



(رچہ تقسیم کرنے سے نقل یہاں سے کانٹ لیں)

-(2)-

(D)	(C)	(B)	(A)	QUESTIONS	
کیلشیم Calcium	آئرن Iron	مگنیشیم Magnesium	سڈیم Sodium	وہ متل جو سرخی لائل شیطے کے ساتھ جلتی ہے۔ The metal which burns with brick red flame:	6.
% v/v	% v/m	% m/v	% m/m	سولوشن کی گرامز میں وہ مقدار اس سولوشن کے 100 گرامز میں مل ہو۔ If a solute in grams is dissolved in 100 g of the solution, the percentage is	7.
760	355.1	19.4	55.3	100 °C پر پانی کا بخیر پریشر mmHg میں ہوتا ہے۔ Vapour pressure of water in mmHg at 100 °C is.	8.
پٹرول Petrol	پانی Water	ایٹر Ether	بنزین Benzene	دو مادوں میں جس میں پالار کوویلنٹ کمپائونڈز حل ہو جاتے ہیں۔ The solvent in which polar covalent compounds are soluble.	9.
آئیونک بانڈنگ Ionic bonding	میٹالک بانڈنگ Metallic bonding	کوویلنٹ بانڈنگ Covalent bonding	کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈنگ Coordinate covalent bonding	ایٹمز کے درمیان الیکٹرونز کی منتقلی کا نتیجہ ہے۔ Transfer of electrons between atoms results in:	10.
ڈاؤن سیل Downs Cell	نیلسن سیل Nelson's Cell	الیکٹرولیٹک سیل Electrolytic Cell	گیولونک سیل Galvanic Cell	ان خود واقع ہونے والے کیمیکل ری ایکشن ہوتا ہے۔ Spontaneous chemical reactions take place in:	11.
Fe(OH) <sub>2</sub> .nH <sub>2</sub> O	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub> .nH <sub>2</sub> O	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Fe(OH) <sub>3</sub>	رنگ کا نام لکھو۔ The formula of rust is:	12.

945-0923-50000 (2)

(پرچہ تقسیم کرنے سے قبل یہاں سے کاٹ لیجئے)

دارنگ: اس سوالیہ پرچہ پر اپنے رول نمبر کے سوا اور کچھ نہ لکھیں

0923 کیسٹری (انشائیہ) (جماعت نهم) سیکندری پارٹ I، سیشن 24-2022 to 2021-2019 گروپ پہلا وقت: 1:45 گھنٹے کل نمبر: 48

Part----- I

حصہ اول

Answer briefly any Five parts from the followings.  $5 \times 2 = 10$

سوال نمبر 2- درج ذیل میں سے کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات تحریر کریں۔

- (i) How does homogenous mixture differ from heterogenous mixture?  
ہو مو جینیسس کچر اور ہیٹرو جینیسس کچر کیسے ایک دوسرے سے مختلف ہیں؟
- (ii) Define atomic mass unit. Why is it needed?  
ایٹمک ماس یونٹ کی تعریف کیجئے اور اس کی ضرورت کیوں پیش آئی؟
- (iii) An Element has atomic no. 17, How many electrons are present in K, L and M shells of atom.  
ایک ایلیمنٹ کا ایٹم نمبر 17 ہے اس کے K، L اور M شیل میں کتنے الیکٹران ہیں۔
- (iv) What will be the nature of charge on an atom when it losses or gains electron.  
جب کوئی ایٹم الیکٹران غارت یا منڈب کرتا ہے تو اس پر چارج کی نوعیت کیا ہوگی؟
- (v) What are Transition metals.؟ ٹرانزیشن میٹلز کیا ہیں؟  
مینڈلیف کا ہیریاڈک لاء کیا ہے؟
- (vi) How many elements are present in 5<sup>th</sup> and 6<sup>th</sup> period of modern Periodic Table.؟  
جدید ہیریاڈک ٹیبل کے پانچویں اور چھٹے پیریڈ میں کتنے ایلیمنٹس ہوتے ہیں؟
- (vii) What is the trend of Atomic size in Periods and group.  
ایٹمک سائز کا گروپ اور پیریڈ میں رجحان بتائیے؟
- (viii) سوال نمبر 3- درج ذیل میں سے کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات تحریر کریں۔  
Answer briefly any Five parts from the followings.  $5 \times 2 = 10$
- (i) What do you mean by Tyndall effect.؟ ٹنڈل ایفیکٹ سے کیا مراد ہے۔  
Define triple covalent bond. ٹرپل کوویلنٹ بانڈ کی تعریف کیجئے۔
- (ii) Why water has higher boiling point than alcohol?  
پانی کا بوائونگ پوائنٹ الکوہل سے زیادہ کیوں ہوتا ہے؟
- (iii) Why Ionic compound have high melting point and boiling point?  
آئیونک کمپاؤنڈ کا میلٹنگ پوائنٹ اور بوائونگ پوائنٹ کیوں زیادہ ہوتا ہے؟
- (iv) Define Boiling Point. بوائونگ پوائنٹ کی تعریف کیجئے۔  
Define effusion give example. لافوژن کی تعریف کیجئے اور مثال دیجئے۔
- (v) Define unsaturated solution. آن سیچورینڈ سلوشن کی تعریف کیجئے۔  
Why solutions called as mixture?؟ سلوشنز کو کچر کیوں کہا جاتا ہے؟

946 - 0923 - 5000 P. 10

SGD

X

--(2)--

Answer briefly any Five parts from the followings. 5×2=10

Write any two rules for assigning oxidation numbers.

What is the difference between cathode and anode?

Why an iron grill is painted frequently? (iv) آئرن کی ہالی کو اکڑ رنگ کیوں کیا جاتا ہے؟

Write down chemical reaction of Mg with O<sub>2</sub> and N<sub>2</sub>.

Give the trend of electro positivity in a Group and Period.

Write any two Physical characteristics of metals.

Name four least reactive metals.

Part----- II

Note: Attempt any Two Questions.

9×2=18

5.(a) Define free radical, give differences between molecule and molecular ion

(b) Describe postulates of Bohar's atomic theory.

6.(a) Explain five major properties of metals.

(b) Define boiling point and also explain, how it is affected by different factors.

7.(a) Define oxidation state. Write any Four rules of assigning oxidation number.

(b) Give at least Four characteristics of suspensions.

سوال نمبر 4۔ درج ذیل میں سے کوئی سے پانچ 17% کے مختصر جوابات تحریر کریں۔

(i) آکسیدیشن نمبر کی تفویض کے کوئی سے دو قواعد لکھیے۔

(ii) کیٹھوڈ اور اینوڈ میں کیا فرق ہے؟

(iii) HNO<sub>2</sub> کی آکسیدیشن نمبر معلوم کیجئے۔ Find out the oxidation number of HNO<sub>2</sub>.

(v) میگنیشیم کا O<sub>2</sub> اور N<sub>2</sub> کے ساتھ کیمیائی ری ایکشن لکھیے۔

(vi) گروپ اور پیریڈ میں الیکٹرو پوزٹیوٹی کا رجحان کیا ہے؟

(vii) میٹلز کی کوئی سی دو طبعی خصوصیات لکھیے۔

(viii) چار سب سے کم ری ایکٹیو میٹلز کے نام لکھیے۔

حصہ----- دوم

نوٹ: کوئی سے دو سوالات کے جوابات تحریر کریں۔

5 (a) فری ریڈیکل کی تعریف کریں، مالیکیول اور مالیکیولر آئن میں فرق لکھیں۔

(b) بوہر کی ایٹمک تصوری کے مفروضوں کو بیان کیجئے۔

6 (a) میٹلز کی پانچ نمایاں خصوصیات تحریر کیجئے۔

(b) بوائیٹنگ پوائنٹ کی تعریف کریں اور یہ بھی وضاحت کریں کہ کیسے

مختلف فیکٹرز اس پر اثر انداز ہوتے ہیں۔

7 (a) آکسیدیشن اسٹیٹ کی تعریف کیجئے۔ آکسیدیشن نمبر کی تفویض کے کوئی سے

چار قواعد تحریر کیجئے۔

(b) سپینڈز کی کم از کم چار خصوصیات تحریر کیجئے۔

946 - 0923 - 50000

SGD