

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

0923 کیمسٹری (انشائیہ) (جماعت نہم) سیکنڈری پارٹ I، سیشن 2019-21 to 2022-24 گروپ پہلا وقت: 1:45 گھنٹے کل نمبر: 48

SCD-1-23 Part I

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

How does homogenous mixture differ from heterogenous mixture?

Define atomic mass unit. Why is it needed?

An Element has atomic no. 17, How many electrons are present in K, L and M shells of atom.

What will be the nature of charge on an atom when it losses or gains electron.

What are Transition metals. (vi) ٹرانزیشن میٹلز کیا ہیں؟

How many elements are present in 5<sup>th</sup> and 6<sup>th</sup> period of modern Periodic Table.

What is the trend of Atomic size in Periods and group.

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

What do you mean by Tyndall effect. (ii) ٹنڈل ایفیکٹ سے کیا مراد ہے۔

Why water has higher boiling point than alcohol?

Why Ionic compound have high melting point and boiling point?

Define Boiling Point. (vi) بوائکنگ پوائنٹ کی تعریف کیجئے۔

Define unsaturated solution. (viii) آن سیچورٹڈ سلوشن کی تعریف کیجئے۔

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

rite 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 جالی کو اکثر 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.

$9 \times 2 = 18$

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. (5)

(b) Define boiling point and also explain, how it is affected by different factors. (4)

7.(a) Define oxidation state. Write any Four rules of assigning oxidation number. (1+4)

(b) Give at least Four characteristics of suspensions. (4)

اول

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

(i) ہوموجینئس مکسر اور ہیٹرو جینئس مکسر کیسے ایک دوسرے سے مختلف ہیں؟

(ii) ایٹمک ماس یونٹ کی تعریف کیجئے اور اس کی ضرورت کیوں پیش آئی؟

(iii) ایک ایلیمنٹ کا ایٹم نمبر 17 ہے اس کے K، L اور M شیل میں کتنے الیکٹران ہیں۔

(iv) جب کوئی ایٹم الیکٹران خارج یا جذب کرتا ہے تو اس پر چارج کی نوعیت کیا ہوگی؟

(v) مینڈلیف کا پیریڈک لاء کیا ہے؟ What is Mendeleev's Periodic Law.

(vii) جدید پیریڈک ٹیبل کے پانچویں اور چھٹے پیریڈ میں کتنے ایلیمنٹس ہوتے ہیں؟

(viii) ایٹمک سائز کا گروپ اور پیریڈ میں رجحان بتائیے؟

سوال نمبر 3- درج ذیل میں سے کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات تحریر کریں۔

(i) ٹریپل کوویلنٹ بانڈ کی تعریف کیجئے۔ Define triple covalent bond.

(iii) پانی کا بوائکنگ پوائنٹ الکو حل سے زیادہ کیوں ہوتا ہے؟

(iv) آئیونک کمپاؤنڈ کا میلنگ پوائنٹ اور بوائکنگ پوائنٹ کیوں زیادہ ہوتا ہے؟

(v) لافوژن کی تعریف کیجئے اور مثال دیجئے۔ Define effusion give example.

(vii) Why solutions called as mixture? سلوشنز کو مکسر کیوں کہا جاتا ہے؟

سوال نمبر 4- درج ذیل میں سے کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات تحریر کریں۔

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

(ii) کیتھوڈ اور اینوڈ میں کیا فرق ہے؟

(iii) HNO<sub>2</sub> کا آکسڈیشن 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 کیسائی 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۔

دوم

نوٹ: کوئی سے دو سوالات کے جوابات تحریر کریں۔

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

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

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

(b) بوائکنگ پوائنٹ کی تعریف کریں اور یہ بھی وضاحت کریں کہ کیسے مختلف فیکٹرز اس پر اثر انداز ہوتے ہیں۔

(a) 7 آکسڈیشن سٹیٹ کی تعریف کیجئے۔ آکسڈیشن نمبر کی تفویض کے کوئی سے چار قواعد تحریر کیجئے۔

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