

PAPER CODE

2015 (A)

NUMBER: 5481

SSC PART I (10th CLASS)

رول نمبر

CHEMISTRY (NEW SCHEME) SESSIONS 2012-2014, 2013-2015

کیمسٹری (نیا سکیم)

GROUP-I

گروپ - پہلا

TIME ALLOWED: 15 Minutes

OBJECTIVE

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 مار کر یا پین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو بھر کر کے یا کٹ کر بھر کر کے کی صورت میں مذکورہ جواب ملاحظہ فرمادہ جائے گا۔ Bubbles بھرنے کی صورت میں کاپی غیر مستعمل رہے گی۔ اس

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.

Q.No.1

سوال نمبر 1-

- (1) The number of naturally occurring elements are:- (1) قدرتی طور پر پائے جانے والے طبیعیات کی تعداد ہے۔
(A) 80 (B) 86 (C) 92 (D) 109
- (2) The element present in liquid state is:- (2) مائع حالت میں پایا جانے والا عنصر ہے۔
(A) Bromine برومائن (B) Fluorine فلورین (C) Chlorine کلورین (D) Iodine آئیوڈائن
- (3) Neutron was discovered by:- (3) نیوٹران کو دریافت کیا۔
(A) Crooks کروکس (B) Bohr بوہر (C) Rutherford رورٹرفورڈ (D) Chadwick چیڈویک
- (4) The concept of triad was presented by:- (4) تین ایمیٹیس (Triads) کا تصور پیش کیا۔
(A) Dobereiner ڈوبرینائر (B) Newlands نیولینڈز (C) Mendeleev مینڈلیف (D) Moseley موزلی
- (5) Electronic configuration is based upon:- (5) الیکٹرانک کنفیگریشن کی بنیاد ہے۔
(A) Ionization energy آئیونائزیشن انرجی (B) Electron affinity الیکٹران افینٹیٹی (C) Mass number ماس نمبر (D) Atomic number ایٹم نمبر
- (6) The weakest force among the molecules is:- (6) کمزور ترین قوتوں میں سے۔
(A) Ionic force آئیونک فورس (B) Metallic force میٹالک فورس (C) Covalent force کوویلنٹ فورس (D) Intermolecular force انٹرمولیکولر فورس
- (7) In Triple Covalent Bond, each bonded atom contributes electrons:- (7) تریپل کوویلنٹ بانڈ میں ہر بانڈ والا ایٹم _____ الیکٹران فراہم کرتا ہے۔
(A) 4 (B) 2 (C) 3 (D) 6
- (8) The simplest form of Matter is:- (8) مادہ کی سادہ ترین حالت ہے۔
(A) Solid ٹھوس (B) Liquid مائع (C) Gas گیس (D) Plasma پلازما
- (9) The concentrated solution of common salt in water is called:- (9) عام نمک کی پانی میں کنسنٹریٹڈ سلوشن کہلاتا ہے۔
(A) Brine برائن (B) Benzene بنزین (C) Alcohol الکل (D) Toluene ٹولین
- (10) Formation of Water from Hydrogen and Oxygen is known as:- (10) ہائیڈروجن اور آکسیجن سے پانی کا بننا کہلاتا ہے۔
(A) Acid base reaction ایسڈ بیس ری ایکشن (B) Decomposition تحلیل (C) Redox reaction ریڈاکس ری ایکشن (D) Neutralization نیوٹرائلٹیشن
- (11) The chemical formula of Rust is:- (11) رسٹ کا کیمیائی فارمولا ہے۔
(A) $FeSO_4 \cdot 2H_2O$ (B) $Fe_2O_3 \cdot 2H_2O$ (C) Fe_2O_3 (D) $FeSO_4 \cdot 10H_2O$
- (12) Sodium does not react with:- (12) سوڈیم _____ کے ساتھ براہ راست ری ایکشن نہیں کرتی۔
(A) Water پانی (B) Nitrogen نائٹروجن (C) 50 % Alcohol 50 % الکل (D) Hydrochloric Acid ہائیڈروکلورک ایسڈ

Ans. (M.A15,I):1c,2a,3d,4a,5d,6d,7c,8c,9a,10c,11b,12b