

CHEMISTRY

Q. Paper : I (Objective Type)

Time Allowed : 15 Minutes

Maximum Marks : 12

024 - فرسٹ ایئول - (نہم کلاس)

PAPER CODE = 5483

(پہلا گروپ)

کیمسٹری

سوالیہ پرچہ : I (معروضی طرز)

وقت : 15 منٹ

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 مارکر یا پین سے بھر دیتے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پُر کرنے یا کاٹ کر پُر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔

Note : Four possible answers A, B, C and D to each question are given. The choice which you think is correct, fill that circle in front of that question with Marker or Pen ink in the answer-book. Cutting or filling two or more circles will result in zero mark in that question.

Colour of concentrated solution of $KMnO_4$ is :	$KMnO_4$ کے کنسنٹریٹڈ سلوشن کا رنگ ہے :	1-1
Dense purple (B) گہرا پرجلی (B)	Dense red (A) گہرا سرخ (A)	
Dense white (D) گہرا سفید (D)	Dense orange (C) گہرا اورنج (C)	
Free mobile electrons are present in :	فری موبائل الیکٹران موجود ہوتے ہیں :	2
Non-metals (B) نان میٹلز (B)	Metals (A) میٹلز (A)	
Covalent compounds (D) کوویلنٹ کمپاؤنڈز (D)	Ionic compounds (C) آئیونک کمپاؤنڈز (C)	
Which one of the following element belongs to group eleven (11) :	درج ذیل میں سے کون سا الیمینٹ گروپ گیارہ (11) سے تعلق رکھتا ہے :	3
Zn (D) Cu (C)	Ni (B) CO (A)	
Mass of an electron is :	الیکٹران کا ماس ہے :	4
$9.106 \times 10^{-28} g$ (D) $9.262 \times 10^{-24} g$ (C)	$1.0087 \times 10^{-24} g$ (B) $1.672 \times 10^{-24} g$ (A)	

(ورق اٹھائے)

(<)

In electroplating of silver, silver ions deposit on :	سلور کی الیکٹروپلیٹنگ میں سلور آئن جمع ہوتی ہے :	5-1
Steel (D) سپیل (D) Spoon (C) سچھی (C) Glass (B) گلاس (B) Rubber (A) ربڑ (A)		
Which one is free radicals :	ان میں سے کون سا فری ریڈیکل ہے :	6
Cl_2 (D) Cl (C) H^+ (B) Cl^- (A)		
Metal hydrides have oxidation number :	میٹل ہائیڈرائڈز کا آکسائیڈیشن نمبر ہے :	7
-4 (D) -3 (C) -2 (B) -1 (A)		
Lanthanum series started from Z = ? :	لینتھیم سیریز Z = ? شروع ہوتی ہے :	8
59 (D) 58 (C) 57 (B) 56 (A)		
The father of nuclear science is :	نیوکلیئر سائنس کا باپ ہے :	9
Crooks (D) کروکس (D) Thomson (C) تھامسن (C) Bohr (B) بوہر (B) Rutherford (A) رڈرفورڈ (A)		
Which one molecule will evaporate first :	ان میں سب سے پہلے کون سا مالیکیول بخارات میں تبدیل ہوگا :	10
$C_{12}H_{26}$ (D) $C_{10}H_{22}$ (C) C_8H_{18} (B) C_6H_{14} (A)		
Which one is more stable and hard covalent compound :	ان میں کونسا مستحکم اور سخت کوویلنٹ کمپاؤنڈ ہے :	11
$C_6H_{12}O_6$ (D) H_2SO_4 (C) CO_2 (B) CH_4 (A)		
Dental amalgam for filling of tooth is a type of solution :	ڈینٹل امالگم جو دانتوں کے سوراخوں میں بھرا جاتا ہے۔ سلوشن کی مثال ہے :	12
Liquid-liquid (B) مائع میں مائع (B) Gas-gas (A) گیس میں گیس (A) Solid-solid (D) ٹھوس میں ٹھوس (D) Liquid-solid (C) مائع میں ٹھوس (C)		

رول نمبر: 124-1-112 (امیدوار خود پر لکھیں) (تعلیمی سیشن 2020-2022 تا 2023-2025)

CHEMISTRY

Paper : I (Essay Type)

Time Allowed : 1.45 hours

Maximum Marks : 48

(حصہ اول PART - I)

کیمسٹری I : (انشائیہ طرز)
پرچہ :
وقت : 1.45 گھنٹے

کل نمبر : 48

2- کوئی سے پانچ (5) سوالات کے مختصر جوابات لکھئے :

- Differentiate free radical and molecular ion. فری ریڈیکل اور مالیکیولر آئن میں فرق کیجئے۔
- Soft drink is a mixture and water is a compound. Justify. سوفٹ ڈرنک مکسچر ہے جبکہ پانی کمپاؤنڈ ہے۔ وجہ بیان کیجئے۔
- What are the defects of Rutherford's atomic model? رورفورڈ ایٹم ماڈل کے نقائص کیا ہیں؟
- Write down any two properties of cathode rays. کیٹھوڈ ریز کی کوئی سی دو خصوصیات تحریر کیجئے۔
- Define electronegativity. Which element has the highest value of electronegativity? الیکٹرونگیٹیویٹی کی تعریف کیجئے۔ کس ایلیمنٹ کی الیکٹرونگیٹیویٹی کی ویلیو سب سے زیادہ ہے؟
- Why are the elements called S and P block elements? ایلیمنٹس کو S اور P بلاک ایلیمنٹس کیوں کہا جاتا ہے؟
- Why does the size of atoms decrease in a period? پیریڈ میں ایٹم کا سائز کم کیوں ہوتا ہے؟
- What is meant by effective nuclear charge? مؤثر نیوکلیر چارج (effective nuclear charge) سے کیا مراد ہے؟

3- کوئی سے پانچ (5) سوالات کے مختصر جوابات لکھئے :

- Write the importance of electronic configuration of noble gases. نوبل گیسز کی الیکٹرانک کنفیگریشن کی اہمیت تحریر کیجئے۔
- What is the effect of intermolecular forces on boiling point? انٹرمالیکیولر فورسز کا بوائونگ پوائنٹ پر کیا اثر ہوتا ہے؟
- Write the electronegativity values of H and Cl atoms. H اور Cl ایٹمز کی الیکٹرونگیٹیویٹی ویلیوز تحریر کیجئے۔
- Differentiate diffusion and effusion. ڈیفیوژن اور ایفیوژن میں کیا فرق ہے؟
- How boiling point is related to vapour pressure of liquid? بوائونگ پوائنٹ کا مائع کے ویپر پریشر سے کیا تعلق ہے؟
- Define molarity. Write its formula. مولیرٹیٹی کی تعریف کیجئے۔ اس کا فارمولا بھی لکھئے۔

(2)

- Define endothermic reaction. اینڈوٹرمک ری ایکشن کی تعریف کیجئے۔
- Why does colloids show tyndall effect? کولائیڈز ٹنڈل ایفیکٹ کا مظاہرہ کیوں کرتے ہیں؟

4- کوئی سے پانچ (5) سوالات کے مختصر جوابات لکھئے :

- Define reducing agent with an example. ریڈیوسنگ ایجنٹ کی تعریف کیجئے اور مثال بھی دیجئے۔
- Calculate oxidation state of nitrogen in $Cu(NO_3)_2$. $Cu(NO_3)_2$ میں نائٹروجن کی آکسائیڈیشن سٹیٹ معلوم کیجئے۔
- What is the advantage of galvanizing? گیلوانائزنگ کا کیا فائدہ ہے؟
- Justify the given reaction is a redox reaction : $2Na + Cl_2 \rightarrow 2NaCl$ ثابت کیجئے کہ درج ذیل ری ایکشن ریڈوکس ری ایکشن ہے :
 $2Na + Cl_2 \rightarrow 2NaCl$
- Write down any two uses of magnesium. میگنیشیم کے کوئی دو استعمالات تحریر کیجئے۔
- Why is gold not used in pure form? گولڈ کو کیوں خالص حالت میں استعمال نہیں کیا جاتا؟
- Write down the name of any four halogens. کوئی سے چار ہیلوجنز کے نام تحریر کیجئے۔
- How does methane react with chlorine in bright sunlight? CH_4 کیسے کلورین کے ساتھ ری ایکٹ کرتی ہے؟

(حصہ دوم PART - II)

Note : Attempt any TWO questions.

- (الف) کمپاؤنڈ اور مکسچر کے درمیان پانچ فرق لکھئے۔
(ب) کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈ کیسے بنتا ہے؟ دو مثالیں دے کر واضح کیجئے۔
- (الف) آکسوٹوپس سے کیا مراد ہے؟ کاربن، ہائیڈروجن اور کلورین کے آکسوٹوپس بیان کیجئے۔
(ب) گیسز کی کوئی سی چار خاص خصوصیات لکھئے۔
- (الف) ڈینیل سیل کی تیاری اور اس کے کام کو بیان کیجئے۔ نیز ڈی ای گرام بھی بنائیے۔
(ب) سولیوبیلیٹی پر ٹمپریچر کے اثر پر بحث کیجئے۔

113-024-I-(Essay Type)-157000