A-PDF Watermark DEMO: Purchase from www.A-PDF.com to remove the watermark

ماڈل پیپر کیمسٹری (معروضی) جماعت نہم (تعلیمی سیشن 2015-17 ومابعد)

سیکنڈری پارٹ (I)

کل نمبر 12 | **Paper Code** | وقت 15 منٹ

نوٹ:- 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 پر کرنے یا کاٹ کر پر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔

Note:- You have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice which you think is correct; fill that circle in front of that question number. Use marker or pen to fill the circles. Cutting or filling two or more circles will result in zero mark in that question.

S.No	QUESTIONS	(A)	(B)	(C)	(D)
1	The number of 8 گرام CO_2 میں مول کی تعداد ہوتی ہے۔ moles in 8 grams of CO_2 is equivlent to:	0.15	0.18	0.21	0.24
2	CH_2O امپریکل فارمولہ ہے۔ CH_2O is the empirical formula of:	$C_6H_{12}O_6$	$C_{12}H_{22}O_4$	CH_3OH	C_2H_5OH
3	N-Shell میں زیادہ سے زیادہ الیکٹران ہوتے ہیں۔ The maximum electrons in N-shell are:	2	8	18	32
4	روم ٹمپریچر پر سب سے ہلکی دھات ہے۔ The lightest metal at room temperature is:	Zn	Li	Hg	Sr
5	The گروپ 18 کے عناصر کی آکسی ڈیشن سٹیٹ ہے۔ Oxidation states of group 18 elements are	Zero	+ 1	+ 2	+ 3
6	The number C_2H_2 مالیکیول میں کوویلنٹ بانڈ ہوتے ہیں۔ of covalent bonds in C_2H_2 molecule are:	دو Two	تین Three	چار Four	پانچ Five
7	امونیا اور ٹرائی فلورائیڈ کے درمیان ڈیٹو بانڈ ہوتا ہے۔ اس میں ڈونر ایٹم ہے۔ A dative bond is formed between ammonia and boron triflourides, the donor atom is:	فلورین Flourine	بوران Boron	ہائیڈروجن Hydrogen	نائٹروجن Nitrogen
8	گولڈ کی کثافت ہوتی ہے۔ The density of gold is:	2.70 gcm^{-3}	7.86 gcm^{-3}	9.3 gcm^{-3}	10.3 gcm^{-3}
9	درج ذیل میں یونیورسل سالونٹ ہے۔ The universal solvent in the following is:	ایتھائل الکوحل CH_3COOH	امونیا Liquid Ammonia	پانی Water	میتھائل الکوحل Methyl alcohol
10	HNO_3 میں نائٹروجن کی آکسیڈیشن سٹیٹ ہے۔ The oxidation state of Nitrogen in HNO_3 is:	+1	+3	+5	+7
11	درج ذیل میں کونساری ڈکشن ری ایکشن ہے۔ Which of the following is reduction reaction?	$K \rightarrow K^+ + e^-$	$Br + e^- \rightarrow Br^-$	$I^- \rightarrow I + e^-$	$Fe^{+2} \rightarrow Fe^{+3} + e^-$
12	The most سب سے زیادہ reactive metal ہے۔ reactive metal among the following is:	گولڈ Gold	سلور Silver	پوٹاشیم Potassium	میگنیشیم Magnesium

Result.pk

ماڈل پیپر کیمسٹری (انشائیہ) جماعت نہم (تعلیمی سیشن 2015-17 ومابعد) سیکنڈری پارٹ (I)

کل نمبر 48 وقت 1.45 گھنٹے

Part ---------- I حصہ ---------- اول

2۔ درج ذیل میں سے کوئی سے پانچ اجزا کے مختصر جوابات تحریر کریں۔ **5x2=10**

2. Answer briefly any FIVE parts from the following

(i) Define relative atomic mass based on C-12 scale. (i) C-12 کی بنیاد پر Relative atomic mass کی تعریف کریں۔

(ii) Calculate the formula mass of Potassium Sulphate. (ii) پوٹاشیم سلفیٹ کا فارمولہ ماس نکالیں۔ جبکہ اٹامک ماس ہیں۔

The atomic mass of elements are; K = 39 amu, S = 32 amu, O = 16 amu

(iii) Differentiate between molecule and molecular ion. (iii) مالیکیول اور مالیکیولر آئن میں فرق واضح کریں۔

(iv) State four uses of isotope. (iv) آئسوٹوپ کے چار استعمال لکھیں۔

(v) Differentiate between shell and sub shell. (v) شیل اور سب شیل میں فرق واضح کریں۔

(vi) Write the reaction of chlorine with hydrogen and water. (vi) ہائیڈروجن اور پانی کے ساتھ کلورین کا عمل لکھیں۔

(vii) Compare two physical properties of metals and non-metals. (vii) دھات اور غیر دھات کے دو طبعی خواص کا موازنہ کریں۔

(viii) State two properties of positve rays (viii) پازیٹیو ریز کی دو خصوصیات بیان کریں۔

3۔ درج ذیل میں سے کوئی سے پانچ اجزا کے مختصر جوابات تحریر کریں۔ **5x2=10**

3. Answer briefly any FIVE parts from the following

(i) Define electron affinity with an example. (i) مثال کے ساتھ Electron Afinity کی تعریف کریں۔

(ii) Distinguish between period and group in periodic table. (ii) پیریڈ اور گروپ میں فرق واضح کریں۔

(iii) State the four salient features of Periodic Law. (iii) پریاڈک لا کے چار خواص لکھیں۔

(iv) Differentiate between lone pair and bond pair of electron. (iv) الیکٹران کے لون پیئر اور بانڈ پیئر میں فرق لکھیں۔

(v) State the Octet and Duplet rules. (v) آکٹٹ اور ڈپلٹ اصولوں کی تعریف کریں۔

(vi) Define ionic bond with an example. (vi) آئینک بانڈ کی مثال کے ساتھ تعریف کریں۔

(vii) Describe melting and boiling point of solids. (vii) ٹھوس کے نقطہ پگھلاؤ اور نقطہ کھولاؤ سے کیا مراد ہے؟

(viii) State the Charles's law. Also write its mathematical representation. (viii) چارلس کے قانون کی تعریف کریں اور اس کی مساوات لکھیں۔

4۔ درج ذیل میں سے کوئی سے پانچ اجزا کے مختصر جوابات تحریر کریں۔ **5x2=10**

4. Answer briefly any FIVE parts from the following

(i) مثال سے وضاحت کریں کہ حل پذیری درجہ حرارت کے ساتھ بڑھتی ہے۔

(i) Justify with an example that the solubility of salt increases with the increase in temperature.

(ii) Differentiate between true solution and colloidal solution. (ii) True Solution اور Colliodal Solution میں فرق بیان کریں۔

(iii) Define aqueous solution with an example. (iii) Aqueous Solution کی مثال کے ساتھ تعریف کریں۔

(iv) Calculate the oxidation number of chlorine in $KClO_3$. (iv) $KClO_3$ میں کلورین کا آکسی ڈیشن نمبر نکالیں۔

(v) Differentiate between electrolytic cell and galvanic cell. (v) Electrolytic Cell اور Galvanic Cell میں فرق بیان کریں۔

(vi) Differentiate between valency and oxidation state. (vi) ویلنسی اور آکسی ڈیشن سٹیٹ میں فرق لکھیں۔

(vii) Differentiate between oxidizing and reducing agents. (vii) آکسی ڈائزنگ اور ریڈیوسنگ ایجنٹس میں فرق بیان کریں۔

(viii) Difine Saturated solution and give example (viii) سیچوریٹڈ سلوشن کی تعریف کریں۔ اور مثال دیں

Result.pk

Part ---------- II

حصہ ---------- دوم

9x2=18

نوٹ۔ کوئی سے دو سوالات کے جوابات تحریر کریں۔

Note: Attempt any TWO questions.

5۔ (a) مول اور مالیکیول کی تعریف کریں۔ 6 گرام پانی میں مولز اور مالیکولز کی تعداد نکالیں۔ 4

5. (a) Define mole and molecule. Calculate number of moles, and number of molecules in 6 g of water.(1+1+1+1)

(b) ردرفورڈ ماڈل کی وضاحت کریں اور اس کے دو نکات بھی لکھیں۔ 5

(b) Describe Rutherford's atomic model . Also state the Observations made by Rutherford. (1+1+1)

6۔ (a) کوویلنٹ بانڈ کی تعریف کریں سنگل ، ڈبل، ٹرپل کوویلنٹ بانڈ کی مثال سے وضاحت کریں۔ 4

6. (a) Describe the formation of covalent bond. Explain single, double and triple covalent bond with example. (2+1+1+1)

(b) بوائلز کے قانون کی تعریف کریں ۔اس کی Experimental **ویری فیکیشن** لکھیں۔ 5

(b) Define the Boyle's law. Explain the experimental verification of Boyle's law. (1+2)

7۔(a) الیکٹران افینٹی کی تعریف کریں۔ پریاڈک ٹیبل میں یہ کیوں پریڈ میں بڑھتی ہے۔ اور گروپ میں کم ہوتی ہے۔ 4

(a) Define electron affinity. why it increases in a period and decreases in a group in the Periodic Table (1+1.5+1.5)

(b) سوڈیم ہائیڈروآکسائیڈ کا 0.4M ، $500cm^3$ سلوشن تیار کرنے کے لئے کتنا سوڈیم ہائیڈروآکسائیڈ (NaoH) درکار ہے۔ 5

(b) How much N_aOH is required to prepare its $500cm^3$, 0.4M Solution. 5

Result.pk