

وقت = 15 منٹ

12021

کیمیائی CHEMISTRY

کل نمبر = 12

(حصہ معروضی)

گروپ : دھرا

نوٹ: ہر سوال کے چار ممکنہ اجابت A, B, C اور D دیے گئے ہیں۔ جمالی کا پی پر ہر سوال کے سامنے دیے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق علامت لگانا ضروری ہے اور ہر سوال کے لیے ایک سے زیادہ دائروں کو پر کرنے یا کاٹ کر پر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا

سوال نمبر 1

1- کاربن کے 6.02×10^{23} ایٹمز کا مجموعہ ہے

6.02 x 10²³ atoms of carbon are equivalent to

(A) 1.0 mole of carbon atoms (B) 0.5 mole of carbon atoms

(C) 0.2 mole of carbon atoms (D) 0.1 mole of carbon atoms

2- k- shell میں کتنے الیکٹرونز سما سکتے ہیں؟ (A) 2 (B) 8 (C) 18 (D) 32

3- تیسرے پیریڈ میں ایلیمنٹس کی تعداد ہے (A) 2 (B) 8 (C) 18 (D) 32

4- لانگ فارم آف پیریڈک ٹیبل کا دوسرا دورہ تیسرا پیریڈ کہلاتے ہیں

Second and third period of the long form of periodic table are called

(A) Short periods (B) Long periods (C) Normal periods

(D) Very long periods

5- NaCl میں کس قسم کا باؤنڈ پائا جاتا ہے؟

(A) Metallic bond (B) Covalent bond (C) Co-ordinate covalent bond

(D) Ionic bond

6- سوڈیم (Na) ایٹم ایک الیکٹرون کے اخراج سے کس کی الیکٹرونک کنفیگریشن حاصل کرتا ہے؟

By losing one electron Na atom attains the electronic configuration of

(A) He (B) Ne (C) Ar (D) Xe

7- ایبسولویٹ ٹمپریچر سکیل کس نے حصارف کرائی؟

(A) Bohr (B) Rutherford (C) Kelvin (D) Charles

8- مولیرٹی سولیوٹ کے مولز کی وہ تعداد جو حل شدہ ہو

(A) ایک ڈی لم³ کے سولیوٹ میں (B) ایک ڈی لم³ کے سولونٹ میں

(C) ایک سی سی کے سولیوٹ میں (D) ایک سی سی کے سولونٹ میں

9- سولیوٹن کی ایک مثال ہے

(A) آکسیجن (B) کاربن ڈائی آکسائیڈ (C) ایر (D) نائٹروجن

10- کمزور الیکٹرو لائٹ کی مثال ہے (A) NaCl (B) NaOH (C) H₂SO₄ (D) CH₃COOH

11- ہیل ہائیڈرائڈز میں ہائیڈروجن کا آکسائیڈیشن نمبر ہے

(A) -1 (B) +1 (C) -2 (D) +2

12- کونسی نان میٹل دھاتوں جیسی چمکدکتی ہے؟

(A) فاسفورس (B) گرافائٹ (C) سلفر (D) آئیوڈین

Ans. D.2021 A.GII:1a,2a,3b,4c,5d,6b,7c,8a,9c,10d,11a,12d