

CHEMISTRY

023 - فرست اینڈ - (نئی کاس)

کیمسٹری

Q. Paper : I (Objective Type)

PAPER CODE = 5483

سوالیں پرچہ : I (مردوں میں)

Time Allowed : 15 Minutes

(پہاڑی)

وقت : 15 منٹ

Maximum Marks : 12

کل نمبر : 12

نوت : ہر سوال کے پارچے جوابات A, B, C, D دیے گئے ہیں۔ جواب کا لیہر جو ہر سوال کے ساتھ دیے گئے وائرؤں میں سے درست جواب کے مطابق مختلف وائرے کو مارک رائج میں سے بردیجئے۔ ایک سے زیادہ وائرے کرنے یا کات کر پر کرنے کی صورت میں نہ کرو جواب ناممکن ہو گا۔

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.

1-1	نخل نیکٹ کا مظاہرہ کرتا ہے :	Chalk solution (D) چاک سلوشن (A) شوگر سلوشن (B) جیلی (C) پینٹس
2	اس کپاٹنگ کی خصائص کیجیے جس میں کوئی بند پانچ پانچ ہے :	HCl (D) CaO (C) KCl (B) NaCl (A)
3	ورجنzel ایلیمنٹس میں سے ایک نیکٹ نہیں ہے، اس کی خصائص کیجیے :	Cr (D) Br (C) Ca (B) Na (A)
4	How many number of moles are equivalent to 8 gm of CO_2 :	0.24 (D) 0.21 (C) 0.18 (B) 0.15 (A)
5	کروڑن کی سب سے عام مثال ہے :	Rusting of iron (B) اُربے کو زگ لگانا Chemical decay (A) کیمیکل ڈیکیو
	Rusting of tin (D) ٹن کو زگ لگانا Rusting of aluminium (C) الیمنیم کو زگ لگانا	Rusting of aluminium (C) الیمنیم کو زگ لگانا
6	سوڈم کا ماں نمبر ہے :	31 (D) 27 (C) 23 (B) 19 (A)
7	HCl میں ہائیڈروجن کا آکسیڈنٹ نمبر ہے :	-2 (D) +2 (C) -1 (B) +1 (A)
8	تمرے چیرٹیڈ میں ایلیمنٹس کی تعداد ہے :	2 (D) 8 (C) 18 (B) 32 (A)
9	P بیل مشتمل ہے :	Two orbitals (B) دو آر بل One orbital (A) ایک آر بل Four orbitals (D) چار آر بل Three orbitals (C) تین آر بل
10	سب سے تمیز ڈیفیوڈ ہونے والی گیس ہے :	Chlorine (A) ہائیڈروجن (D) کلورین Fluorine (C) فلورین Helium (B) ہیلیئم Hydrogen (D) ہیدروجن
11	سنگل کوئی بند پانچ ہاتھے میں ایکٹرائز حصہ لیتے ہیں :	8 (D) 6 (C) 4 (B) 2 (A)
12	ہوا سلوشن کی مثال ہے :	Solid in gas (B) گیس میں ٹھوس Liquid in gas (A) گیس میں مائک Gas in liquid (D) مائک میں گیس Gas in gas (C) گیس میں گیس

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

- Define Avogadro's Number.
- What is meant by mole?
- Differentiate between shell and subshell.
- Write electronic configuration of argon. ($Ar = 18$)
- Write the trend of shielding effect in period and group.
- Define electronegativity.
- Why atomic number is a more fundamental property than atomic mass?
- Write names of elements of first period.

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

- Why do atoms react?
- Define chemical bond.
- Write name of different types of chemical bond.
- What is diffusion? Explain with an example.
- Define standard atmospheric pressure. What are its units?
- What is difference between dilute solution and concentrated solution?
- Define unsaturated solution.
- Give an example for "Gas in Solid" solution.

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

- Write difference between spontaneous and non-spontaneous reactions.
- Define non-electrolytes and give example.
- Define corrosion.
- What do you mean by galvanizing? Write its advantages.
- Write two physical properties of metals.
- What is the trend of electropositivity in group?
- Why platinum is used for jewellery making?
- Write reaction of fluorine with water.

(PART - II)

نوت : کوئی سے دو سوالات کے جوابات لکھئے۔

Note : Attempt any TWO questions.

5. (a) Calculate the number of moles and number of molecules present in 6 grams of water.
(ب) روپریڈ اٹاک مائل کے تجربے کے کوئی سے دو نتائج اور دو نتائج لکھئے۔
- 2,2 (b) Write any two results of Rutherford's experiment and two defects of Rutherford's atomic model.
6. (a) What is an ionic bond? Discuss the formation of ionic bond between sodium and chlorine atom.
(ب) کرستلائن اور ایمورفس ٹھوس اجسام میں فرق واضح لکھئے۔
- 4 (b) Differentiate between crystalline and amorphous solids.
- 1,4 7. (a) What is galvanic cell? Write four differences between electrolytic and galvanic cell.
(ب) سولوٹیٹی سے کیا مراد ہے؟ نپر پر کا سولوٹیٹی پر اشارہ بیان لکھئے۔

CHEMISTRY

023 - فرست اینول - (ہم کلاس)

کیمیستری

Q. Paper : I (Objective Type)

PAPER CODE = 5482

سوالیہ پرچہ : I (معروضی طرز)

Time Allowed : 15 Minutes

(دوسرے اگر وہ)

وقت : 15 منٹ

Maximum Marks : 12

کل نمبر : 12

نوت : ہر سوال کے چار ممکن جوابات A, B, C اور D دیے گئے ہیں۔ جواب کا لیپی پر ہر سوال کے سامنے دیے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق دائرہ کو مار کر یا چین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پر کرنے یا کاٹ کر پر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب ظاہر نہ ہو گا۔

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.

The compound that is a heteroatomic molecule :	H_2 (D) O_3 (C) H_2O_2 (B) Cl_2 (A)	کپاڈٹ جو ایک ہیزروٹاک مائل ہے : 1-1
The number of subshells in N shell is :	Four (D) Three (C) Two (B) One (A)	N شیل میں سب ٹیکڑے کی تعداد ہے : 2
The element that has highest electronegativity :	Iodine (D) Fluorine (C) Bromine (B) Chlorine (A)	سب سے زیادہ الکٹرونیکٹی والہ ایکٹیوٹ ہے : 3
A bond formed between two non-metals is :	Coordinate covalent (B) Metallic (D)	کوآرڈینیٹ کوولینٹ (A) آئیونک (C)
Identify the compound which is not soluble in water :	C_6H_6 (D) $NaCl$ (C) KBr (B) $MgCl_2$ (A)	درج ذیل میں سے کون سا کپاڈٹ پانی میں حل نہیں ہوتا : 5
The number of moles which are equivalent to 8 grams of CO_2 :	0.24 (D) 0.21 (C) 0.18 (B) 0.15 (A)	CO_2 کے 8 گرام اس کے موز کے برابر ہیں : 6
Vapour pressure of water in mmHg at $80^\circ C$ is :	355.1 (D) 149.4 (C) 55.3 (B) 17.5 (A)	$80^\circ C$ پر پانی کا ویپر پریش mmHg میں ہوتا ہے : 7
Which one of the following is heterogeneous mixture :	پانی میں الکھول (B) Sugar solution (D)	درج ذیل میں سے کون سا ہیزروٹیٹس مکچر ہے : 8
		(A) نمک کا سلوشن (C) ملک آف مینیشیا
Molarity is the number of moles of solute dissolved in :	1 dm^3 of solution (B) 1 dm^3 سلوشن کے ایک کلوگرام میں (A)	مولیریٹ سولیوٹ کے موز کی وہ تعداد ہے جو حل کی گئی ہو : 9
	1 dm^3 of solvent (D) 100 g of solvent (C)	1 dm^3 سالوینٹ کے 100 گرام میں (B) 1 dm^3 سلوشن کے ایک کلوگرام میں (D)
In the redox reaction between Zn and HCl, the oxidizing agent is :	Cl^- (D) H^+ (C) H_2 (B) Zn (A)	زنک اور ہائیڈروکلورک ایمڈ کے درمیان ریڈاکس ریاکشن کے درمیان آکیڈ ائرگ ایجنت کون سا ہے : 10
Oxidation number of all elements in the free state is :	+3 (D) -1 (C)	آزاد حالت میں تمام ایلیمیٹس کا آکسیدیشن نمبر ہے : 11
	Zero (B) +1 (A)	
Which one of the following non-metal is lustrous :	Sulphur (D) Phosphorus (C)	درج ذیل میں سے کون سا ہان میٹل چمکدار ہے : 12
	Carbon (B) Iodine (A)	

CHEMISTRY

023 - فرست اینڈ - (نوجوان)

کیمیسٹری

Paper : I (Essay Type)

(دوسرا گروپ)

پچھے : I (انشانیہ طرز)

Time Allowed : 1.45 hours

اتھ : 1.45 گھنٹے

Maximum Marks : 48

کل نمبر : 48

(PART - I)

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

- (i) Define industrial chemistry and analytical chemistry.
- (ii) Explain why hydrogen and oxygen are considered as elements, whereas water as a compound?
- (iii) Write two properties of neutron.
- (iv) How many maximum electrons can be accommodated in K, L, M, N shells?
- (v) What is the trend of ionization energy in period and why?
- (vi) Define electronegativity.
- (vii) Write names of elements of first period.
- (viii) Write down the name of elements of group-I. (any two)

ٹیکل میں زیادتے زیاد کئے ایکٹرانز ماٹھے ہیں؟

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

- (i) Define duplet and octet rule.
- (ii) Why ice floats over water?
- (iii) Define metallic bond.
- (iv) What is meant by standard atmospheric pressure?
- (v) Define dynamic equilibrium.
- (vi) What is diffusion? Explain with an example.
- (vii) How molar solution is prepared?
- (viii) Why are colloids quite stable?

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

- (i) Define oxidation number.
- (ii) What is meant by electrolysis?
- (iii) What are weak electrolytes? Give at least one example.
- (iv) Define rusting. Write its important condition.
- (v) What do you mean by 22 carat gold?
- (vi) Write down chemical reaction of Mg with O₂ and N₂.
- (vii) What is the trend of electropositivity in a group and a period?
- (viii) Write any two physical characteristics of metals.

(PART - II)

Note : Attempt any TWO questions.

5. (a) List five differences between compound and mixture.
4. (b) Describe four properties of canal rays.
5. (a) Describe types of covalent bonds.
4. (b) Define evaporation. Explain factors affecting evaporation.
7. (a) صنعتی پیلانے پر سوڈا بیگ ہائڈرو آسیا نیڈ (NaOH) کیسے تیار کیا جاتا ہے؟ ڈیاگرام کے ساتھ اس کی کیمیا یا جان لکھئے۔
- 4,1 7. (a) How can we prepare sodium hydroxide (NaOH) on commercial scale? Discuss its chemistry along with diagram.
- 2,2 (b) What is saturated solution and how it is prepared? کیسے تیار کیا جاتا ہے؟