رول نمبر ________

2013 (A)

S.S.C. PART-I (9th CLASS) **Multan Board**

CHEMISTRY (NEW COURSE) GROUP-I (2012-2014 سیشن) کیمسٹری (نیو کورس) گروپ - پہلا

TIME ALLOWED: 15 Minutes **OBJECTIVE** حصہ معروضی وقت = 15 منٹ

MAXIMUM MARKS: 12 کل نمبر = 12

نوٹ۔ ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A، B، C اور D دیئے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر ہر سوال کے سامنے دیئے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مارکر یا پین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پُر کرنے یا کاٹ کر پُر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔ Bubbles پُر نہ کرنے کی صورت میں کوئی نمبر نہیں دیا جائے گا۔ اس سوالیہ پرچہ پر ہرگز سوالات حل نہ کریں۔

Note: You have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice which you think is correct, fill that circle in front of that question number. Use marker or pen to fill the circles. Cutting or filling two or more circles will result in zero mark in that question. Attempt as many questions as given in objective type question paper and leave others blank. No credit will be awarded in case BUBBLES are not filled. Do not solve question on this sheet of OBJECTIVE PAPER.

سوال نمبر 1۔

(1) The Oxidation number of group 1 elements is:- گروپ 1 میں ایلیمنٹس کا آکسیڈیشن نمبر ہے۔
(A) -1 (B) +1 (C) +2 (D) -2

(2) Which one is weak Electrolyte? کونسا ایک کمزور الیکٹرولائٹ ہے؟
(A) NaCl (B) NaOH (C) CH_3COOH (D) H_2SO_4

(3) The most reactive metal is:- سب سے زیادہ ری ایکٹو میٹل ہے۔
(A) Cesium سیزیم (B) Sodium سوڈیم (C) Potassium پوٹاشیم (D) Calcium کیلشیم

(4) Valency of Iron in $Fe_2(SO_4)_3$ is:- $Fe_2(SO_4)_3$ میں آئرن کی ویلنسی ہے۔
(A) 1 (B) 2 (C) 3 (D) 4

(5) Maximum number of electrons in L shell is:- L شیل میں الیکٹرونز کی زیادہ سے زیادہ تعداد ہے۔
(A) 2 (B) 8 (C) 18 (D) 32

(6) Which one is a Radio Active Isotope? کونسا ایک ریڈیو ایکٹو آئسوٹوپ ہے؟
(A) ^{14}C (B) ^{13}C (C) ^{12}C (D) ^{11}C

(7) In which block, elements of group 17 are present? گروپ 17 کے ایلیمنٹس کس بلاک میں پائے جاتے ہیں؟
(A) s (B) p (C) d (D) f

(8) Which type of bond is present in NaCl? NaCl میں کس قسم کا بانڈ پایا جاتا ہے؟
(A) Coordinate Covalent کوآرڈی نیٹ کوویلنٹ (B) Metallic میٹلک (C) Covalent کوویلنٹ (D) Ionic آئیونک

(9) One atmospheric pressure is equal to:- ایک ایٹموسفیرک پریشر برابر ہے۔
(A) 101375 Pa (B) 101350 Pa (C) 101325 Pa (D) 101300 Pa

(10) Which one is a Crystalline Solid? کونسا ایک کرسٹلائن ٹھوس ہے؟
(A) Diamond ڈائمنڈ (B) Glass گلاس (C) Plastic پلاسٹک (D) Rubber ربڑ

(11) Which one is an example of Suspension? کونسی شے سسپنشن کی مثال ہے؟
(A) Solution of Albumin البیومن کا سلوشن (B) Solution of Soap صابن کا سلوشن
(C) Solution of Starch سٹارچ کا سلوشن (D) Milk of Magnesia ملک آف میگنیشیا

(12) Which one is a solution of Gas in Gas? کونسی چیز گیس میں گیس کا سلوشن ہے؟
(A) Smoke دھواں (B) Mist کہر (C) Fog دھند (D) Air ہوا

رول نمبر ________

2013 (A)

S.S.C. PART-I (9th CLASS) **Multan Board**

CHEMISTRY (NEW COURSE) GROUP-I (2012-2014 سیشن) کیمسٹری (نیو کورس) گروپ - پہلا

TIME ALLOWED: 2.45 Hours **SUBJECTIVE** حصہ انشائیہ وقت = 2.45 گھنٹے

MAXIMUM MARKS: 63 کل نمبر = 63

NOTE: - Write same question number and its part number on answer book, as given in the question paper. نوٹ۔ جوابی کاپی پر وہی سوال نمبر اور جزو نمبر درج کیجیے جو کہ سوالیہ پرچہ میں درج ہے۔

SECTION-I حصہ اول

سوال نمبر 2۔ کوئی سے پانچ اجزا کے جوابات تحریر کیجیے۔

Attempt any five parts. 10 = 2 x 5

(i) Define Physical and Nuclear Chemistry. فزیکل کیمسٹری اور نیوکلیئر کیمسٹری کی تعریف کیجیے۔
(ii) Write a brief note on the discovery of Neutron. نیوٹرون کی دریافت پر مختصر نوٹ لکھیے۔
(iii) Write down the electronic configuration of Sulphur. سلفر کی الیکٹرونک کنفیگریشن لکھیے۔
(iv) Write down two uses of Radio Active Isotopes as tracers for diagnosis and medicine. تشخیص اور دوا کے لیے بطور ٹریسر، ریڈیو ایکٹو آئسوٹوپس کے دو استعمال لکھیے۔
(v) Define Triatomic and Polyatomic Moleicule. ٹرائی اٹامک مالیکیول اور پولی اٹامک مالیکیول کی تعریف کیجیے۔
(vi) Define Formula Mass with example. فارمولا ماس کی تعریف کیجیے اور ایک مثال دیجیے۔
(vii) Define Atomic Radius with example. اٹامک ریڈیس کی تعریف کیجیے اور مثال دیجیے۔
(viii) Define periods and groups in the Periodic Table. پیریاڈک ٹیبل میں پیریڈز اور گروپس کی تعریف کیجیے۔

سوال نمبر 3۔ کوئی سے چھ اجزا کے جوابات تحریر کیجیے۔

Attempt any six parts. 12 = 2 x 6

(i) Why Noble Gases are not reactive? نوبل گیسز کیوں ری ایکٹو نہیں ہوتیں؟
(ii) Why has Water, Polar Covalent Bond? پانی میں پولر کوویلنٹ بانڈ کیوں پایا جاتا ہے؟
(iii) Differentiate between Lone Pair and Bond Pair of Electrons. الیکٹرونز کے لون پیئر اور بانڈ پیئر میں فرق بیان کیجیے۔
(iv) Write down any two properties of Crystalline Solids. کرسٹلائن ٹھوس کے کوئی دو خواص تحریر کیجیے۔
(v) In which units body temperature is measured? جسم کے ٹمپریچر کی پیمائش کن یونٹس میں کی جاتی ہے؟
(vi) Define Transition Temperature. ٹرانزیشن ٹمپریچر کی تعریف کیجیے۔
(vii) Why do suspensions not form the homogeneous mixture? سسپنشن، ہوموجینیس مکسچر کیوں نہیں بناتے؟
(viii) What is Solid-solid solution? Give two examples. ٹھوس میں ٹھوس محلول کیا ہوتا ہے؟ دو مثالیں دیجیے۔
(ix) Differentiate between Concentrated and Dilute solutions. کنسنٹریٹڈ اور ڈائلیوٹ سلوشنز میں فرق بیان کیجیے۔

سوال نمبر 4۔ کوئی سے پانچ اجزا کے جوابات تحریر کیجیے۔

Attempt any five parts. 10 = 2 x 5

(i) Define Corrosion. کروژن کی تعریف کیجیے۔
(ii) What is the difference between Weak and Strong Electrolytes? کمزور اور طاقتور الیکٹرولائٹس میں کیا فرق ہے؟
(iii) Where the Sodium Metal is collected in Downs Cell? ڈاؤنز سیل میں سوڈیم میٹل کہاں جمع ہوتی ہے؟
(iv) What is the advantage of "Galvanizing"? "گیلوانائزنگ" کا کیا فائدہ ہے؟
(v) Which is the most precious metal? کون سی دھات سب سے بیش قیمت ہے؟
(vi) Give the non-metallic trend in Halogens. ہیلوجنز میں نان میٹلک رجحان بتایئے۔
(vii) Why Iron grill is painted frequently? آئرن کی جالی کو اکثر رنگ کیوں کیا جاتا ہے؟
(viii) What is meant by Malleable and Ductile metals? میلیبل اور ڈکٹائل میٹلز سے کیا مراد ہے؟

SECTION-II حصہ دوم

NOTE: - Attempt any three questions. نوٹ۔ کوئی سے تین سوالات کے جوابات تحریر کیجیے۔

5۔(الف) Give three properties of Positive Rays. 3 پازیٹو ریز کی تین خصوصیات بیان کیجیے۔

(ب) گرام اٹامک ماس، گرام مالیکیولر ماس اور گرام فارمولا ماس کی وضاحت مثالیں دے کر کیجیے۔ 1 + 1½ + 1½

Explain Gram Atomic Mass, Gram Molecular Mass and Gram Formula Mass with the help of examples

6۔(الف) Describe the important features of Modern Periodic Table. 3 جدید پیریاڈک ٹیبل کی اہم خصوصیات بیان کیجیے۔

(ب) آئیونک بانڈ کیا ہے؟ سوڈیم اور کلورین ایٹمز کے درمیان آئیونک بانڈ بننے کے عمل کی وضاحت کیجیے 4

What is an Ionic Bond? Discuss the formation of Ionic Bond between Sodium and Chlorine atoms

7۔(الف) مائع میں ڈفیوژن اور اس پر اثر انداز ہونے والے فیکٹرز کی وضاحت کیجیے۔ 3

Describe the phenomenon of Diffusion in liquid along with factors which influence it.

(ب) سلوشن کی تیاری کے لیے سولیوٹ۔سولوینٹ کی انٹریکشن کی وضاحت کیجیے۔ 4

Explain the Solute-solvent interaction for the preparation of solution.

8۔(الف) الیکٹران کے اخراج یا حصول کے حوالے سے آکسیڈیشن اور ریڈکشن کی وضاحت کیجیے۔ 3

Explain Oxidation and Reduction in terms of loss or gain of electrons.

(ب) کلورین کا ہائیڈروجن، پانی، میتھین اور سوڈیم ہائیڈروآکسائیڈ کے ساتھ کیمیائی تعامل لکھیے۔ 4

Write down the chemical reaction of Chlorine with Hydrogen, Water, Methane and Sodium Hydroxide

9۔(الف) ایکوئس سلوشن کی تعریف کیجیے۔ سلور اور گولڈ نہایت کم ری ایکٹیو کیوں ہیں؟ 3

Define Aqueous Solution. Why Silver and Gold are very least reactive?

(ب) Compare the Electrolytic and Galvanic Cells. 4 الیکٹرولیٹک اور گیلوانک سیلز کا موازنہ کیجیے۔

SECTION-III حصہ سوم

10۔ (پریکٹیکل حصہ) کوئی سے دو اجزا کے جوابات تحریر کیجیے۔

NOTE: - Attempt any two parts. 5 + 5

(A) (a) عمل تصعید کی مدد سے ریت اور نفتھلین کے آمیزے سے ہر ایک کو الگ الگ کرنے کا طریقہ لکھیں۔ 2

Write the procedure for the separation of Sand and Naphthalene from the mixture by sublimaion process

(b) 0.05 M سوڈیم ہائیڈروآکسائیڈ کا $200Cm^3$ حجم تیار کرنے کے لیے 0.1M NaOH کا کتنا حجم درکار ہوگا؟ 3

How much volume of 0.1M NaOH is required to prepare $200Cm^3$ solution of 0.05M Sodium Hydroxide?

(B) (a) نفتھلین کا میلٹنگ پوائنٹ معلوم کرنے کے لیے کون سا میٹیریل استعمال کیا جاتا ہے؟ 2

Write down the materials required to determine the melting point of Naphthalene.

(b) سوڈیم کاربونیٹ کا $100cm^3$ سلوشن جس کی مولیریٹی 0.1 M ہو بنانے کا طریقہ لکھیں۔ 3

Write the procedure for the preparation of $100Cm^3$ of 0.1M Sodium Carbonate (Na_2CO_3) solution.

(C) (a) دیئے گئے 0.1M سوڈیم کاربونیٹ (Na_2CO_3) سلوشن سے $100Cm^3$، 0.01 M سلوشن تیار کرنے کے لیے کتنا والیوم درکار ہوگا؟ مساوات کی مدد سے والیوم معلوم کیجیے۔ 2

How much volume of Sodium Carbonate(Na_2CO_3) is requited to prepare 0.01M, $100cm^3$ solution from given 0.1M solution. Determine the volume by applying equation.

(b) ریت اور لوہ چون کے آمیزہ کو علیحدہ کرنے کا طریقہ لکھیے۔ 3

Write down the procedure for the separation of mixture of sand and iron fillings.

www.ilmkidunya.com