

BOARD OF INTERMEDIATE AND SECONDARY EDUCATION, MULTAN
OBJECTIVE KEY FOR SSC ANNUAL/SUPPLY EXAMINATION, 2019.

Name of Subject: Chemistry (9/16) Session: _____

Q.Nos	Paper Code 1481	Paper Code 1483	Paper Code 1485	Paper Code 1487
1	B	D	B	C
2	D	A	D	D
3	B	A	A	A
4	C	B	D	B
5	D	D	A	D
6	A	B	A	A
7	B	C	B	D
8	D	D	D	A
9	A	A	B	A
10	D	B	C	B
11	A	D	D	D
12	A	A	A	B
13				
14				
15				
16				
17				
18				
19				
20				

سرٹیفکیٹ بابت صحیح سوالیہ پرچہ / مارکنگ Key

ہم نے مضمون کیمیائی پرچہ ISF (9/16) گروپ سکیم میٹرک سالانہ امتحان 2019 کا سوالیہ پرچہ انشائیہ و معروضی (Subjective & Objective) کو بنظر عمیق چیک کر لیا ہے یہ پرچہ Syllabus کے عین مطابق Set کیا گیا ہے۔ اس سوالیہ پرچہ میں کسی قسم کی کوئی غلطی نہ ہے۔ ہم نے سوالیہ پرچہ کا اردو اور انگریزی Version بھی چیک کر لیا ہے۔ یہ Version آپس میں مطابقت رکھتے ہیں۔ نیز اس پرچہ کی معروضی (MCQs) Key کی بابت تصدیق کی جاتی ہے کہ اس میں بھی کسی قسم کی کوئی غلطی نہ ہے۔ مزید یہ کہ ہم نے Key بنانے سے متعلق دفتر کی جانب سے تیار کردہ ہدایات وصول کر کے ان کا بغور مطالعہ کر لیا ہے اور ان کی روشنی میں Key بنائی ہے۔ نیز سب ایگزامینرز کیلئے تفصیلی مارکنگ ہدایات / مارکنگ سکیم / Rubrics بھی تیار کر دی گئی ہیں۔

Prepared & Checked By:

Dated: 25-09-19

S.#	Name	Designation	Institution	Mobile No	Signature
1-	Ch. aa. Afzal	SSS (Chem)	Govt. Comprehensive HSS Multan	03336249502	
2-	Abdul Rauf	SSS (Chem) (R)	Govt. H S/S Sameerabad Multan.	0300 - 6354713	
3-					

SSC PART-I (9th CLASS)

CHEMISTRY (NEW SCHEME)

کیمسٹری (نیو سکیم)

TIME ALLOWED: 1.45 Hours

SUBJECTIVE حصہ انشائیہ

وقت = 1.45 گھنٹے

MAXIMUM MARKS: 48

کل نمبر = 48

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

SECTION-I حصہ اول

10 = 2 x 5

2. Attempt any five parts.

- Write any two applications of Nuclear Chemistry.
- Define Atomic number and Molecular mass.
- Differentiate between homoatomic molecule and heteroatomic molecule.
- What is "Plum pudding" theory?
- Write down the electronic configuration(subshell) of Al .
- Give the trends of shielding effect in a period and in a group.
- Write down the names of elements of first Period with their symbols.
- Write down the atomic radii (pm) of Li and Be .

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

(i) نیوکلیئر کیمسٹری کے کوئی سے دو استعمالات لکھیے۔

(ii) ایٹم نمبر اور مالیکیولر ماس کی تعریف کیجیے۔

(iii) ہومو ایٹمک مالیکیول اور ہیٹرو ایٹمک مالیکیول کے درمیان فرق کیجیے۔

(iv) "پلم پیڈنگ" تھیوری کیا ہے؟

(v) Al کی الیکٹرونک کنفیگریشن (سب شیل) لکھیے۔

(vi) پیریاڈ اور گروپ میں شیڈنگ انیفیکٹ کا رجحان کیا ہے؟

(vii) پہلے پیریاڈ کے ایلیمنٹس کے نام ان کے سمبلز کے ساتھ لکھیے۔

(viii) Li اور Be کے ایٹمک ریڈیائی (pm) لکھیے۔

10 = 2 x 5

3. Attempt any five parts.

- Define Duplet rule.
- Define Covalent bond and give an example.
- What is Dative Covalent Bond? Show it with one example.
- In which form Sulphur exists at $100^{\circ}C$?
- Why are the densities of gases lower than that of liquids?
- What do you mean by "Like dissolves Like"? Explain with examples.
- Why does the suspension not form a homogeneous mixture?
- Define Tyndall effect.

سوال نمبر 3۔ کوئی سے پانچ اجزاء کے جوابات تحریر کیجیے۔

(i) ڈیپلٹ رول کی تعریف کریں۔

(ii) کوویلنٹ بانڈ کی تعریف کریں اور مثال دیں۔

(iii) ڈائی کوویلنٹ بانڈ کیا ہے؟ اسے ایک مثال سے ظاہر کریں۔

(iv) $100^{\circ}C$ پر سلفر کس حالت میں پایا جاتا ہے؟

(v) مائع کی نسبت گیس کی ڈینسٹی کم کیوں ہوتی ہے؟

(vi) "Like dissolves Like"؟ مثالوں سے وضاحت کریں۔

(vii) سسپنشن ہوموجینس مکسر کیوں نہیں بناتے؟

(viii) ٹینڈل ایفیکٹ کی تعریف کریں۔

10 = 2 x 5

4. Attempt any five parts.

- Define Reduction with an example.
- What is Oxidation number? Give an example.
- Write down the names of two types of Electrochemical cells.
- Define non-electrolytes and give an example.
- Write down the names of two soft metals.
- Write down any two physical properties of Calcium.
- What are any two uses of Magnesium?
- Complete and balance the following chemical equations:

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

(i) ریڈکشن کی تعریف ایک مثال کے ساتھ کیجیے۔

(ii) آکسائیڈیشن نمبر کیا ہے؟ ایک مثال دیجیے۔

(iii) الیکٹرو کیمیکل سیلز کی دو اقسام کے نام تحریر کیجیے۔

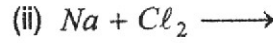
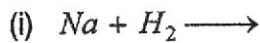
(iv) نان الیکٹرو لائٹس کی تعریف کیجیے اور ایک مثال دیجیے۔

(v) دو نرم میٹلوں کے نام تحریر کیجیے۔

(vi) کیلشیم کی کوئی سی دو طبعی خصوصیات تحریر کیجیے۔

(vii) میگنیشیم کے کوئی سے دو استعمالات کیا ہیں؟

(viii) درج ذیل کیمیائی مساواتوں کو مکمل اور متوازن کیجیے۔



SECTION-II حصہ دوم

NOTE: Attempt any two questions.

18 = 9 x 2

- Write down the five properties of Canal rays.
- Define Ion. Write its two types with examples.
- Define Ionic Bond. Explain it with one example.
- What is Boyle's Law. Explain it with experimental verification.
- Define Redox reaction.
- Define Solubility.

نوٹ۔ کوئی سے دو سوالات کے جوابات تحریر کیجیے۔

(الف) 5۔ کینال ریز کی پانچ خصوصیات تحریر کریں۔

(ب) 6۔ آئن کی تعریف کریں۔ اس کی دو اقسام مثالوں کے ساتھ تحریر کریں۔

(الف) 6۔ آئیونک بانڈ کی تعریف کریں۔ اس کی وضاحت ایک مثال سے کریں۔

(ب) 7۔ بوائے کا قانون کیا ہے؟ اس کی تجرباتی تصدیق کریں۔

(الف) 7۔ ریڈاکس ری ایکشن کی تعریف کیجیے۔ نیز الیکٹرو لیٹک سیل اور گیلوانک سیل کا موازنہ بھی کیجیے۔

(ب) 8۔ سولوبیلیٹی کی تعریف کیجیے۔ نیز سولوبیلیٹی کے عمومی اصول کے تحت ممکنہ تین امکانات بیان کیجیے۔

Also give comparison of electrolytic cell and galvanic cell.
Write down three different possibilities under the general principle of solubility.

CHEMISTRY (NEW SCHEME)

کیمسٹری (نیو سکیم)

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 دیے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر ہر سوال کے سامنے دیے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مارکر یا پین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو بھر کرنے یا کاٹ کر پُر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔ دائروں کو پُر نہ کرنے کی صورت میں کوئی نمبر نہیں دیا جائے گا۔ اس سوالیہ پرچہ پر سوالات ہرگز 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 bubble in front of that question number, on bubble sheet. Use marker or pen to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles will result in zero mark in that question. No credit will be awarded in case BUBBLES are not filled. Do not solve questions on this sheet of OBJECTIVE PAPER.

Q.No.1

سوال نمبر 1۔

- (1) The empirical formula of Glucose is; (1) گلوکوز کا امپیریکل فارمولا ہوتا ہے۔
(A) H_2O (B) CH_2O (C) CH (D) $C_6H_{12}O_6$
- (2) Which one of the following shells consists of three subshells: (2) درج ذیل میں سے کون سے شیل میں تین سب شیلز ہوتے ہیں؟
(A) O shell (B) N shell (C) L shell (D) M shell
- (3) Second group elements of periodic table are called: (3) پیریاڈک ٹیبل کے دوسرے گروپ کے ایلیمنٹس کہلاتے ہیں۔
(A) Alkali metals (B) Alkaline earth metals (C) Noble gases (D) Carbon family
- (4) Number of elements in sixth period of Periodic Table are: (4) پیریاڈک ٹیبل کے چھٹے پیریڈ میں ایلیمنٹس کی تعداد ہے۔
(A) 8 (B) 18 (C) 32 (D) 23
- (5) A good example of Ionic compound is: (5) آئیونک کمپاؤنڈ کی اچھی مثال ہے۔
(A) H_2SO_4 (B) CH_4 (C) CO_2 (D) $NaCl$
- (6) Transfer of electrons between atoms results in: (6) ایٹمز کے درمیان الیکٹرانز کی منتقلی سے بنتا ہے۔
(A) Ionic Bonding (B) Metallic Bonding (C) Covalent Bonding (D) Coordinate Covalent Bonding
- (7) How many times are the liquids denser than gases? (7) مائعات گیسز سے کتنے گنا بھاری ہوتے ہیں؟
(A) 100 (B) 1000 (C) 10000 (D) 100000
- (8) Which one of the following is not a colloid? (8) درج ذیل میں سے کون سا کولائیڈ نہیں ہے؟
(A) Starch (B) Soap solution (C) Blood (D) Milk of Magnesia
- (9) Mist is an example of a solution: (9) دھند ایک سلوشن کی مثال ہے۔
(A) Liquid in gas (B) Gas in liquid (C) Solid in gas (D) Gas in solid
- (10) Oxidation number of "N" in HNO_3 is: (10) HNO_3 میں "N" کا آکسیڈیشن نمبر ہے۔
(A) +2 (B) +3 (C) +4 (D) +5
- (11) Which one of the following is a non-electrolyte? (11) درج ذیل میں سے کون سا نان الیکٹرولائٹ ہے؟
(A) Sugar solution (B) Sulphuric Acid solution (C) Lime solution (D) Sodium Chloride solution
- (12) Which metal burn with brick red flame in air? (12) کون سی میٹل ہوا میں سرخی مائل شعلے کے ساتھ جلتی ہے؟
(A) Calcium (B) Sodium (C) Barium (D) Potassium

CHEMISTRY (NEW SCHEME)

کیمسٹری (نیا سکیم)

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 مار کر یا پین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو بھر کرنے یا کاٹ کر پُر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔ دائروں کو پُر نہ کرنے کی صورت میں کوئی نمبر نہیں دیا جائے گا۔ اس سوال پرچہ پر سوالات ہر گز 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 bubble in front of that question number, on bubble sheet. Use marker or pen to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles will result in zero mark in that question. No credit will be awarded in case BUBBLES are not filled. Do not solve questions on this sheet of OBJECTIVE PAPER.

Q.No.1

سوال نمبر 1۔

- (1) Oxidation number of "N" in HNO_3 is: (1) HNO_3 میں "N" کا آکسیدیشن نمبر ہے۔
(A) +2 (B) +3 (C) +4 (D) +5
- (2) Which one of the following is a non-electrolyte? (2) درج ذیل میں سے کون سا تان الکٹرولائٹ ہے؟
(A) Sugar solution شوگر سلوشن (B) Sulphuric Acid solution سلفورک ایسڈ سلوشن
(C) Lime solution لائم سلوشن (D) Sodium Chloride solution سوڈیم کلورائیڈ سلوشن
- (3) Which metal burn with brick red flame in air? (3) کون سی میٹل ہوا میں سرخی مائل شعلے کے ساتھ جلتی ہے؟
(A) Calcium کیلشیم (B) Sodium سوڈیم (C) Barium بیریم (D) Potassium پوٹاشیم
- (4) The empirical formula of Glucose is: (4) گلوکوز کا امپیریکل فارمولا ہوتا ہے۔
(A) H_2O (B) CH_2O (C) CH (D) $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$
- (5) Which one of the following shells consists of three subshells: (5) درج ذیل میں سے کون سے شیل میں تین سب شیلز ہوتے ہیں؟
(A) O shell O شیل (B) N shell N شیل (C) L shell L شیل (D) M shell M شیل
- (6) Second group elements of periodic table are called: (6) پیریاڈک ٹیبل کے دوسرے گروپ کے ایلیمنٹس کہلاتے ہیں۔
(A) Alkali metals الکلی میٹلز (B) Alkaline earth metals الکلائن زمینی دھاتیں
(C) Noble gases نوبل گیسیں (D) Carbon family کاربن فیملی
- (7) Number of elements in sixth period of Periodic Table are: (7) پیریاڈک ٹیبل کے چھٹے پیریڈ میں ایلیمنٹس کی تعداد ہے۔
(A) 8 (B) 18 (C) 32 (D) 23
- (8) A good example of Ionic compound is: (8) آئیونک کمپاؤنڈ کی اچھی مثال ہے۔
(A) H_2SO_4 (B) CH_4 (C) CO_2 (D) NaCl
- (9) Transfer of electrons between atoms results in: (9) ایٹمز کے درمیان الیکٹرانز کی منتقلی سے بنتا ہے۔
(A) Ionic Bonding آئیونک بانڈنگ (B) Metallic Bonding میٹلیک بانڈنگ
(C) Covalent Bonding کوویلنٹ بانڈنگ (D) Coordinate Covalent Bonding کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈنگ
- (10) How many times are the liquids denser than gases? (10) مائعات گیسز سے کتنے گنا بھاری ہوتے ہیں؟
(A) 100 (B) 1000 (C) 10000 (D) 100000
- (11) Which one of the following is not a colloid? (11) درج ذیل میں سے کون سا کولائیڈ نہیں ہے؟
(A) Starch سٹارچ (B) Soap solution صابن کا سلوشن (C) Blood خون (D) Milk of Magnesia ملک آف میگنیشیا
- (12) Mist is an example of a solution: (12) دھند ایک سلوشن کی مثال ہے۔
(A) Liquid in gas مائع گیس (B) Gas in liquid مائع گیس (C) Solid in gas ٹھوس گیس (D) Gas in solid ٹھوس گیس

CHEMISTRY (NEW SCHEME)

کیمسٹری (نیا سکیم)

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 مار کر 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۔ دائروں کو پُر نہ کرنے کی صورت میں کوئی نمبر نہیں دیا جائے گا۔ اس سوالیہ پرچہ پر سوالات ہر گز 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 bubble in front of that question number, on bubble sheet. Use marker or pen to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles will result in zero mark in that question. No credit will be awarded in case BUBBLES are not filled. Do not solve questions on this sheet of OBJECTIVE PAPER.

Q.No.1

سوال نمبر 1-

- (1) How many times are the liquids denser than gases? مائع گیسز سے کتنے گنا بھاری ہوتے ہیں؟
(A) 100 (B) 1000 (C) 10000 (D) 100000
- (2) Which one of the following is not a colloid? درج ذیل میں سے کون سا کولائیڈ نہیں ہے؟
(A) Starch شاربج (B) Soap solution صابن کا سلوشن (C) Blood خون (D) Milk of Magnesia ملک آف میگنیشیا
- (3) Mist is an example of a solution: دھند ایک سلوشن کی مثال ہے۔
(A) Liquid in gas گیس میں مائع (B) Gas in liquid مائع میں گیس (C) Solid in gas گیس میں ٹھوس (D) Gas in solid ٹھوس میں گیس
- (4) Oxidation number of "N" in HNO_3 is: HNO_3 میں "N" کا آکسیڈیشن نمبر ہے۔
(A) +2 (B) +3 (C) +4 (D) +5
- (5) Which one of the following is a non-electrolyte? درج ذیل میں سے کون سا نان الیکٹرولائٹ ہے؟
(A) Sugar solution شوگر سلوشن (B) Sulphuric Acid solution سلفیورک ایسڈ سلوشن
(C) Lime solution لائم سلوشن (D) Sodium Chloride solution سوڈیم کلورائیڈ سلوشن
- (6) Which metal burn with brick red flame in air? کون سی میٹل ہوا میں سرخی مائل شعلے کے ساتھ جلتی ہے؟
(A) Calcium کیلشیم (B) Sodium سوڈیم (C) Barium بیریم (D) Potassium پوٹاشیم
- (7) The empirical formula of Glucose is: گلوکوز کا امپیریکل فارمولا ہوتا ہے۔
(A) H_2O (B) CH_2O (C) CH (D) $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$
- (8) Which one of the following shells consists of three subshells: درج ذیل میں سے کون سے شیل میں تین سب شیلز ہوتے ہیں؟
(A) O shell (B) N shell (C) L shell (D) M shell
- (9) Second group elements of periodic table are called: پیریاڈک ٹیبل کے دوسرے گروپ کے ایلیمنٹس کہلاتے ہیں۔
(A) Alkali metals الکلی میٹلز (B) Alkaline earth metals الکلائن زمینی دھاتیں
(C) Noble gases نوبل گیسز (D) Carbon family کاربن فیملی
- (10) Number of elements in sixth period of Periodic Table are: پیریاڈک ٹیبل کے چھٹے پیریڈ میں ایلیمنٹس کی تعداد ہے۔
(A) 8 (B) 18 (C) 32 (D) 23
- (11) A good example of Ionic compound is: آئیونک کمپاؤنڈ کی اچھی مثال ہے۔
(A) H_2SO_4 (B) CH_4 (C) CO_2 (D) NaCl
- (12) Transfer of electrons between atoms results in: ایٹمز کے درمیان الیکٹرانز کی منتقلی سے بنتا ہے۔
(A) Ionic Bonding آئیونک بانڈنگ (B) Metallic Bonding میٹالک بانڈنگ
(C) Covalent Bonding کوویلنٹ بانڈنگ (D) Coordinate Covalent Bonding کوارڈینیٹ کوویلنٹ بانڈنگ

CHEMISTRY (NEW SCHEME)

کیمیستری (نیا سکیم)

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 مار کر یا پین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو بھر کرنے یا کاٹ کر بھر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔ دائروں کو بھر نہ کرنے کی صورت میں کوئی نمبر نہیں دیا جائے گا۔ اس سوالیہ پرچہ پر سوالات ہر گز 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 bubble in front of that question number, on bubble sheet. Use marker or pen to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles will result in zero mark in that question. No credit will be awarded in case BUBBLES are not filled. Do not solve questions on this sheet of OBJECTIVE PAPER.

Q.No.1

سوال نمبر 1۔

- (1) Number of elements in sixth period of Periodic Table are: (1) پیریاڈک ٹیبل کے چھٹے پیریڈ میں ایلیمنٹس کی تعداد ہے۔
(A) 8 (B) 18 (C) 32 (D) 23
- (2) A good example of Ionic compound is: (2) آئیونک کپاؤنڈ کی اچھی مثال ہے۔
(A) H_2SO_4 (B) CH_4 (C) CO_2 (D) $NaCl$
- (3) Transfer of electrons between atoms results in: (3) ایٹمز کے درمیان الیکٹرانز کی منتقلی سے بنتا ہے۔
(A) Ionic Bonding آئیونک بانڈنگ (B) Metallic Bonding میٹلیک بانڈنگ
(C) Covalent Bonding کوویلنٹ بانڈنگ (D) Coordinate Covalent Bonding کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈنگ
- (4) How many times are the liquids denser than gases? (4) مائع گیسز سے کتنے گنا بھاری ہوتے ہیں؟
(A) 100 (B) 1000 (C) 10000 (D) 100000
- (5) Which one of the following is not a colloid? (5) درج ذیل میں سے کون سا کولائیڈ نہیں ہے؟
(A) Starch شارج (B) Soap solution صابن کا سلوشن (C) Blood خون (D) Milk of Magnesia ملک آف میگنیشیا
- (6) Mist is an example of a solution: (6) دھند ایک سلوشن کی مثال ہے۔
(A) Liquid in gas مائع میں مائع (B) Gas in liquid مائع میں گیس (C) Solid in gas گیس میں ٹھوس (D) Gas in solid ٹھوس میں گیس
- (7) Oxidation number of "N" in HNO_3 is: (7) HNO_3 میں "N" کا آکسیڈیشن نمبر ہے۔
(A) +2 (B) +3 (C) +4 (D) +5
- (8) Which one of the following is a non-electrolyte? (8) درج ذیل میں سے کون سا مان الکٹرو لائٹ ہے؟
(A) Sugar solution شوگر سلوشن (B) Sulphuric Acid solution سلفورک ایسڈ سلوشن
(C) Lime solution لائم سلوشن (D) Sodium Chloride solution سوڈیم کلورائیڈ سلوشن
- (9) Which metal burn with brick red flame in air? (9) کون سی میٹل ہوا میں سرخی مائل شعلے کے ساتھ جلتی ہے؟
(A) Calcium کیلشیم (B) Sodium سوڈیم (C) Barium بیریم (D) Potassium پوٹاشیم
- (10) The empirical formula of Glucose is: (10) گلوکوز کا امپیریکل فارمولا ہوتا ہے۔
(A) H_2O (B) CH_2O (C) CH (D) $C_6H_{12}O_6$
- (11) Which one of the following shells consists of three subshells: (11) درج ذیل میں سے کون سے شیل میں تین سب شیلز ہوتے ہیں؟
(A) O shell O شیل (B) N shell N شیل (C) L shell L شیل (D) M shell M شیل
- (12) Second group elements of periodic table are called: (12) پیریاڈک ٹیبل کے دوسرے گروپ کے ایلیمنٹس کہلاتے ہیں۔
(A) Alkali metals الکلی میٹلز (B) Alkaline earth metals الکلائن زمینی دھاتیں
(C) Noble gases نوبل گیسز (D) Carbon family کاربن فیملی