

BOARD OF INTERMEDIATE AND SECONDARY EDUCATION, MULTAN
OBJECTIVE KEY FOR SSC^{II} ANNUAL EXAMINATION, 2022.

Name of Subject: CHEMISTRY

Session: 2020-2022

Group: 1st

Group: 2nd

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

Q. Nos	Paper Code	Paper Code	Paper Code	Paper Code
1				
2				
3				
4				
5				
6				
7				
8				
9				
10				
11				
12				
13				
14				
15				
16				
17				
18				
19				
20				

مرئیٹیکٹ مابت سولہ پرچہ امارکنگ Key

ہم نے مضمون کیمسٹری پرچہ I گروپ x سیکم 2020-22 میٹرک سالانہ امتحان 2022 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 مابت 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: 22.10.2022

S.#	Name	Designation	Institution	Mobile No	Signature
1	M. Abul Hassan Nawaz	SST	GHSS Kabinwala	03006896789	
2	Rana Muhammad	S.S.T	GHSS Khanewal	0345-7374576	
3	M. Alamgir Khan	SST Fsc	Govt. Comp. H/SS Multan	0304-7977624	
4					
5					

Re-Checked By ہم نے درج بالا سوالیہ پرچہ (انشائیہ + معروضی) معروضی "Key" اور ہدایات کے حوالہ سے مکمل طور پر تلی کر لی ہے۔ کسی قسم کی کوئی غلطی نہ ہے۔

S.#	Name	Designation	Institution	Mobile No	Signature
1	Muhammad Arif	SST (Sc)	Govt. Model H/SS Gulistan	0307-7873333	
2	Muhammad Asif Far	SST (Sc.)	Govt. Comp. H/SS Multan	0331-7007338	
3					

CHEMISTRY

کیمسٹری

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۔
and its part number on answer book, as given in the question paper.

SECTION-I حصہ اول

2. Attempt any five parts.

10 = 2 x 5

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

- (i) Define atomic mass unit. Why is it needed? $1\frac{1}{2} + \frac{1}{2}$ (i) ایک ماس یونٹ کی تعریف کریں اس کی ضرورت کیوں پیش آئی؟
- (ii) What is meant by Biochemistry? Give the scope of Biochemistry. $1 + 1$ (ii) بائیو کیمسٹری سے کیا مراد ہے؟ اس کا سکوپ تحریر کریں۔
- (iii) Calculate molecular mass of H_3PO_4 . 2 (iii) H_3PO_4 کا مالیکیولر ماس معلوم کریں۔
- (iv) Write down two defects in Rutherford Model. 1×2 (iv) ردرفورڈ ماڈل کے دو نقائص تحریر کریں۔
- (v) What is meant by Isotopes? $1 + \frac{1}{2} \times 2$ (v) آئسوٹوپس سے کیا مراد ہے؟ ہائڈروجن کے دو آئسوٹوپس کے نام تحریر کریں۔
Write two names of hydrogen isotopes.
- (vi) Define electron affinity. $1 + \frac{1}{2} \times 2$ (vi) الیکٹرون افینٹیٹی کی تعریف کریں۔ پیریاڈک ٹیبل میں یہ پیریڈز میں بڑھتی ہے اور گروپ میں کم ہوتی ہے۔ کیوں؟
Why it increases in a period and decreases in a group in the periodic table?
- (vii) Write the trend of atomic radius across the period. 2 (vii) ایٹمک ریڈیئس کا پیریڈ میں رجحان تحریر کریں۔
- (viii) How many elements are in first period, $1 + \frac{1}{2} \times 2$ (viii) پہلے پیریڈ میں کتنے ایلیمنٹس پائے جاتے ہیں؟ ان کے نام اور سمبلز تحریر کریں۔
what are their names and symbols?

3. Attempt any five parts.

10 = 2 x 5

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

- (i) Write down four types of Chemical bond. $\frac{1}{2} \times 4$ (i) کیمیکل بانڈ کی چار اقسام کے نام لکھیے۔
- (ii) Why boiling point of water is higher than boiling point of alcohol? 2 (ii) پانی کا بوائیگ پوائنٹ الکوحل کے بوائیگ پوائنٹ سے کیوں زیادہ ہے؟
- (iii) Differentiate between donor atom and acceptor atom. $1 + 1$ (iii) ڈونر ایٹم اور ایکسپنڈر ایٹم میں فرق واضح کیجیے۔
- (iv) Define allotropy and give an example. $1 + 1$ (iv) الیٹروپی کی تعریف کیجیے اور ایک مثال دیجیے۔
- (v) Why densities of gases are lower than liquids? 2 (v) مانعات کی کثافت گیسز کی ڈینسٹی سے کم کیوں ہوتی ہے؟
- (vi) State Boyle's law. 2 (vi) بوائل کا قانون بیان کیجیے۔
- (vii) In bright sunlight how Cl_2 and CH_4 react? 2 (vii) سورج کی تیز روشنی میں Cl_2 اور CH_4 کی کاربائی ایکشن کیسے ہوتا ہے؟
- (viii) Write any two uses of magnesium. $1 + 1$ (viii) میگنیشیم کے کوئی سے دو استعمالات تحریر کیجیے۔

4. Attempt any five parts.

10 = 2 x 5

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

- (i) Define suspension with an example. $1 + 1$ (i) سسپنشن کی تعریف ایک مثال سے کریں۔
- (ii) How 1M solution of NaOH is prepared? 2 (ii) NaOH کا 1M سلوشن کیسے تیار کیا جاتا ہے؟
- (iii) What is meant by Concentration of a solution? 2 (iii) سلوشن کی کنسنٹریشن سے کیا مراد ہے؟
- (iv) Why Sugar and NaCl are soluble in water? 2 (iv) شوگر اور NaCl پانی میں کیوں حل پذیر ہیں؟
- (v) Define Oxidizing agent. 2 (v) آکسائیڈزنگ ایجنٹ کی تعریف کریں۔
- (vi) What is anode and cathode? 2 (vi) اینوڈ اور کیتھوڈ کیا ہوتے ہیں؟
- (vii) Why metallic coating is used in food industry? 2 (vii) میٹالک کوٹنگ فوڈ انڈسٹری میں کیوں استعمال ہوتی ہے؟
- (viii) Define electroplating. 2 (viii) الیکٹروپلیٹنگ کی تعریف کریں۔

SECTION-II حصہ دوم

NOTE: Attempt any two questions.

18 = 9 x 2

نوٹ۔ کوئی سے دو سوالات کے جوابات تحریر کیجیے۔

- 5.(A) Write any five postulates of Neil Bohr Atomic Theory. 1×5 5۔ (الف) نیل بوہر کی ایٹمک تھیوری کے پانچ نکات لکھیں۔
(B) Write any four rules to write a chemical formula. 1×4 (ب) کیمیائی فارمولے کو لکھنے کے لیے کوئی سے چار اصول لکھیں۔
- 6.(A) Describe hydrogen bonding in detail. $1 + 2 + 2$ 6۔ (الف) ہائڈروجن بانڈنگ کی وضاحت کیجیے۔
(B) What is evaporation? Explain its any two factors. $2 + 1 + 1$ (ب) ایوپیوریشن کیا ہے؟ اس پر اثر انداز ہونے والے دو عوامل کی وضاحت کریں۔
- 7.(A) How is NaOH manufactured from brine on commercial scale? 5 7۔ (الف) صنعتی پیمانے پر برائن سے NaOH کیسے تیار کیا جاتا ہے؟
(B) How does sodium (Na) react with the following? $1 \times 4 = 4$ (ب) سوڈیم "Na" درج ذیل کے ساتھ کیسے ری ایکٹ کرتا ہے؟
(i) H_2O (ii) O_2 (iii) H_2 (iv) Cl_2

PAPER CODE

NUMBER: 1481

2022 (2nd-A)

SSC PART-I (9th CLASS)

رول نمبر

CHEMISTRY

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 number of moles are equivalent to 8 grams of CO_2 ? (1) CO_2 کے 8 گراموں کے کتنے مولز کے برابر ہیں؟
(A) 0.15 (B) 0.18 (C) 0.21 (D) 0.24
- (2) The most abundant element occurring in the Ocean is: (2) سمندر میں پائے جانے والے اہم ترین عنصر میں سب سے زیادہ کونسا اہم ترین ہے؟
(A) Oxygen آکسیجن (B) Hydrogen ہائیڈروجن (C) Nitrogen نائٹروجن (D) Silicon سیلیکان
- (3) How many sub-shells are present in "M" shell? (3) M-شیل میں کتنے سب شیل پائے جاتے ہیں؟
(A) Two دو (B) Three تین (C) Four چار (D) Five پانچ
- (4) How many blocks are in modern periodic table? (4) جدید پیریڈک ٹیبل میں کتنے بلاکس ہیں؟
(A) 02 (B) 03 (C) 04 (D) 01
- (5) A bond pair in Covalent molecules usually has: (5) کوویلنٹ مالیکیولز میں موجود بانڈ جوڑے عموماً رکھتا ہے۔
(A) One electron ایک الیکٹرون (B) Two electrons دو الیکٹرونز (C) Three electrons تین الیکٹرونز (D) Four electrons چار الیکٹرونز
- (6) Which one of the following has ionic bond? (6) درج ذیل میں سے کس میں آئیونک بانڈ ہوتا ہے؟
(A) H_2 (B) NaCl (C) H_2O (D) NH_3
- (7) The vapour pressure of water at $100^\circ C$ is: (7) پانی کا $100^\circ C$ پر دھپ پریش ہوتا ہے۔
(A) 140 mmHg (B) 360 mmHg (C) 580 mmHg (D) 760 mmHg
- (8) In Boyle's Law, which factor is kept constant? (8) بوائے کے قانون میں کون سا فیکٹر کونسٹنٹ رکھا جاتا ہے؟
(A) Temperature ٹمپریچر (B) Pressure پریشر (C) Volume وولیم (D) Density ڈینسٹی
- (9) The concentrated solution of common salt in water is called: (9) پانی میں خوردنی نمک کا کنسنٹرٹڈ محلول کہلاتا ہے۔
(A) Brine برائن (B) Fluoride فلورائیڈ (C) Brass براس (D) Plasma پلازما
- (10) Which one of the following metal is used for galvanizing? (10) کونسی میٹل گیلوانائزنگ کے لیے استعمال ہوتی ہے؟
(A) Fe آئرن (B) Cu کانپر (C) Cr کرومیم (D) Zn زنک
- (11) The oxidation number of oxygen in OF_2 is: (11) OF_2 میں آکسیجن کا آکسائیڈیشن نمبر ہوتا ہے۔
(A) -1 (B) +2 (C) -3 (D) +3
- (12) The colour of flame of Sodium in air is: (12) ہوائیں سوڈیم کے شعلے کا رنگ ہوتا ہے۔
(A) Blue نیلا (B) Red سرخ (C) Brilliant white بھڑکیلا سفید (D) Golden yellow سنہری پیلا

PAPER CODE

NUMBER: 1483

2022 (2nd-A)

SSC PART-I (9th CLASS)

رول نمبر

291

کیمسٹری

CHEMISTRY

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 گھر 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) The concentrated solution of common salt in water is called: (1) پانی میں خوردنی نمک کا کنسنٹریشن کہلاتا ہے۔
(A) Brine برائن (B) Fluoride فلورائیڈ (C) Brass براس (D) Plasma پلازما
- (2) Which one of the following metal is used for galvanizing? (2) کوئی مٹل گیلوانائزنگ کے لیے استعمال ہوتی ہے؟
(A) Fe آئرن (B) Cu کانچہ (C) Cr کرومیم (D) Zn زنک
- (3) The oxidation number of oxygen in OF_2 is: (3) OF_2 میں آکسیجن کا آکسائیڈیشن نمبر ہوتا ہے۔
(A) -1 (B) +2 (C) -3 (D) +3
- (4) The colour of flame of Sodium in air is: (4) ہوا میں سوڈیم کے شعلے کا رنگ ہوتا ہے۔
(A) Blue نیلا (B) Red سرخ (C) Brilliant white بھڑکیلا سفید (D) Golden yellow سنہری پیلا
- (5) How many number of moles are equivalent to 8 grams of CO_2 ? (5) CO_2 کے 8 گرام اس کے کتنے مولز کے برابر ہیں؟
(A) 0.15 (B) 0.18 (C) 0.21 (D) 0.24
- (6) The most abundant element occurring in the Ocean is: (6) سمندر میں پائے جانے والے اہم ترین عناصر میں سے زیادہ کونسا اہم ترین ہے؟
(A) Oxygen آکسیجن (B) Hydrogen ہائیڈروجن (C) Nitrogen نائٹروجن (D) Silicon سیلیکان
- (7) How many sub-shells are present in "M" shell? (7) M-شیل میں کتنے سب شیل پائے جاتے ہیں؟
(A) Two دو (B) Three تین (C) Four چار (D) Five پانچ
- (8) How many blocks are in modern periodic table? (8) جدید پیریڈک ٹیبل میں کتنے بلاکس ہیں؟
(A) 02 (B) 03 (C) 04 (D) 01
- (9) A bond pair in Covalent molecules usually has: (9) کوویلنٹ مالیکیولز میں موجود بانڈ پیر عموماً رکھتا ہے۔
(A) One electron ایک الیکٹرون (B) Two electrons دو الیکٹرونز (C) Three electrons تین الیکٹرونز (D) Four electrons چار الیکٹرونز
- (10) Which one of the following has ionic bond? (10) درج ذیل میں سے کس میں آئیونک بانڈ ہوتا ہے؟
(A) H_2 (B) NaCl (C) H_2O (D) NH_3
- (11) The vapour pressure of water at $100^\circ C$ is: (11) پانی کا $100^\circ C$ پر واپر پریشر ہوتا ہے۔
(A) 140 mmHg (B) 360 mmHg (C) 580 mmHg (D) 760 mmHg
- (12) In Boyle's Law, which factor is kept constant? (12) بوائل کے قانون میں کون سا فیکٹر کونسٹنٹ رکھا جاتا ہے؟
(A) Temperature ٹمپریچر (B) Pressure پریشر (C) Volume وولیم (D) Density ڈینسٹی

PAPER CODE

NUMBER: 1485

2022 (2nd-A)
SSC PART-I (9th CLASS)

رول نمبر
292
کیمسٹری

CHEMISTRY

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 سوالیہ پرچہ پر سوالات ہر گز محل 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) Which one of the following has ionic bond? درج ذیل میں سے کس میں آئیونک بانڈ ہوتا ہے؟
(A) H_2 (B) $NaCl$ (C) H_2O (D) NH_3
- (2) The vapour pressure of water at $100^\circ C$ is: پانی کا $100^\circ C$ پر دھپ پریش ہوتا ہے۔
(A) 140 mmHg (B) 360 mmHg (C) 580 mmHg (D) 760 mmHg
- (3) In Boyle's Law, which factor is kept constant? بوائے کے قانون میں کون سا فیکٹر کونسٹنٹ رکھا جاتا ہے؟
(A) Temperature $^\circ C$ (B) Pressure (C) Volume (D) Density
- (4) The concentrated solution of common salt in water is called: پانی میں خوردنی نمک کا کنسنٹرٹڈ سلوشن کہلاتا ہے۔
(A) Brine (B) Fluoride (C) Brass (D) Plasma
- (5) Which one of the following metal is used for galvanizing? کوئی مٹل گیلوانائزنگ کے لیے استعمال ہوتی ہے؟
(A) Fe (B) Cu (C) Cr (D) Zn
- (6) The oxidation number of oxygen in OF_2 is: OF_2 میں آکسیجن کا آکسائیڈیشن نمبر ہوتا ہے۔
(A) -1 (B) +2 (C) -3 (D) +3
- (7) The colour of flame of Sodium in air is: ہوا میں سوڈیم کے شعلے کا رنگ ہوتا ہے۔
(A) Blue (B) Red (C) Brilliant white (D) Golden yellow
- (8) How many number of moles are equivalent to 8 grams of CO_2 ? CO_2 کے 8 گرام اس کے کتنے مولز کے برابر ہیں؟
(A) 0.15 (B) 0.18 (C) 0.21 (D) 0.24
- (9) The most abundant element occurring in the Ocean is: سمندر میں پائے جانے والے اہم ترین عناصر میں سے زیادہ کونسا اہم ترین ہے؟
(A) Oxygen (B) Hydrogen (C) Nitrogen (D) Silicon
- (10) How many sub-shells are present in "M" shell? M-شیل میں کتنے سب شیل پائے جاتے ہیں؟
(A) Two (B) Three (C) Four (D) Five
- (11) How many blocks are in modern periodic table? جدید پیریڈک ٹیبل میں کتنے بلاکس ہیں؟
(A) 02 (B) 03 (C) 04 (D) 01
- (12) A bond pair in Covalent molecules usually has: کوویلنٹ مالیکیولز میں موجود بانڈ جوڑ عموماً کتنا ہے۔
(A) One electron (B) Two electrons (C) Three electrons (D) Four electrons

PAPER CODE**NUMBER: 1487**

2022 (2nd-A)

SSC PART-I (9th CLASS)**CHEMISTRY**

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 مختلف دائروں کو مار کر یا پین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو بھر کرنا 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 blocks are in modern periodic table? جدید پیریوڈک ٹیبل میں کتنے بلاکس ہیں؟ (1)
(A) 02 (B) 03 (C) 04 (D) 01
- (2) A bond pair in Covalent molecules usually has: کوویلنٹ مالیکیولز میں موجود بانڈ جوڑ عموماً رکھتا ہے۔ (2)
(A) One electron ایک الیکٹرون (B) Two electrons دو الیکٹرونز (C) Three electrons تین الیکٹرونز (D) Four electrons چار الیکٹرونز
- (3) Which one of the following has ionic bond? درج ذیل میں سے کس میں آئیونک بانڈ ہوتا ہے؟ (3)
(A) H₂ (B) NaCl (C) H₂O (D) NH₃
- (4) The vapour pressure of water at 100°C is: پانی کا 100°C پر دھپ پریش ہوتا ہے۔ (4)
(A) 140 mmHg (B) 360 mmHg (C) 580 mmHg (D) 760 mmHg
- (5) In Boyle's Law, which factor is kept constant? بوائے کے قانون میں کون سا فیکٹر کونسٹنٹ رکھا جاتا ہے؟ (5)
(A) Temperature ٹمپریچر (B) Pressure پریشر (C) Volume وولیم (D) Density ڈینسٹی
- (6) The concentrated solution of common salt in water is called: پانی میں خوردنی نمک کا کنسنٹرٹڈ سلوشن کہلاتا ہے۔ (6)
(A) Brine برائن (B) Fluoride فلوئرائڈ (C) Brass براس (D) Plasma پلازما
- (7) Which one of the following metal is used for galvanizing? کوئی مٹل گیلوانائزنگ کے لیے استعمال ہوتی ہے؟ (7)
(A) Fe آئرن (B) Cu کانپر (C) Cr کرومیم (D) Zn زنک
- (8) The oxidation number of oxygen in OF₂ is: OF₂ میں آکسیجن کا آکسائیڈیشن نمبر ہوتا ہے۔ (8)
(A) -1 (B) +2 (C) -3 (D) +3
- (9) The colour of flame of Sodium in air is: ہوائ میں سوڈیم کے شعلے کا رنگ ہوتا ہے۔ (9)
(A) Blue نیلا (B) Red سرخ (C) Brilliant white بھڑکیلا سفید (D) Golden yellow سنہری پیلا
- (10) How many number of moles are equivalent to 8 grams of CO₂? CO₂ کے 8 گرامز اس کے کتنے مولز کے برابر ہیں؟ (10)
(A) 0.15 (B) 0.18 (C) 0.21 (D) 0.24
- (11) The most abundant element occurring in the Ocean is: سمندر میں پائے جانے والے اہم عناصر میں سب سے زیادہ کونسا اہم عنصر ہے؟ (11)
(A) Oxygen آکسیجن (B) Hydrogen ہائیڈروجن (C) Nitrogen نائٹروجن (D) Silicon سیلیکان
- (12) How many sub-shells are present in "M" shell? -M شیل میں کتنے سب شیل پائے جاتے ہیں؟ (12)
(A) Two دو (B) Three تین (C) Four چار (D) Five پانچ