

رول نمبر:



جماعت نہم
کیمسٹری (حصہ معروضی) گروپ دوسرا

Objective
Paper Code

کل نمبر: 12 وقت: 15 منٹ FBD-2-24 5482

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 دیجیے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو بچر کرنے یا کٹ کر بچر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہو گا۔
----------------	------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------

نمبر شمار	سوالات / Questions	A	B	C	D
1	NaCl کا ایک مول برابر ہے: One mole of NaCl is equal to:	58.5 گرام کے 58.5g of NaCl	56.5 گرام کے 56.5g of NaCl	54.5 گرام کے 54.5g of NaCl	52.5 گرام کے 52.5g of NaCl
2	H ₂ O کا مالیکیولر ماس ہے: Molecular mass of H ₂ O is:	16g	16amu	18g	18amu
3	K شیل میں سہا سکتے ہیں: K shell can accommodate:	2 الیکٹرونز 2 electrons	8 الیکٹرونز 8 electrons	18 الیکٹرونز 18 electrons	32 الیکٹرونز 32 electrons
4	سب سے زیادہ آئیونائزیشن انرجی رکھنے والا ایلیمنٹ ہے: Element which has the highest ionization energy is:	Rb	K	Na	Li
5	ایک آئیونک کمپاؤنڈ ہے: An ionic compound is:	H ₂ SO ₄	NaCl	C ₆ H ₁₂ O ₆	CH ₄
6	ٹریپل کوویلنٹ بانڈ موجود ہے: Triple covalent bond present in:	NH ₃	CH ₄	C ₂ H ₂	C ₂ H ₄
7	فاسفورس کا ٹرانزیشن ٹمپریچر ہے: Transition temperature of phosphorus is:	240°C	250°C	260°C	270°C
8	ڈینٹل امالگم جو دانتوں کے سوراخوں میں بھرا جاتا ہے، مثال ہے: Dental amalgam for filling of tooth is an example of:	مایع کما مایع میں سلوشن Liquid in liquid solution	مایع کما سا لڈ میں سلوشن Liquid in solid solution	سا لڈ کما مایع میں سلوشن Solid in liquid solution	سا لڈ کما سا لڈ میں سلوشن Solid in solid solution
9	سسپنشن کی مثال ہے: An example of suspension is:	پینٹ Paint	جیلی Jelly	سٹارچ Starch	البومین Albumin
10	H ₂ O میں آکسیجن کا آکسڈیشن نمبر ہے: Oxidation number of oxygen in H ₂ O is:	-1	+1	-2	+2
11	ایک کمپاؤنڈ جو آبیو سولوشن میں مکمل طور پر آئیونائز ہو جاتا ہے: A compound which completely ionize in aqueous solution is:	اےسٹک ایسڈ Acetic acid	سڈیم ہائیڈرو آکسائیڈ Sodium hydroxide	بنزین Benzene	شوگر Sugar
12	سب سے کم الیکٹرو پوزیٹو الکی مینٹل ہے: The least electropositive alkali metal is:	Li	Na	K	Rb

918-IX124-75000

16

10 Write short answers to any FIVE parts.

- (i) ایلیمنٹ سے کیا مراد ہے؟ ایلیمنٹ کو سمبل سے لکھنے کا کیا فائدہ ہے؟
What is meant by element? What is the significance of symbol of an element?
- (ii) مول کی تعریف کیجیے اور ایک مثال بیان کیجیے۔
Define mole with an example.
- (iii) پروٹان کیسے دریافت ہوا؟
How proton discovered?
- (iv) فاسفورس $15p^{31}$ کی الیکٹرونک تشکیل لکھئے۔
Write the electronic configuration of $15p^{31}$ phosphorus.
- (v) نوبل گیسز کیوں ری ایکٹیو نہیں ہوتیں؟
Why are noble gases not reactive?
- (vi) نیو لینڈز نے ایلیمنٹس کو کیسے ترتیب دیا؟
How Newlands arranged elements?
- (vii) گروپس اور پیریڈز میں کیا فرق ہے؟
Differentiate between groups and periods.
- (viii) الیکٹرون آفینٹی سے کیا مراد ہے؟ مثال دیجیے۔
What is meant by electron affinity? Give an example.

10 Write short answers to any FIVE parts.

- (i) ڈبل کوویلنٹ بانڈ کی تعریف کیجیے اور ایک مثال دیجیے۔
Define double covalent bond and give an example.
- (ii) پانی کا بوائیگ پوائنٹ الکوہل سے زیادہ کیوں ہے؟ وجہ بیان کیجیے۔
Why water has higher boiling point than alcohol? Justify.
- (iii) آئیونک کمپاؤنڈ سلوشن یا پگھلی ہوئی شکل میں الیکٹریسیٹی کے کنڈکٹر ہوتے ہیں۔ وجہ بتائیے۔
Ionic compounds conduct electricity in solution or molten form. Justify.
- (iv) فریزنگ پوائنٹ کی تعریف کیجیے اور ایک مثال دیجیے۔
Define freezing point and give an example.
- (v) ٹرانزیشن ٹمپریچر سے کیا مراد ہے؟ ایک مثال دیجیے۔
What is meant by transition temperature? Give an example.
- (vi) $\frac{m}{v} \%$ سے کیا مراد ہے؟
What is meant by mass/volume %?
- (vii) سولوبیلیٹی کا عام اصول کیا ہے؟ ایک مثال دیجیے۔
What is general principle of solubility? Give an example.
- (viii) ٹینڈل ایفیکٹ کیا ہے؟ اس کا انحصار کن فیکٹرز پر ہے؟
What is tyndall effect? On what factors it depend?

10 Write short answers to any FIVE parts.

- (i) الائی (Alloy) کی تعریف کیجیے اور مثال دیجیے۔
Define alloy with an example.
- (ii) $K_2Cr_2O_7$ میں "Cr" کا آکسڈیشن نمبر معلوم کیجیے۔
Calculate oxidation number of "Cr" in $K_2Cr_2O_7$.
- (iii) الیکٹرونز کے لحاظ سے ریڈکشن کی تعریف کیجیے اور مثال دیجیے۔
Define reduction with respect to electrons and give an example.
- (iv) ریڈوکس ری ایکشنز سے کیا مراد ہے؟
What is meant by redox reactions?
- (v) میٹلز کی کوئی سی دو کیمیائی خصوصیات تحریر کیجیے۔
Write any two chemical properties of metals.
- (vi) نان میٹلز کو لائف کی سٹیٹی (حفاظت) کے لئے کیسے استعمال کیا جاسکتا ہے؟
How non-metals can be used for safety of life?.
- (vii) میگنیشیم کے کوئی سے دو استعمالات لکھئے۔
Give any two uses of magnesium.
- (viii) سب سے کم ری ایکٹیو میٹلز کی کوئی سی دو مثالیں دیجیے۔
Write any two examples of least reactive metals.

حصہ دوم، کوئی سے دو سوالات کے جوابات تحریر کیجیے۔ ہر سوال کے 09 نمبر ہیں۔
Part - II, Attempt any TWO questions. Each question carries 09 marks.

- 05 (الف) کوئی سی پانچ ایسی خصوصیات بیان کیجیے جن کی بنیاد پر ہم کمپاؤنڈز اور مکسچرز میں تمیز کر سکیں۔
List any five characteristics by which compounds can be distinguished from mixtures.
- 04 (ب) کوویلنٹ کمپاؤنڈز کی چار خصوصیات تحریر کیجیے۔
Write four properties of covalent compounds.
- 04,01 (الف) کیتھوڈ ریز کیسے پیدا کی جاتی ہیں؟ ان کے چار اہم خواص بیان کیجیے۔
How are cathode rays produced? Write four major characteristics of cathode rays.
- 02,01,01 (ب) چارلس لاء بیان کیجیے۔ اس کی مساوات لکھئے اور تجربہ سے اس کی وضاحت کیجیے۔
State Charles' Law. Write its equation and verify it with experiment.
- 03,02 (الف) الیکٹرو پلٹنگ کی تعریف کیجیے۔ سلور کی الیکٹرو پلٹنگ کیسے کی جاتی ہے؟ وضاحت کیجیے۔
Define electroplating. Explain how electroplating of silver is carried out?
- 04 (ب) سلوشنز اور کولائیڈز کی خصوصیات میں موازنہ کیجیے۔
Compare the characteristics of solutions and colloids.