

Assessment Scheme

For Chemistry 9th Part I Session 2012-13 & ONWARD

Time: 03:00 hrs

Total Marks:- 75

Sr. No	Chapters	Weightage	Distribution of Marks	M.C.Qs				Short Answer Questions				Essay Type Questions				Questions relating to Practicals			
				Allotted Marks 12				Allotted Marks 32				Allotted Marks 21				Allotted Marks 10			
				Q. to be asked 12 Q. to be attempted 12				Q. to be asked 25 Q. to be attempted 16				Q. to be asked 5 Q. to be attempted 3				Q. to be asked 3 Q. to be attempted 2			
				Time 15 Minutes				Time 2 Hours & 45 Minutes											
				K	U	A	Total Marks	K	U	A	Total Marks	K	U	A	Total Marks				
1	Fundamentals of Chemistry	17	16	-	1	1	2	2	2	2	2	6	2	4	2	8	Question No. 10 =5marks		
2	Structure of atoms	10	10	-	1	-	1	2	4	-	6	1	2	-	3				
3	Periodic Table & Periodicity of Properties	12	12	1	-	1	2	2	4	-	6	1	3	-	4				
4	Structure of Molecules	12	12	1	1	-	2	4	2	-	6	-	4	-	4				
5	Physical state of Matter	11	10	1	-	-	1	4	2	-	6	1	2	-	3	Question No.11= 5marks			
6	Solutions	12	12	1	-	-	1	4	4	-	8	-	-	3	3				
7	Electrochemistry	17	17	-	2	-	2	-	6	2	8	4	-	3	7				
8	Chemical Reactivity	09	08	1	-	-	1	2	2	-	4	-	3	-	3	Question No.12 =5 marks			
Total		100%	97+15	5	5	2	12	20	26	4	50	9	18	8	35	15			

Important Note:- 1) K= Knowledge.

U= understanding / Comprehensive

A= Application & Analysis

2) This scheme of Assessment is prepared as per 33% choice in short answer questions, essay questions & questions relating to practicals.

3) In order to promote the cause of concept based learning at least 10 % Questions must be unseen questions or of daily life but relating to specified learning outcomes of Curricula & Syllabi. This portion will increase @ 10% annually but not more than 30%.

4) The questions relating to practical will be asked from the practical Note Book as per chapter were detail given in the curriculum and syllabi 2006.

5) The Practical will be conducted at the end of 10th Class which is mandatory to qualify for award of certificate.

The Practical assessment will be made in the form of grading as per following criteria.

A = 90% & above, A = 80% to 89%, B = 70% to 79%, C = 60% to 69%, D = 50% to 59%, E = 40% to 49%, F = Failed below

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 چین سے گھردیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پُر کرنے یا کاٹ کر پُر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔ جوابی کاپی پر ہر سوال کے سامنے دیئے گئے "write correct option" والے خانے میں حرف A, B, C یا D بھی لکھئے۔ اگر bubble اور hand written جواب میں تضاد ہوا تو bubble والا جواب درست تسلیم 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. Attempt as many questions as given in objective type question paper and leave others blank. Write the letter A, B, C or D in the column (write correct option) against each question. If there is a contradiction in the bubble and hand written answer, bubble option will be considered correct.

(D)	(C)	(B)	(A)	QUESTIONS	S.No
0.24	0.21	0.18	0.15	The number of 8 grams of CO ₂ is equivalent to: moles in 8 grams of CO ₂ is equivalent to:	1
C ₂ H ₅ OH	CH ₃ COOH	C ₁₂ H ₂₂ O ₄	C ₆ H ₁₂ O ₆	CH ₂ O is the empirical formula of: CH ₂ O is the empirical formula of:	2
32	18	8	2	The maximum electrons in N-shell are: The maximum electrons in N-shell are:	3
Sr	Hg	Cl	Zn	The lightest metal at room temperature is: The lightest metal at room temperature is:	4
+3	+2	+1	Zero	The oxidation states of group 18 elements are: The oxidation states of group 18 elements are:	5
پانچ Five	چار Four	تین Three	دو Two	The number of covalent bonds in C ₂ H ₂ molecule are: The number of covalent bonds in C ₂ H ₂ molecule are:	6
نائٹروجن Nitrogen	ہائیڈروجن Hydrogen	بوران Boron	فلورین Flourine	A dative bond is formed between ammonia and boron trifluorides, the donor atom is: A dative bond is formed between ammonia and boron trifluorides, the donor atom is:	7
10.3 gcm ⁻³	9.3 gcm ⁻³	7.86 gcm ⁻³	2.70 gcm ⁻³	The density of gold is: The density of gold is:	8
میتھائل الکوہل Methyl alcohol	پانی Water	امونیا Liquid Ammonia	ایستھائل الکوہل CH ₃ COOH	The universal solvent in the following is: The universal solvent in the following is:	9
+7	+5	+3	+1	The oxidation state of Nitrogen in HNO ₃ is: The oxidation state of Nitrogen in HNO ₃ is:	10
$\text{Fe}^{+2} \rightarrow \text{Fe}^{+3} + e^{-}$	$\text{I}^{-} \rightarrow \text{I} + e^{-}$	$\text{Br} + e^{-} \rightarrow \text{Br}^{-}$	$\text{K} \rightarrow \text{K}^{+} + e^{-}$	Which of the following is reduction reaction? Which of the following is reduction reaction?	11
میگنیشیم Magnesium	پوٹاشیم Potassium	سلور Silver	گولڈ Gold	The most reactive metal among the following is: The most reactive metal among the following is:	12

Part ----- I

حصہ ----- اول

2. Answer briefly any FIVE parts from the following

2- درج ذیل میں سے کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات تحریر کریں۔ $5 \times 2 = 10$
(i) C-12 کی بنیاد پر Relative atomic mass کی تعریف کریں۔

(i) Define relative atomic mass based on C-12 scale.

(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 positive rays

(viii) پازیٹیو ریز کی دو خصوصیات بیان کریں۔

3. Answer briefly any SIX parts from the following

3- درج ذیل میں سے کوئی سے چھ اجزاء کے مختصر جوابات تحریر کریں۔ $6 \times 2 = 12$

(i) Define electron affinity with an example.

(i) مثال کے ساتھ Electron Affinity 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) پریڈک 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) آکٹ 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۔

(ix) Describe two factors on which evaporation depends upon.

(ix) Evaporation کا انحصار کن دو عوامل پر ہے۔ وضاحت کریں۔

4. Answer briefly any FIVE parts from the following

4- درج ذیل میں سے کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات تحریر کریں۔ $5 \times 2 = 10$

(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 Colloidal 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 ڈازنگ اور ریڈیوسنگ ایجنٹس میں فرق بیان کریں۔

(viii) Define Saturated solution and give example

(viii) سچو ریٹڈ سلوشن کی تعریف کریں۔ اور مثال دیں

Note: Attempt any THREE questions.

نوٹ۔ کوئی سے تین سوالات کے جوابات تحریر کریں۔
حصہ دوم
7x3=21

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

4

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

3

(b) رد فرڈ ماڈل کی وضاحت کریں اور اس کے دو نکات بھی لکھیں۔

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

4

(a) کوویلنٹ بانڈ کی تعریف کریں سنگل، ڈبل، ٹریپل کوویلنٹ بانڈ کی مثال سے وضاحت کریں۔

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

3

(b) بوائز کے قانون کی تعریف کریں۔ اس کی Experimental ویری فیکیشن لکھیں۔

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

7. (a) Describe four rules for assigning oxidation number. (1 x 4)

3

(a) آکسی ڈیشن نمبر کے چار قوانین لکھیں۔

(b) الگنی اور الکلائن ارتھ میٹل کی تین کیمیائی خواص کا موازنہ کریں۔

- (b) Compare and contrast three chemical properties of Alkali metal and Alkaline earth metal. (1 x 3)

4

(a) الیکٹران آفینٹی کی تعریف کریں۔ پربانڈنگ میٹیل میں یہ کیوں پریڈ میں بڑھتی ہے۔ اور گروپ میں کم ہوتی ہے۔

- (a) Define electron affinity, why it increases in a period and descrebe in a group in the Periodic Table (1+1.5+1.5)

(b) سوڈیم ہائیڈروآکسائیڈ کا 0.4M، 500cm³ سلوشن تیار کرنے کے لئے کتنا سوڈیم ہائیڈروآکسائیڈ (NaOH) درکار ہے۔

- (b) How much NaOH is required to prepare its 500cm³, 0.4M Solution.

- (a) Differentiate the following

4

(a) درج ذیل میں فرق واضح کریں

(ii) کیمیکیل فارمولا اور گرام فارمولا

(i) مالیکیولر ماس اور مولر ماس

- (i) Molecular Mass and Molar Mass

(ii) Chemical formula mass and Gram formula

- (b) Fine out th Oxidation Numbers of the:

3

(b) درج ذیل میں آکسائیڈیشن نمبر معلوم کریں۔

(i) S in Na₂SO₄

(ii) Mn in K₂MnO₄

(iii) Cr₂ in K₂Cr₂O₇

Note:- Attempt any TWO questions.

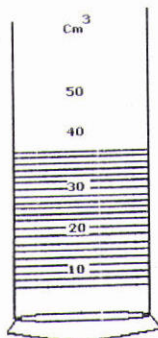
(Practical)

نوٹ:- کوئی دو سوال حل کیجئے۔

2

(a) دیئے گئے سلنڈر میں مائع کا کتنا حجم cm³ ظاہر ہوتا ہے۔

8. (i) What is the volume of liquid, to the nearest cm³ in the measuring cylinder. (2)



(ii) Which materials are attracted by a magnet? 1x3=(3)

Material	Attracted by magnet or not Yes/ No
Plastic	
Copper	
Iron nails	

2

(i) -11 کمرشل Na_2CO_3 کی تیاری میں کونسا Raw Material استعمال ہوتا ہے۔

i) Raw material used for the commercial preparation of soda ash Na_2CO_3 is abundantly available in Pakistan. Name that Raw material.

3 آپ کو NaOH ، NaCl اور HCl دیا گیا ہے درج ذیل ٹیبل کو استعمال کرتے ہوئے ان میں سے بتائیں کونسا Conductor اور کونسا Non conductor ہے۔ (ii)

ii) You are provided solution of NaCl , NaOH , HCl , demonstrate the conductivity of different given solution by filling the following table: 3

Observations	Name of Solution	Bulb glows/Not glows	Result
1	NaCl		
2	NaOH		
3	HCl		

2

(i) -12 الکوئل اور پانی میں عام درجہ حرارت پر کس مائع کا Vapour Pressure زیادہ ہوگا۔

i) Vapour pressure of which liquid, alcohol and water will be higher at normal temperature.

3 اگر آپ کو شوگر کے کرسٹل دیئے جائیں آپ اس کو تھوڑی دیر کے لئے گرم کریں اور اس کے بعد بہت زیادہ گرم کریں اور مشاہدہ کریں اپنا مشاہدہ درج ذیل ٹیبل میں نوٹ کریں (ii)

(ii) If u are provided few Crystals and first heat gently and then strongly. Record your observations in the following table 1x3

	Before Heating	After Gentle Heating	After Strong Heating
Clour of Sugar			
Physical state of Sugar			