

FB - GI

رول نمبر:



کل نمبر: 12

وقت: 15 منٹ

Objective Paper  
Code  
5485

سوال نمبر 1  
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 تین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو بھر کر یا کاٹ کر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔

D	C	B	A	Questions / سوالات	نمبر شمار
100000	10000	1000	100	How many times are the liquids denser than gases? مایع گیسز سے کتنے گنا زیادہ بھاری ہوتے ہیں؟	1
Milk of magnesia Milk of magnesia	Paints	Chalk in water	Jelly	The example of colloid is: کولائیڈ کی مثال ہے:	2
1 dm <sup>3</sup> of solution	1 dm <sup>3</sup> of solvent	100g of solvent	1 Kg of solution	Molarity is the number of moles of solute dissolved in: مولیرٹی سولیوٹ کے مولز کی وہ تعداد ہے جو حل شدہ ہو:	3
Downs cell	Nelson cell	Galvanic cell	Electrolytic cell	Spontaneous chemical reactions take place in: از خود واقع ہونے والے کیمیائی ری ایکشنز میں واقع ہوتے ہیں:	4
Fe(OH) <sub>3</sub>	Fe(OH) <sub>3</sub> · nH <sub>2</sub> O	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub> · nH <sub>2</sub> O	The formula of rust is: زنگ کا فارمولا ہے:	5
Carbon	Iodine	Phosphorus	Sulphur	Which non-metal is lustrous? کونسا نان میٹل چمکدار ہے؟	6
0.24	0.21	0.18	0.15	How many number of moles are equivalent to 8 grams of CO <sub>2</sub> ? CO <sub>2</sub> کے 8 گرامز اس کے برابریں؟	7
Alpha rays	X-rays	Canal rays	Cathode rays	Which results in the discovery of proton? کس کے نتیجے میں پروٹون کی دریافت ہوئی؟	8
Electron affinity	Electronegativity	Ionization energy	Lattice energy	The amount of energy given out when an electron is added to an atom is called: جب ایٹم میں ایک الیکٹرون جمع کیا جاتا ہے تو اس کی مقدار خارج ہوتی ہے کہلاتی ہے:	9
8	6	4	2	How many blocks are there in modern periodic table of elements? ایٹمیٹس کے ماڈرن پیریڈک ٹیبل میں کتنے بلاکس ہیں؟	10
Coordinate covalent bonding	Covalent bonding	Ionic bonding	Metallic bonding	Transfer of electrons between atoms results in: ایٹمز کے درمیان الیکٹرونز کی منتقلی کا نتیجہ نکلتا ہے:	11
H <sub>2</sub> O and HCl	H <sub>2</sub> O and C <sub>2</sub> H <sub>2</sub>	H <sub>2</sub> O and N <sub>2</sub>	O <sub>2</sub> and Cl <sub>2</sub>	Which pair has polar covalent bond? کونسا میٹیر پولر کوویلنٹ بانڈ رکھتا ہے؟	12

15-IX119-84000

FB- GA

رول نمبر:

وقت: 01:45 گھنٹے  
کل نمبر: 48  
(Part - I حصہ اول)

10 Write short answers to any FIVE parts.

Define di-atomic molecule and give an example.

Define Avogadro's number?

What is matter? How many states it has?

A patient has goiter. How will it be detected?

Give three properties of positive or canal rays.

What is Newlands law of octaves?

Why size of an atom increases from top to bottom in periodic table?

What are transition metals?

10 Write short answers to any FIVE parts.

Give any two major properties of metals.

Write any two differences between polar and non-polar compounds.

Differentiate between lone pair and bond pair of electrons.

Define Charle's law of gases.

What is meant by boiling point?

Define molarity.

What is meant by solvent? Give one example.

Define solubility.

10 Write short answers to any FIVE parts.

What is the difference between valency and oxidation state?

Why is steel plated with nickel before electroplating of chromium?

What is salt bridge? What function it performs in galvanic cell?

Write the half cell reactions occurring on cathode and anode in Daniel cell.

Why is copper used for making electrical wires?

Why is calcium more electropositive than magnesium?

Can pure gold be used for making ornaments? If not why?

Write any two uses of sodium metal.

2- کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات لکھئے۔

(i) ذاتی اٹاک مالیکیول کی تعریف کیجیے اور ایک مثال دیجیے۔

(ii) ایووگادرو نمبر کی تعریف کیجیے۔

(iii) مادے سے کیا مراد ہے؟ اس کی کتنی حالتیں ہیں؟

(iv) ایک مریض کو گوٹر ہے۔ اس کی تشخیص کیسے کریں گے؟

(v) پوزیٹو یا کینال ریز کی تین خصوصیات بیان کیجیے۔

(vi) نیولینڈ کے آکٹیو لاء سے کیا مراد ہے؟

(vii) بیروڈاک ٹیبل میں ایٹم کا سائز اوپر سے نیچے کیوں بڑھتا ہے؟

(viii) ٹرانزیشن میٹلز سے کیا مراد ہے؟

3- کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات لکھئے۔

(i) میٹلز کی کوئی سی دو نمایاں خصوصیات لکھئے۔

(ii) پولر اور نان پولر کمپاؤنڈز میں کوئی سے دو فرق تحریر کیجیے۔

(iii) الیکٹرونز کے لون پیئر اور بانڈ پیئر میں فرق بیان کیجیے۔

(iv) چارلس کے گیسز کے قانون کی تعریف بیان کیجیے۔

(v) بوائلنگ پوائنٹ سے کیا مراد ہے؟

(vi) مولیرٹی کی تعریف بیان کیجیے۔

(vii) سولونٹ سے کیا مراد ہے؟ ایک مثال دیجیے۔

(viii) سولوبیلیٹی کی تعریف بیان کیجیے۔

4- کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات لکھئے۔

(i) ویلنٹیسی اور آکسائیڈیشن سٹیٹ میں کیا فرق ہے؟

(ii) سٹیل پر کرومیم کی الیکٹرو پلٹنگ کی ضرورت کیسے کی جاتی ہے؟

(iii) سالٹ برج کیا ہے؟ اس کا گیلوانک خلیے میں کیا کردار ہے؟

(iv) ڈینیل سیل میں کیتھوڈ اور اینوڈ پر ہونے والے نصف خلیے کی ایکشنز تحریر کیجیے۔

(v) بجلی کی تاریں بنانے کے لیے کاپر کیوں استعمال کی جاتی ہے؟

(vi) میگنیشیم کی نسبت کیلشیم کیوں زیادہ الیکٹرو پوزیٹو ہے؟

(vii) نیکیا خالص گولڈ آرائشی اشیاء بنانے کے لیے استعمال کیا جاتا ہے؟ اگر نہیں تو کیوں؟

(viii) سوڈیم میٹل کے کوئی سے دو استعمالات تحریر کیجیے۔

حصہ دوم، کوئی سے دو سوالات کے جوابات تحریر کیجئے۔ ہر سوال کے 09 نمبر ہیں۔

Part - II, Attempt any TWO questions. Each question carries 09 marks.

05 Write any five properties of cathode rays.

5- (الف) کیتھوڈ ریز کی کوئی سی پانچ خصوصیات لکھئے۔

04 Write notes on any four branches of chemistry.

(ب) کیمسٹری کی کوئی سی چار شاخوں پر نوٹ لکھئے۔

05 Define hydrogen bonding. Also write its effect on the physical properties of molecules.

6- (الف) ہائیڈروجن بانڈنگ کی تعریف کیجیے اور مالیکیولز کی طبعی خصوصیات پر اس کا اثر تحریر کیجیے۔

04 What is meant by boiling point? Discuss the effect of any three factors on it.

(ب) بوائلنگ پوائنٹ سے کیا مراد ہے؟ اس پر کوئی سے تین فیکٹرز کا اثر بیان کیجیے۔

05 Write any five rules for assigning oxidation number.

7- (الف) آکسائیڈیشن نمبر کی تفویض کے کوئی سے پانچ قواعد تحریر کیجیے۔

04 Discuss the effect of temperature on solubility.

(ب) سولوبیلیٹی (حل پذیری) پر ٹمپریچر کے اثر پر بحث کیجیے۔

15-IX119-84000



(17)

FB - GII

رول نمبر:



کل نمبر: 12

وقت: 15 منٹ

Objective Paper  
Code  
5486

سوال نمبر 1 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 کر یا کٹ کر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔

D	C	B	A	Questions / سوالات	نمبر شمار
گلوکوز Glucose	شیشہ Glass	سوڈیم کلورائیڈ Sodium chloride	ہیرا Diamond	کونسا ایسورفس ہے؟ Which is amorphous?	1
کبر Fog	پانی میں نمک Salt in water	مکھن Butter	پانی میں شوگر Sugar in water	کونسا سلوشن ٹھوس میں مائع ہے؟ Which is a liquid in solid solution?	2
پینٹس Paints	شوگر کا سلوشن Sugar solution	روشائی Ink	دودھ Milk	کونسا ہیر و جینس کچر ہے؟ Which is heterogeneous mixture?	3
-2	+2	-1	+1	ہائیڈروجن کا میٹل ہائیڈرائائیڈز میں آکسیڈیشن نمبر ہوتا ہے: The oxidation number of hydrogen in metal hydrides is:	4
ڈاؤنزل Downs cell	نیلن سیل Nelson's cell	گلیوڈائیک سیل Galvanic cell	الیکٹرو لیک سیل Electrolytic cell	از خود واقع ہونے والا کیمیکل ری ایکشن کس سیل میں ہوتا ہے؟ Spontaneous chemical reaction takes place in:	5
سلیسیم Selenium	مگنیسیم Magnesium	الومینیم Aluminium	سوڈیم Sodium	کون آسانی سے ٹوٹ جاتی ہے؟ Which is brittle?	6
$1.66 \times 10^{-23}g$	$1.66 \times 10^{-24}kg$	$1.66 \times 10^{-24}g$	$1.66 \times 10^{-24}mg$	ایک amu کس کے برابر ہے؟ One amu is equivalent to:	7
C-14	I-131	Co-60	Sr-90	کونسا آئسوٹوپ تھائی رائیڈ گینڈ میں گونڈ کی تشخیص کے لیے استعمال کیا جاتا ہے؟ Which isotope is used for diagnosis of goiter in thyroid gland?	8
دیر لنگ پیریڈز Very long periods	لنگ پیریڈز Long periods	نارمل پیریڈز Normal periods	شارٹ پیریڈز Short periods	لنگ فارم آف پیریڈک ٹیبل کی موجودہ شکل میں چوتھا اور پانچواں پیریڈ کہلاتے ہیں: 4th and 5th period of the long form of periodic table are called:	9
I	Br	Cl	F	کس ایلیمنٹ کی الیکٹرو نیگیٹیویٹی سب سے زیادہ ہے؟ Which element has the highest electronegativity?	10
مٹلیک Metallic	کوآرڈینیٹ کوویلنٹ Coordinate covalent	آئیونک Ionic	کوویلنٹ Covalent	دو نان مٹلز کے درمیان بننے والا بانڈ ممکن طور پر ہوگا: A bond formed between two non-metals is expected to be:	11
4	3	2	1	ہائیڈروجن اور کلورین کی الیکٹرو نیگیٹیویٹی کا فرق ہے: The difference between electronegativity of hydrogen and chlorine is:	12

16-IX119-67000

10 Write short answers to any FIVE parts.

Define chemistry.

How a free radical formed?

Define empirical formula with example.

Give two properties of positive rays.

What are the defects of Rutherford's Atomic Model?

Why are the noble gases not reactive?

Why shielding effect of electron makes cation formation easy?

Give the trend of ionization energy in a period.

10 Write short answers to any FIVE parts.

Define duplet and octet rule.

What is the difference between single covalent bond and double covalent bond?

Why does ice float on water?

What is effusion of gases? Give an example.

Write the names of two allotropic forms of sulphur.

Define solution with an example.

What do you mean by mass/volume % ?

How one molar solution is prepared?

10 Write short answers to any FIVE parts.

Define electrochemistry.

What is electrolysis?

What is meant by electrolytes? Give example.

Define electrochemical cell.

What are metalloids? Give two examples.

Write the names of any two moderate reactive metals.

Why is platinum used in jewelry making?

Write any two chemical properties of metals.

2- کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات لکھئے۔

(i) کیمسٹری کی تعریف کیجئے۔

(ii) فری ریڈیکل کیسے بنتا ہے؟

(iii) امپیریکل فارمولہ کی تعریف کیجئے اور مثال دیجئے۔

(iv) پوزیٹو ریڈیوں کی دو خصوصیات تحریر کیجئے۔

(v) ردرفورڈ کے ایٹم ماڈل کے نقائص تحریر کیجئے۔

(vi) نوبل گیسز کیوں ری ایکٹیو نہیں ہوتیں؟

(vii) الیکٹرون کا شیڈنگ ایفیکٹ، کیپٹن کے بننے کے عمل کو کیوں آسان بناتا ہے؟

(viii) پیریڈ میں آئیونائزیشن انرجی کا رجحان تحریر کیجئے۔

3- کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات لکھئے۔

(i) اوکٹٹ اور ڈیپٹ رول کی تعریف کیجئے۔

(ii) ڈبل کوویلنٹ بانڈ اور سنگل کوویلنٹ بانڈ میں کیا فرق ہے؟

(iii) برف پانی پر کیوں تیرتی ہے؟

(iv) گیسز کا ایفوزن کیا ہے؟ ایک مثال دیجئے۔

(v) سلفر کی دو ایلیوٹروپک اشکال کے نام لکھئے۔

(vi) سلوشن کی تعریف ایک مثال کے ساتھ کیجئے۔

(vii)  $\frac{\text{ماس}}{\text{واجم}}$  % سے کیا مراد ہے؟

(viii) ایک مولر سلوشن کیسے تیار کیا جاتا ہے؟

4- کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات لکھئے۔

(i) الیکٹروکیمسٹری کی تعریف کیجئے۔

(ii) الیکٹرولیسس سے کیا مراد ہے؟

(iii) الیکٹرولائٹس سے کیا مراد ہے؟ مثال دیجئے۔

(iv) الیکٹروکیمیکل سیل کی تعریف کیجئے۔

(v) میٹالائیڈز سے کیا مراد ہے؟ دو مثالیں دیجئے۔

(vi) کوئی سے دو درمیانے درجے کی (معتدل) ری ایکٹیو میٹلز کے نام تحریر کیجئے۔

(vii) پلائٹینم جیولری بنانے کے لیے کیوں استعمال کیا جاتا ہے؟

(viii) میٹلز کی کوئی سی دو کیمیائی خصوصیات تحریر کیجئے۔

حصہ دوم: کوئی سے دو سوالات کے جوابات تحریر کیجئے۔ ہر سوال کے 09 نمبر ہیں۔

Part - II, Attempt any TWO questions. Each question carries 09 marks.

5- (الف) بوہر کے ایٹم ماڈل کے پانچ مفروضے تحریر کیجئے۔

4- (ب) مالیکیول اور مالیکیولر آئن میں کوئی چار فرق تحریر کیجئے۔

6- (الف) آئیونک بانڈ اور آئیونک کمپاؤنڈز کی تعریف کیجئے۔ نیز آئیونک کمپاؤنڈز کی خصوصیات بھی تحریر کیجئے۔

Define ionic bond and ionic compounds. Also write properties of ionic compounds.

4- (ب) مائع کی ڈیفیوژن کا انحصار کن فیکٹرز پر ہے؟ مفصل بیان کیجئے۔

7- (الف) ولٹیٹک سیل کی تعریف کیجئے۔ الیکٹروولٹیٹک سیل اور گیلوانک سیل کے کوئی سے چار فرق لکھئے۔

Define voltaic cell. Write any four differences between electrolytic cell and galvanic cell.

4- (ب) نوٹ لکھئے: پرنسٹیج ماس/ماس، پرنسٹیج ماس/واجم

Write notes on: Percentage Mass / Mass, Percentage Volume / Mass