

رول نمبر:



جماعت نہم  
کیمسٹری (حصہ معروضی) گروپ دوسرا

Objective Paper  
Code

کل نمبر: 12

وقت: 15 منٹ

5482

سوال نمبر 1 ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A، B، C اور D دیئے گئے ہیں۔ چرائی کا پیپر ہر سوال کے سامنے دیئے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مار کر پانچن سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو بھر کر گناہ کرنے یا گناہ کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔

نمبر شمار	سوالات / Questions	A	B	C	D
1	$H_2SO_4$ کا مولر ماس ہے: The molar mass of $H_2SO_4$ is:	98 g	98 amu	9.8 g	9.8 amu
2	آکسیجن کا ماس نمبر ہے: The mass number of oxygen is:	8	16	12	16
3	ڈیوٹیریم _____ بنانے کے لیے استعمال ہوتا ہے۔ Deuterium is used to make:	Light water	Heavy water	Soft water	Hard water
4	سب سے کم الیکٹریٹگیٹیوٹی رکھنے والا ہالوجن ایلیمنٹ ہے: Which halogen has lowest electronegativity?	فلورین	کلورین	برومین	آئیوڈین
5	کس کیمپاؤنڈ میں ٹریپل کوویلنٹ بانڈ ہے؟ Which compound has a triple covalent bond?	$CH_4$	$C_2H_4$	$C_2H_2$	$C_2H_6$
6	کوئی کیمپاؤنڈ میں الیکٹریٹگیٹیوٹی کی کمی پائی جاتی ہے؟ Point out the compound which is electron deficient:	$NH_3$	$BF_3$	$N_2$	$O_2$

(جاری ہے)

☆

- 2 -

Objective Paper Code 5482

نمبر شمار	سوالات / Questions	A	B	C	D
7	گیسز کی ڈینسٹی کی پیمائش کی اکائی ہے: The unit to measure the densities of gases is:	$mg\ cm^{-3}$	$g\ cm^{-3}$	$kg\ dm^{-3}$	$g\ dm^{-3}$
8	کھن ایک سلوشن کی مثال ہے: Butter is an example of solution:	Liquid in solid	Liquid in liquid	Solid in liquid	Solid in solid
9	100 گرام پانی میں $10\ cm^3$ الکل حل کیا جائے تو یہ کہلاتا ہے: If $10\ cm^3$ of alcohol is dissolved in 100g of water, it is called:	$\% \frac{m}{m}$	$\% \frac{m}{v}$	$\% \frac{v}{m}$	$\% \frac{v}{v}$
10	$HNO_3$ میں نائٹروجن کا آکسڈیشن نمبر ہے: The oxidation number of nitrogen in $HNO_3$ is:	+1	+3	+5	+7
11	(رست) زنگ کا فارمولا ہے: The formula of rust is:	$Fe_2O_3 \cdot nH_2O$	$Fe(OH)_3 \cdot nH_2O$	$Fe_2O_3$	$Fe(OH)_3$
12	نان میٹل جو چمکدار ایلیمنٹ ہے: Indicate non-metal lustrous element:	سلفر	فاسفورس	آئیوڈین	کاربن

918-IX123-75000

جماعت ہفتم  
کیمسٹری (حصہ انشائی)  
گروپ دوسرا  
وقت: 01:45 گھنٹے  
کل نمبر: 48  
( Part - I حصہ اول )

- 10 Write short answers to any FIVE parts. کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات لکھئے۔
- Calculate molecular mass of  $H_2O$ . (i) پانی کا مالیکیولر ماس معلوم کیجئے۔
- Define formula unit and give an example. (ii) فارمولہ یونٹ کی تعریف کیجئے اور ایک مثال بھی دیجئے۔
- Write electronic configuration of  $Cl^-$  ion? (iii) کلورائیڈ آئن ( $Cl^-$ ) کی الیکٹرونک کنفیگریشن لکھئے۔
- What is plum pudding theory? (iv) پلم پڈنگ تھیوری کیا ہے؟
- Write the trend of electron affinity in period and group. (v) پیریڈ اور گروپ میں الیکٹرون افینٹیٹی کا رجحان کیا ہے؟
- Define Mendeleev's periodic law. (vi) مینڈلیف کا پیریڈک لاء بیان کیجئے۔
- Write the trend of electronegativity in period and group. (vii) پیریڈ اور گروپ میں الیکٹرونگیٹیٹی کا رجحان کیا ہے؟
- Define Dobereiner's triads. (viii) ڈوبرائیئر کے ٹرائیڈز کی تعریف کیجئے۔
- 10 Write short answers to any FIVE parts. کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات لکھئے۔
- Differentiate between lone pair and bond pair of electrons. (i) الیکٹرونز کے لون پیئر اور بانڈنگ پیئر میں فرق کیجئے۔
- Define metallic bond. (ii) میٹلک بانڈ کی تعریف کیجئے۔
- What are intermolecular forces? (iii) انٹرمولیکولر فورسز کیا ہیں؟
- Why are gases compressible? (iv) گیسز کیپریسیبل کیوں ہوتی ہیں؟
- What is the effect of surface area on evaporation? (v) سطحی رقبہ کا ایوہوریشن پر کیا اثر ہے؟
- Define  $\frac{\text{mass}}{\text{mass}} \left( \frac{\% \text{ m}}{\text{m}} \right)$  percentage unit. (vi) ماس پرستیج یونٹ کی تعریف کیجئے۔
- Which solution is more concentrated? One molar or three molar? (vii) ایک مولر سلوشن زیادہ کنسنٹریٹڈ ہے یا تین مولر؟
- What do you mean by "Like can dissolve like"? (viii) "Like can dissolve like" سے کیا مراد ہے؟
- 10 Write short answers to any FIVE parts. کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات لکھئے۔
- Define oxidation and reduction in term of oxygen and hydrogen. (i) آکسیدیشن اور ہائیڈروجن کی بنیاد پر آکسیدیشن اور ریڈکشن کی تعریف کیجئے۔
- Find oxidation number of Mn in  $KMnO_4$  as oxidation number of K = +1 and O = -2 (ii)  $KMnO_4$  میں Mn کا آکسیدیشن نمبر معلوم کیجئے جبکہ K = +1 اور O = -2 آکسیدیشن نمبر ہے۔
- Define weak electrolytes. (iii) کمزور الیکٹرولائٹس کی تعریف کیجئے۔
- Write important condition of rusting. (iv) رسنگ کی اہم شرط تحریر کیجئے۔
- Write names of four very reactive metals. (v) چار بہت زیادہ ری ایکٹیو میٹلز کے نام تحریر کیجئے۔
- Write two chemical properties of non-metals. (vi) نان میٹلز کی دو کیمیائی خصوصیات تحریر کیجئے۔
- Why second ionization energy of magnesium is higher than first one? (vii) میگنیشیم کی دوسری آئیونائزیشن انرجی پہلی سے زیادہ کیوں ہوتی ہے؟
- Write two uses of calcium. (viii) کیلشیم کے دو استعمالات 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.

- 05 (الف) کمپاؤنڈ اور کچھ میں کوئی سے پانچ فرق بیان کیجئے۔ 5- Give any five differences between compound and mixture.
- 04 (ب) بوہر ایٹمک ماڈل کے پانچ مفروضات کی وضاحت کیجئے۔ 4- Explain five postulates of Bohr's atomic model.
- 05 (الف) ہائیڈروجن بانڈنگ کی تعریف کیجئے۔ اس بات کی وضاحت کیجئے کہ یہ فورسز کمپاؤنڈز کی طبی خصوصیات پر کیسے اثر انداز ہوتی ہیں؟ 5- Define hydrogen bonding. Explain how these forces affect the physical properties of compounds.
- 04 (ب) ایوہوریشن کی تعریف کیجئے۔ اس کی شرح کو متاثر کرنے والے فیکٹرز کی وضاحت کیجئے۔ 4- Define evaporation. Explain various factors affecting its rate.
- 05 (الف) پانی کے الیکٹرولیسز کو تفصیل سے بیان کیجئے۔ 5- Discuss the electrolysis of water in detail.
- 04 (ب) سپنشن کی چار خصوصیات بیان کیجئے۔ 4- Give four characteristics of suspension.