

CHEMISTRY

Paper: I

(121 - (I) (سیکنڈری سکول پارٹ I، کلاس نہم)

I پرچہ

کیمسٹری

Time: 15 Minutes

(Group: I)

Objective معروضی

(پہلا گروپ)

وقت: 15 منٹ

Marks: 12

Code: 5481

مارکس: 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 کٹ کر پُر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہو گا۔

1. 1 - CO_2 کے 8 گرامز اس کے کتنے مولز کے برابر ہیں؟

8 grams of CO_2 ?

0.24 (D)

0.21 (C)

0.18 (B)

0.15 (A)

2 - Which one of the following shell consists of three subshells? ان میں سے کونسا شیل تین سب شیلز پر مشتمل ہے؟

M shell (D)

L shell (C)

N shell (B)

O shell (A)

3 - 4th and 5th period of the long form of periodic table لوگ فارم آف پیریڈک ٹیبل کی موجودہ شکل میں چوتھا اور پانچواں

are called

پیریڈ _____ کہلاتے ہیں۔

normal periods (B)

short periods (A)

very long periods (D)

long periods (C)

4 - The atomic number of lanthanum is لینتھیم کا ایٹمی نمبر _____ ہے۔

101 (D)

67 (C)

57 (B)

89 (A)

5 - How many electrons does a tripple covalent bond involve? ٹریپل کوویلنٹ بانڈ میں _____ الیکٹرانز حصہ لیتے ہیں۔

only three (D)

four (C)

six (B)

eight (A)

6 - The bond formed due to complete transfer of electron وہ بانڈ جو ایک ایٹم سے دوسرے ایٹم میں الیکٹران کی مکمل منتقلی

from one atom to another atom is called

کے نتیجے میں بنتا ہے _____ کہلاتا ہے۔

ionic bond (B)

covalent bond (A)

metallic bond (D)

dative covalent bond (C)

7 - Vapour pressure of water in mmHg at 20°C is 20°C پر پانی کا دھپہ پریشر mmHg میں ہے۔

149.4 (D)

55.3 (C)

17.5 (B)

4.58 (A)

8 - Molarity is the number of moles of solute dissolved in مولیرٹی سولیوٹ کے مولز کی وہ تعداد ہے جو _____ میں حل شدہ ہو۔

100 g of solvent (B)

1 Kg of solution (A)

1 dm³ of solution (D)

1 dm³ of solvent (C)

9 - Which percentage shows the volume in cm³ of a درج ذیل میں سے _____ پرستیج سولیوٹ کے ولیم کی cm³

solute dissolved in 100 g of the solution?

میں مقدار جو سولیوٹ کے 100 گرامز میں حل ہونے کو ظاہر کرتی ہے۔

% $\frac{V}{m}$ (D)

% $\frac{V}{V}$ (C)

% $\frac{m}{V}$ (B)

% $\frac{m}{m}$ (A)

10 - The formula of rust is رُست کا فارمولا _____ ہے۔

$\text{Fe}(\text{OH})_3$ (D)

$\text{Fe}(\text{OH})_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ (C)

Fe_2O_3 (B)

$\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ (A)

11 - Which of the following is weak electrolyte? درج ذیل میں سے کونسا کمزور الیکٹرولائٹ ہے؟

NaOH (D)

H_2SO_4 (C)

$\text{Ca}(\text{OH})_2$ (B)

NaCl (A)

12 - Which one of the following non-metal is lustrous? درج ذیل میں سے کونسا نان میٹل چمکدار ہے؟

carbon (D)

iodine (C)

phosphorus (B)

sulphur (A)