

وقت: 15 منٹ

کل نمبر: 12



حصہ معروضی

CHEMISTRY کیمسٹری

گروپ : دوسرا

ہدایات: ہر جگہ کے چار ممکنہ جوابات A, B, C اور D دیئے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر ہر جگہ کے سامنے دیئے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مار کر یا پین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زائد دائروں کو پُر کرنے یا کاٹ کر پُر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔

سوال نمبر: 1

The example of Non electrolyte is.	نان الیکٹرولائٹ کی مثال ہے۔	1
C ₆ H ₆ (D) H ₂ SO ₄ (C) HCl (B) NaOH (A)		
Concentrated solution of NaCl is called.	NaCl کا کنسرٹریٹڈ سلوشن کہلاتا ہے۔	2
Chloride Solution (B) Starch Solution (A)		
Carbonated Solution (D) Brine Solution (C)		
Metal which floats on water is.	پانی پر تیرتی ہے۔	3
Potassium (D) Magnesium (C) Sodium (B) Calcium (A)		
Molecular mass of H ₂ O is.	پانی کے ایک مالیکیول کا ماس ہوتا ہے۔	4
18 kg (D) 18 mg (C) 18 g (B) 18 amu (A)		
Number of moles are equivalent to 8 grams of CO ₂ are.	CO ₂ کے 8 گرام میں مولز کے برابر ہوتے ہیں۔	5
0.24 (D) 0.21 (C) 0.18 (B) 0.15 (A)		
Electronic configuration of Fluorine is.	فلورین کی الیکٹرانک کنفیگریشن ہے۔	6
1s ² , 2s ² , 2p ⁵ (D) 1s ² , 2s ² , 2p ³ (C) 1s ² , 2s ² , 2p ⁴ (B) 1s ² , 2s ² , 2p ¹ (A)		
The base of long form of periodic table is.	لانگ فارم آف پییریڈک ٹیبل کی بنیاد ہے۔	7
Atomic number (B) Mendeleev principle (A)		
Mass number (D) Atomic mass (C)		
The result of transfer of electron between atom appear to.	ایٹمز کے درمیان الیکٹران کی منتقلی کا نتیجہ ہے۔	8
Ionic bond (B) Metallic bond (A)		
Coordinate covalent bond (D) Covalent bond (C)		
Which of the following has triple covalent bond.	مندرجہ ذیل کس میں ٹریپل کوویلنٹ بانڈ پایا جاتا ہے۔	9
NaCl (D) CH ₄ (C) HCl (B) C ₂ H ₂ (A)		
One atmospheric pressure is equal to..... pascal	1 atm پریشر پاسکلز کے برابر ہوتا ہے۔	10
10523 Pa (D) 106075 Pa (C) 10325 Pa (B) 101325 Pa (A)		
The types of solution are.	سلوشن کی اقسام ہیں۔	11
10 (D) 7 (C) 9 (B) 8 (A)		
One example of solution is.	سلوشن کی ایک مثال ہے۔	12
Nitrogen (D) Air (C) CO ₂ (B) Oxygen (A)		

Q.No.2: Write short answers to any five of the followings. 5x2=10

Differentiate between atom and ion.	ایٹم اور آئن کے درمیان فرق بیان کیجئے۔	i
Define physical chemistry.	فزیکل کیمسٹری کی تعریف بیان کیجئے۔	ii
Write two examples of Isotopes.	آکسوٹوپس کی دو مثالیں لکھیے۔	iii
Write defects of Rutherford's atomic model.	رورڈرڈ اٹامک ماڈل کے نقص لکھیے۔	iv
What is meant by Atomic radius?	اٹامک ریڈیوس سے کیا مراد ہے؟	v
How many groups and periods are in the modern periodic table?	جدید پیریڈک ٹیبل میں کتنے گروپس اور پیریڈز ہیں؟	vi
Write the trend of ionization energy in the periodic table.	پیریڈک ٹیبل میں آئیونائزیشن انرجی کا رجحان لکھیے۔	vii
Define effective nuclear charge.	مزورڈیو کٹیر چارج کی تعریف کیجئے۔	viii

Q.No.3: Write short answers to any five of the followings. 5x2=10

How Hydrogen bonding affects the physical properties of molecules ?	ہائیڈروجن بانڈنگ کی طبیعی خصوصیات پر کیسے اثر انداز ہوتی ہیں؟	i
Why does ice float on water ?	برف پانی پر کیوں تیرتی ہے؟	ii
Which type of Covalent bond is formed in nitrogen molecule ?	نائیٹروجن مالیکول میں کونسا کوویلنٹ بانڈ بناتا ہے؟	iii
What is meant by vapour pressure ?	ویپور پریشر سے کیا مراد ہے؟	iv
How evaporation is affected by intermolecular forces ?	ایوپیوریشن پر انٹرمالیکولر فورسز کا کیا اثر ہوتا ہے؟	v
What is solution? Give one example.	سولوشن سے کیا مراد ہے؟ اور ایک مثال دیجئے۔	vi
Write the names of any two factors, which affect solubility.	سولوبیلیٹی پر اثر انداز ہونے والے کوئی دو فیکٹرز کے نام لکھیے۔	vii
What is Tyndall effect ?	ٹینڈل ایفیکٹ سے کیا مراد ہے؟	viii

Q.No.4: Write short answers to any five of the followings. 5x2=10

How would you define oxidizing agent with an example?	آپ آکسائیڈانٹ ایجنٹ کی تعریف مثال کی مدد سے کیسے کریں گے؟	i
Give justification about NaOH solution, Why is it strong electrolyte ?	دلیل دیں کہ NaOH کاسولوشن ایک طاقتور الیکٹرولائٹ کیوں ہے؟	ii
Differentiate between Corrosion and Rusting.	کرڈن اور رسٹنگ (ڈگ) میں فرق لکھیے۔	iii
What is meant by electroplating ?	الیکٹروپلیٹنگ سے کیا مراد ہے؟	iv
Why is "Cu" used for making electrical wires ?	"Cu" کو بجلی کی تاریں بنانے میں کیوں استعمال کیا جاتا ہے؟	v
Why the valency of chlorine is one ?	"Cl" کلورین کی ویلنٹی ایک کیوں ہوتی ہے؟	vi
Define electro positivity.	الیکٹرو پازٹیوٹی کی تعریف کیجئے۔	vii
Compare first and second ionization energy of "Mg" in your words	مگنیشیم کی فرسٹ اور سیکنڈ آئیونائزیشن انرجی کا اپنے لفظوں میں موازنہ کیجئے۔	viii

(Part II) حصہ دوم

Note: Attempt any two questions from this part

9x2=18

نوٹ: اس حصہ میں سے کوئی دو سوالات کے جوابات تحریر کیجئے۔

How to write chemical formula?	1+4	کیمیائی فارمولہ کیسے لکھا جاتا ہے؟	(A) سوال نمبر: 5
What are isotopes ? Describe isotopes of hydrogen, carbon and chlorine.	1+3	آکسوٹوپس کیا ہیں؟ ہائیڈروجن، کاربن اور کلورین کے آکسوٹوپس بیان کیجئے۔	(B)
How is a coordinate covalent bond formed ? Explain with two examples.	1+2+2	کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈ کیسے بنتا ہے؟ دو مثالوں کی مدد سے وضاحت کیجئے۔	(A) سوال نمبر: 6
What is vapour pressure? How is it affected by Intermolecular forces?	2+2	ویپور پریشر کیا ہے؟ انٹرمالیکولر فورسز اس پر کیسے اثر انداز ہوتی ہیں؟	(B)
Describe the rules for assigning oxidation state.	5	آکسائیڈیشن اسٹیٹ کی تفویض کے لیے قواعد بیان کیجئے۔	(A) سوال نمبر: 7
Define solubility. What is general principle of solubility ?	4	سولوبیلیٹی کی تعریف کیجئے اور سولوبیلیٹی کا عام طور پر اصول کیا ہے؟	(B)