب کرنے پر مہیا کی جائے گی۔ آپ کے جوابات صاف اور واضح ہونے چاہئیں۔

## حصہ دوم (کل نمبر 33)

(11x3 = 33)

سوال نمبر ۲: مندرجہ ذیل میں سے کوئی سے گیارہ (11) اجزاء کے جوابات مختصر لکھیں۔ تمام سوالوں کے نمبر برابر ہیں۔

- (i) کیسے کی شناخت کی پہچان کریں:
- الف۔ ایک کیس یادان براس کا فیصد تناسب معلوم کرتا ہے۔  
ب۔ ایک طالب علم بھاپ کی کنڈنسیشن کا مطالعہ کرتا ہے۔  
ج۔ ایک ڈاکٹر جسم میں دوئی کے تعامل کا مطالعہ کرتا ہے۔
- (ii) آکسیدیشن سٹیٹ سے کیا مراد ہے؟ اسے معلوم کرنے کے کوئی دو قوانین تحریر کریں۔
- (iii) بیوٹینک ایسڈ (Butanoic acid) ایک آرگینک کپاؤنڈ ہے جس میں 4 کاربن، 8 ہائیڈروجن اور 2 آکسیجن ایٹم ہیں۔ اس کا امپیریکل فارمولا اور مالیکیولر فارمولا لکھیں۔
- (iv) گلوکوز کا مالیکیولر ماس 180 اے ایم یو ہے۔ 1.5 مول گلوکوز کا ماس معلوم کریں۔
- (v) طب کے شعبے میں آئی سوئپ کے کوئی سے تین استعمال بتائیں۔
- (vi)  $^{31}_{15}P$  کی الیکٹرانک کنفیگوریشن لکھیں۔ دوری جدول میں اس کے گروپ اور پیریڈ کی شناخت کریں۔
- (vii) پیریاڈک لاء کو بیان کریں۔ دوری جدول کی مدد سے کسی ایلیمینٹ کی خصوصیات کا تعین کیسے کریں گے؟
- (viii) ایکو ایجیٹ ایزرے کی ترکیب لکھیں۔ یہ فوہل دھاتوں کو حل کرنے میں کیسے مدد دیتا ہے؟
- (ix) سونا اور چاندی ہزاروں سال سے آرائشی مصنوعات اور زیورات بنانے میں استعمال ہو رہے ہیں۔ ان کے استعمال کی وجوہات بیان کریں۔
- (x) درج ذیل غیر دھاتوں سے بننے والے این آئین کی وضاحت الیکٹران ڈاٹ اسٹرکچر سے کیجیے:
- الف۔ O (ایٹم نمبر 8)      ب۔ Cl (ایٹم نمبر 17)
- (xi) کو آئرٹ ایک سخت لیکن آسانی سے ٹوٹنے والی ٹھوس شے ہے۔ یہ کرسٹلائن اور امارفس دونوں حالتوں میں پائی جاتی ہے۔ کرسٹلائن ٹھوس اور امارفس ٹھوس میں فرق لکھیں۔
- (xii) محلول کی فیصد مقدار سے کیا مراد ہے؟ اس کو بیان کرنے کے چار طریقے بھی لکھیں۔
- (xiii) گلوکوز اور گیسولین دونوں آرگینک کپاؤنڈ ہیں۔ گلوکوز پانی میں حل ہو جاتا ہے جبکہ گیسولین حل نہیں ہوتا۔ وجہ بیان کریں۔
- (xiv) دھاتوں کے گلنے کے عمل سے کیا مراد ہے؟ خوراک اور مشروبات کی صنعتیں دھاتوں کے گلنے کا کیسے بچاؤ کرتی ہیں؟
- (xv) الیکٹران کے جذب یا خارج ہونے کے حساب سے آکسیدیشن اور ریڈکشن کی تعریف کریں۔ مندرجہ ذیل تعامل میں آکسڈائزنگ اور ریڈیٹنگ ایجنٹ کی پہچان کریں۔



## حصہ سوم (کل نمبر 20)

(2x10=20)

(کوئی سے دو سوال حل کیجیے۔ تمام سوالوں کے نمبر برابر ہیں۔)

- سوال نمبر ۳: الف۔ بوہر ایٹم کی مفروضوں پر بحث کریں۔  $^{16}O$  کا بوہر ماڈل بنائیں۔ اس میں الیکٹران، پروٹان اور نیوٹران کی جگہ بھی بتائیں۔
- ب۔ بوہر ایٹم بیان کریں۔ اس کی ریاضیاتی تشریح بھی کریں۔ ہیلیم گیس غباروں میں بھری جاتی ہے۔ 636 ٹور پریش پر اس کا حجم  $1500 \text{ cm}^3$  ہے۔ جب اسے 786 ٹور تک کمپریشن کیا جائے، تو اس کا حجم کیا ہوگا؟
- سوال نمبر ۴: الف۔ آکسائیڈ رول سے کیا مراد ہے؟ اس رول کا استعمال کرتے ہوئے مندرجہ ذیل کا الیکٹران ڈاٹ کراس سٹرکچر بنائیں:
- (i)  $CO_2$       (ii)  $H_2S$
- ب۔ KCl اور MgO میں آئیونک بانڈز بننے کے طریقے کی وضاحت بذریعہ الیکٹران ڈاٹ کراس سٹرکچر کریں۔
- سوال نمبر ۵: الف۔ مولیرٹی سے کیا مراد ہے؟ KOH شیونگ کریم بنانے میں استعمال ہوتی ہے۔ ایک فلاسک میں KOH کا 0.25M سلوشن ہے۔ سلوشن کی فی  $dm^3$  میں KOH کا ماس کیا ہوگا؟
- ب۔ لیبل ڈایا گرام کی مدد سے Galvanic سیل کے اصول، کام اور تعمیر کی وضاحت کریں۔

(1+2+3=6)

— 1SA-I 2208 (HA) —

### SUPPLEMENTARY TABLE

Atomic No	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
Symbol	H	He	Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	K	Ca
Mass No	1	4	7	9	11	12	14	16	19	20	23	24	27	28	31	32	35.5	40	39	40