

Name		Class	10 th	Marks	30
Roll No#		Subject	Chemistry-1	Time	60Minutes
Test Syllabus	Ch 9	Date: / /2025	Obtain Marks =	Parents Signature:	

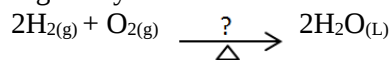
Question no 1. Choose the correct option.11x1=11

1. For a reaction between H₂ and I₂ to form HI, the units of K_c are.

H₂ اور I₂ سے H₂I بنانے کے لیے ری ایکشن میں K_c کے یونٹس ہیں۔

A	No units کوئی یونٹ نہیں	B	mol dm ⁻³	C	mol ⁻¹ dm ⁻³	D	$\frac{(\text{mol dm}^{-3})^{-1}}{(\text{mol dm}^{-3})(\text{mol dm}^{-3})}$
---	----------------------------	---	----------------------	---	------------------------------------	---	--

2. Which of following catalyst is used for this reaction:



اس ری ایکشن کے لیے کونسا کیتالسٹ چاہیے؟

A	Ca	B	Ag	C	Pt	D	Pd
---	----	---	----	---	----	---	----

3. In a Chemical reaction, the substances that Combine are called?

ایک کیمیکل ری ایکشن جس میں جو اشیاء آپس میں ری ایکٹ کرتی ہیں وہ کہلاتی ہیں؟

A	products پروڈکٹس	B	Reactants ری ایکٹنٹس	C	Enzyme انزائم	D	Substrate سبسٹریٹ
---	---------------------	---	-------------------------	---	------------------	---	----------------------

4. The colour of iodine vapours is:

آئیوڈین کے بخارات کا رنگ ہوتا ہے:

A	Pink گلابی	B	Red سرخ	C	Purple پربل	D	Colorless بے رنگ
---	---------------	---	------------	---	----------------	---	---------------------

5. The value of K_c depends on:

K_c کی قیمت کا انحصار ہوتا ہے:

A	Pressure پریشر	B	Density ڈینسٹی	C	Temperature ٹمپریچر	D	Colour رنگ
---	-------------------	---	-------------------	---	------------------------	---	---------------

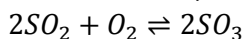
6. If Q_c > K_c, the reaction will proceed in which Direction?

اگر Q_c > K_c ہو تو ری ایکشن کس طرف جائے گا؟

A	Forward آگے کی سمت	B	Backward پچھے کی طرف	C	Upward اوپر کی طرف	D	No reaction ری ایکشن نہیں ہوتا
---	-----------------------	---	-------------------------	---	-----------------------	---	-----------------------------------

7. The equilibrium constant expression for the reaction is:

اس ری ایکشن کے لیے ایکوی لبریم کونسٹنٹ ایکسپریشن ہے:



A	$\frac{[\text{SO}_2]^2[\text{O}_2]}{[\text{SO}_3]}$	B	$\frac{[\text{SO}_2]^2[\text{O}_2]}{[\text{SO}_3]^2}$	C	$\frac{[\text{SO}_3]}{[\text{SO}_2][\text{O}_2]}$	D	$\frac{[\text{SO}_3]^2}{[\text{SO}_2]^2[\text{O}_2]}$
---	---	---	---	---	---	---	---

8. K_c=

A	K _f /K _r	B	K _f /K _e	C	K _r /K _f	D	K _f /K _f
---	--------------------------------	---	--------------------------------	---	--------------------------------	---	--------------------------------

9. For reaction b/w PCl₃ and Cl₂ to form PCl₅, the units of K_c are:

PCl₃ اور Cl₂ سے PCl₅ بنانے کے لیے ری ایکشن میں K_c کے یونٹس ہیں:

A	mol dm ⁻³	B	mol ⁻¹ dm ⁻³	C	mol ⁻¹ dm ³	D	mol dm ³
---	----------------------	---	------------------------------------	---	-----------------------------------	---	---------------------

AL HASEEB SCIENCE ACADEMY

Name		Class	10 th	Marks	30
Roll No#		Subject	Chemistry-1	Time	60Minutes
Test Syllabus	Ch 9	Date: / /2025	Obtain Marks =	Parents Signature:	

10. When the magnitude of K_c is very small it indicates:

جب K_c کی ویلیو بہت چھوٹی ہو تو یہ ظاہر کرتی ہے:

A	Equilibrium will never establish ایکوی لبریم کبھی قائم نہیں ہوگی	B	All reactants will be converted into products تمام ری ایکٹنٹس پروڈکٹس میں تبدیل ہو جائیں گے
C	Reaction will go to complete ری ایکشن مکمل ہو جائے گا	D	The amount of products is negligible پروڈکٹس کی مقدار بہت کم ہوگی

11. The characteristics of reversible reaction are many, except one of the given

ریورسیبل ری ایکشنز کی دی گئی خصوصیات میں سے کوئی ایک نہیں ہے

A	Products never recombine to form reactants پروڈکٹس دوبارہ ری ایکٹنٹس نہیں بناتے	B	They never complete یہ کبھی تکمیل تک نہیں پہنچتے
C	They proceed in both ways یہ دونوں اطراف میں واقع ہوتے ہیں	D	They have a double arrow b/w reactants and products ان میں ری ایکٹنٹس اور پروڈکٹس کے درمیان الٹے سیدھے دو تیر ہوتے ہیں

Question no 2. Answer the following Short Questions. ANY FIVE (5x2=10)

1.	Explain difference between Reversible and irreversible Reactions.	1.	اررور سیبل اور اررور سیبل ری ایکشنز میں کیا فرق ہے؟
2.	Sketch graph for dynamic equilibrium.	2.	ڈائنک ایکوی لبریم قائم ہونے کا گراف بنائیں۔
3.	What does large value of K _c shows?	3.	K _c کی بڑی ویلیو کیا ظاہر کرتی ہے؟
4.	Which properties remains unchanged at equilibrium?	4.	ایکوی لبریم کی حالت میں کون سی طبیعی خصوصیات ایک جیسی رہتی ہیں؟
5.	Why dynamic equilibrium is achieved in close system only?	5.	ڈائنک ایکوی لبریم کو صرف بند سسٹم میں ہی حاصل کیا جاسکتا ہے۔ کیوں؟
6.	How is Dynamic Equilibrium Established?	6.	ڈائنک ایکوی لبریم کیسے قائم ہوتا ہے؟
7.	Define Reactants and product along with Example.	7.	ری ایکٹنٹس اور پروڈکٹس کی تعریف مثال کے ساتھ بیان کریں۔
8.	Write equilibrium expression and units for reaction given below: $CO + 3H_2 \rightleftharpoons CH_4 + H_2O$	8.	درج ذیل ری ایکشن کے لیے ایکوی لبریم کونسٹنٹ ایکسپریشن اور یونٹس لکھیں: $CO + 3H_2 \rightleftharpoons CH_4 + H_2O$

Question no 3. Answer the following long Questions. 5+4=9

1.	State the law of Mass of Action and Drive the expression for Equilibrium Constant for a General Reaction?	1.	لا آف ماس ایکشن تحریر کریں اور ایک جنرل ری ایکشن کیلئے ایکوی لبریم کونسٹنٹ ایکسپریشن اخذ کریں؟
2.	Write macroscopic characteristics of forward and reverse reactions.	2.	فارورڈ اور ریورس ری ایکشنز کی میکروسکوپک خصوصیات لکھیں۔

AL HASEEB SCIENCE ACADEMY

Name		Class	10 th	Marks	30
Roll No#		Subject	Chemistry-2	Time	60Minutes
Test Syllabus	Ch 10	Date: / /2025	Obtain Marks =	Parents Signature:	

Question no 1. Choose the correct option. 11x1=11

1. A salt is not Composed of:

ان میں سے کونسا آئن سالٹ میں نہیں ہوتا:

A	A metallic cation مٹیک کیٹائن	B	Non-Metallic anion نان مٹیک اینائن	C	An anion of a base بیس کے اینائن	D	An anion of an acid ایسڈ کے اینائن
---	----------------------------------	---	---------------------------------------	---	-------------------------------------	---	---------------------------------------

2. What is the pOH of a 0.02M Ca (OH)₂?

Ca کے 0.02M سلوشن کی pOH کیا ہے؟

A	1.698	B	1.397	C	12.31	D	12.61
---	-------	---	-------	---	-------	---	-------

3. Acetic Acid is used for:

ایسٹک اسید استعمال ہوتا ہے

A	Flavoring Food خوراک کو خوش ذائقہ بنانے کے لیے	B	Making Explosive دھماکہ خیز اشیاء بنانے کے لیے	C	Etching designs نقش و نگار کے لیے	D	Cleaning Metals میٹلز کی صفائی کے لیے
---	---	---	---	---	--------------------------------------	---	--

4. Dilute Acids React with carbonates to produce the given products except:

ڈائلوٹ ایسڈز کاربونیٹس کے ساتھ ری ایکشن کر کے مندرجہ ذیل میں کونسا پراڈکٹ نہیں بناتے؟

A	Salt نمک	B	Water پانی	C	Carbon Dioxide کاربن ڈائی آکسائیڈ	D	Hydrogen ہائیڈروجن
---	-------------	---	---------------	---	--------------------------------------	---	-----------------------

5. Which is the formula of washing soda?

واشنگ سوڈا کا فارمولا ہے؟

A	Na ₂ CO ₂ .10H ₂ O	B	Na ₂ CO ₄ .8H ₂ O	C	Na ₂ CO ₃ .10H ₂ O	D	Na ₃ CO ₃ .6H ₂ O
---	---	---	--	---	---	---	--

6. The Conjugate Acid of HPO₄²⁻ is.

HPO₄²⁻ کا کانجوگیٹ ایسڈ کونسا ہے

A	PO ₄ ²⁻	B	H ₂ PO ₄ ²⁻	C	H ₂ PO ₄	D	H ₃ PO ₄
---	-------------------------------	---	--	---	--------------------------------	---	--------------------------------

7. Which one of the Following Species is not amphoteric?

مندرجہ ذیل میں کونسی ایفٹوٹیرک نہیں ہے؟

A	H ₂ O	B	NH ₃	C	HCO ₃	D	SO ₄ ²⁻
---	------------------	---	-----------------	---	------------------	---	-------------------------------

8. The product of Lewis Acid-base Reaction is called Adduct. The bond Between the Adduct specie is.

لیو س ایسڈ-بیس ری ایکشن کی پراڈکٹ میں کونسا بانڈ ہوتا ہے۔

A	Ionic Bond آئیونک بانڈ	B	Covalent Bond کوویلنٹ بانڈ	C	Metallic Bond مٹیک بانڈ	D	Co-Ordinate Covalent Bond کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈ
---	---------------------------	---	-------------------------------	---	----------------------------	---	---

9. Which is the Conjugate base of Sulphuric Acid

سلفیورک ایسڈ کا کانجوگیٹ بیس ہے

AL HASEEB SCIENCE ACADEMY

Name		Class	10 th	Marks	30
Roll No#		Subject	Chemistry-2	Time	60Minutes
Test Syllabus	Ch 10	Date: / /2025	Obtain Marks =	Parents Signature:	

A	SO_3^{2-}	B	S^{2-}	C	HSO_3^-	D	HSO_4^-
---	--------------------	---	-----------------	---	------------------	---	------------------

10. Which is the Example of mixed Salts?

مکملڈ سلس کی مثال ہے؟

A	$\text{Ca}(\text{OCl})\text{Cl}$	B	$\text{CaO}(\text{Cl})_2$	C	$\text{Ca}(\text{O}_2\text{Cl})\text{Cl}$	D	$\text{CaCl}_2(\text{OCl})$
---	----------------------------------	---	---------------------------	---	---	---	-----------------------------

11. The water of crystallization is

واٹر آف کریسٹلائزیشن کس کا ذمہ دار ہے:

responsible for the:

A	Melting points of crystals کریسٹلز کے میلٹنگ پوائنٹس	B	Boiling points of crystals کریسٹلز کے بوائیٹنگ پوائنٹس	C	Shapes of crystals کریسٹلز کی اشکال کا	D	Transition point of crystals کریسٹلز کے ٹرانزیشن پوائنٹ کا
---	---	---	---	---	---	---	---

Question no 2. Answers following Short Questions. ANY FIVE (5x2=10)

1.	Write down two characteristics of acidic salts.	ایسڈک سلس کی دو خصوصیات لکھیں۔
2.	Define pH. What is the pH of pure water?	pH سے کیا مراد ہے؟ حلال پانی کی pH کیا ہوتی ہے؟
3.	Define Conjugate Acid and Conjugate base with one Example.	کانجوگیٹ ایسڈ اور کانجوگیٹ بیس کی تعریف لکھیں اور ایک مثال دیں۔
4.	What is amphoteric substance Give one Example?	ایمفوٹیرک شے سے کیا مراد ہے ایک مثال دیں؟
5.	Define Base and Explain that all Alkalis are Bases, But all Bases are not Alkalis.	بیس کی تعریف کریں اور وضاحت کریں: تمام الکلیز بیس ہیں لیکن تمام بیس الکلیز نہیں ہیں۔
6.	How can you justify that Bronsted-Lawry Concept of Acid and Base is applicable to Non-Aqueous?	آپ کس طرح وضاحت کر سکتے ہیں کہ ایسڈ اور بیس کا برونسڈ-لوری تصور نان اکیوئس سولوشنز پر قابل اطلاق ہے؟
7.	Why H^+ ion Acts as a Lewis Acid?	H^+ آئن کیوں لیو س ایسڈ کے طور پر کام کرتا ہے
8.	Na_2SO_4 is a neutral salt while NaHSO_4 is an Acid salt justify.	Na_2SO_4 ایک نیوٹرل سالٹ ہے جبکہ NaHSO_4 ایک ایسڈک سالٹ ہے۔ جواز پیش کریں۔

Question no 3. Answer following long questions. 5+4=9

1.	Give any five chemical properties of acids.	ایسڈز کی پانچ کیمیائی خصوصیات لکھیں۔
2.	Explain the Lewis Concept of Acids and Bases?	ایسڈ اور بیس کے لیو س نظریہ کی وضاحت کریں؟

AL HASEEB SCIENCE ACADEMY

Name		Class	10 th	Marks	30
Roll No#		Subject	Chemistry-3	Time	60Minutes
Test Syllabus	Ch 11	Date: / /2025	Obtain Marks =	Parents Signature:	

Question#01: Choose the Best Option. 11x1=11

1. Number of isomers of C ₅ H ₁₂ are:				C ₅ H ₁₂ کے آئسومرز کی تعداد ہے:			
A	01	B	03	C	05	D	17
2. Coal used in thermal power stations:				کون سا کوئلہ تھرمل پاور اسٹیشن میں استعمال ہوتا ہے:			
A	Peat پیٹ	B	Lignite لگنائٹ	C	Anthracite اینٹھراسائیٹ	D	Bitumen بچو مینس
3. Main Component of Natural gas is;				قدرتی گیس کا اہم جز کون سی گیس ہے:			
A	Methane میٹھین	B	Propane پروپین	C	Butane بیوٹین	D	Propene پروپائن
4. Animals formsorganic compounds:				حیوان کون سے آرگینک کمپائونڈز بناتے ہیں:			
A	Proteins only صرف پروٹینز	B	Fats Only صرف فیٹس	C	Both Proteins and fats پروٹینز اور فیٹس دونوں	D	Vitamins only صرف وٹامنز
5. Hydrogen gas released in:				ہائیڈروجن گیس خارج ہوتی ہے:			
A	Baeyer's test بائر ڈیٹسٹ	B	Bromine water test برومین واٹر ٹیسٹ	C	Sodium metal test سڈیم میٹل ٹیسٹ	D	All تمام
6. Which one of the following is a Synthetic Fiber?				مندرجہ ذیل میں سے کون سا سنتھٹک فائبر ہے:			
A	Nylon نائلون	B	Silk سلک	C	Wool دول	D	Cotton کاٹن
7. Which one of the following Contains Vitamins:				مندرجہ ذیل میں سے کس میں وٹامنز ہوتے ہیں:			
A	beans پھلی	B	Apple سیب	C	Potatoes آلو	D	Pulses دالوں
8. Which one of the following compounds is on Aldehyde?				مندرجہ ذیل میں سے کون سا ایلڈی ہائیڈ ہے؟			
A	CH ₃ – CH ₂ – OH	B	CH ₃ CHO	C	CH ₃ – CH ₂ – OH	D	CH ₃ – CO – CH ₃
9. -----Do not give reaction with fehling's solution.				فیلنگز سلوشن کے ساتھ ری ایکشن نہیں کرتا:			
A	Amine امائن	B	Ketones کیٹونز	C	Carboxylic acid کارباکسلک ایسڈ	D	NaHCO ₃
10. Which of the Following test is used for Carboxylic Group detections				کارباکسلک گروپ کیلئے کون سا ٹیسٹ استعمال کیا جاتا ہے			

AL HASEEB SCIENCE ACADEMY

Name		Class	10 th	Marks	30
Roll No#		Subject	Chemistry-3	Time	60Minutes
Test Syllabus	Ch 11	Date: / /2025	Obtain Marks =	Parents Signature:	

A	Dry test خشک ٹیسٹ	B	Fehling's test فیلنگر ٹیسٹ	C	Litmus Test لیٹمس ٹیسٹ	D	Sodium test سوڈیم ٹیسٹ
11. Which of the following is inorganic.				درج ذیل میں سے ان آرگینک ہے:			
A	CH ₄	B	CH ₃ OH	C	NaCN	D	CH ₃ Cl

Question#02: Answer the following short questions. ANY FIVE (5x2=10)

1	How is coal formed?	1	کوئلہ کیسے بنتا ہے؟
2	Write classification of coal.	2	کوئلہ کی کلاسیفیکیشن لکھیں۔
3	Write use of Bituminous.	3	بجوینیس کا استعمال لکھیں۔
4	Define destructive distillation.	4	ڈسٹرکٹو ڈسٹیلیشن کی تعریف کریں۔
5	Why are hydrocarbons combusive?	5	ہائڈروکاربنز آتش گیر کیوں ہوتے ہیں؟
6	Functional group is a group of atoms but not of molecule. Explain	6	فکشنل گروپ، ایٹمز کا گروپ ہے مالیکیولز کا نہیں۔ واضح کریں۔
7	Why silicone does not show catenation?	7	سیلیکان کیٹی نیشن کا مظاہرہ کیوں نہیں کرتا؟
8	Describe the Significance of natural gas?	8	قدرتی گیس کی اہمیت بیان کریں؟

Question#03: Answer the following Extensive questions in detail. (5+4=9)

1. Discuss Functional groups in detail.	فکشنل گروپس پر جامع نوٹ لکھیں۔
2. What is Homologous series, and write down the Characteristics of it.	ہومولوجس سیریز سے کیا مراد ہے؟ اس کی خصوصیات بیان کریں۔

AL HASEEB SCIENCE ACADEMY

Name		Class	10 th	Marks	30
Roll No#		Subject	Chemistry-4	Time	60Minutes
Test Syllabus	Ch 12	Date: / /2025	Obtain Marks =	Parents Signature:	

Q.1. Choose the Best Option. 11x1=11

1	Which is lighter than air?			کون ہوا سے ہلکا ہے؟		
A	Ethene ایتھین	B	H ₂ SO ₄	C	KBr	D All تمام
2.	The general formula of Alkane is:			الکیئز کا جنرل فارمولا ہے:		
A	C _n H _{2n+2}	B	C _n H _{2n+1}	C	C _n H _{2n}	D C _n H _{2n-2}
3.	The general formula of Alkene is:			الکیئن کا جنرل فارمولا ہے:		
A	C _n H _{2n+2}	B	C _n H _{2n+2}	B	C _n H _{2n+2}	B C _n H _{2n+2}
4.	Molecular formula of Butane is:			بیوٹین کا مالیکیولر فارمولا ہے:		
A	C ₄ H ₆	B	C ₄ H ₁₀	C	C ₄ H ₁₂	D C ₄ H ₈
5.	Which is substitution reaction:			تبادلے کی کاربائیڈیشن ہے:		
A	Halogenation of alkynes الکائینز کی ہیلوجینیشن	B	Halogenation of alkenes الکیئنز کی ہیلوجینیشن	C	Halogenation of alkanes الکیئنز کی ہیلوجینیشن	D Bromination of alkenes الکیئنز کی برومینیشن
6.	Marsh gas mostly consists of:			مارش گیس مشتمل ہوتی ہے:		
A	Propane پروپین	B	Butane بیوٹین	C	Ethane ایتھین	D Methane میٹھین
7.	Oxidation of alkenes produce:			الکیئنز کی آکسیدیشن سے بنتا ہے:		
A	Glyoxal گلائی آکس	B	Oxalic acid آگزائلک ایسڈ	C	Glycol گلائی کول	D Formic Acid فارمک ایسڈ
8.	Which one is also called olefins:			ان میں سے کون سا اولی فز بھی کہلاتا ہے:		
A	Alkanes الکیئنز	B	Alkenes الکیئنز	C	Alkynes الکائینز	D Alcohols الکوحلز
9.	Paraffins means:			پیرافنز کا مطلب ہے:		
A	No reactivity کوئی ری ایکٹیویٹی نہیں	B	Less reactivity کم ری ایکٹیویٹی	C	More reactivity زیادہ ری ایکٹیویٹی	D None کوئی نہیں
10.	Percentage of methane in natural gas is:			قدرتی گیس میں میٹھین کتنی فی صد ہوتی ہے:		
A	50%	B	65%	C	85%	D 92%
11.	Which gas is used in chemical war?			کیمیکیل وار میں کون سی گیس استعمال ہوتی ہے؟		
A	Marsh مارش	B	Mustard مسٹرڈ	C	Chlorine کلورین	D CNG سی این جی

AL HASEEB SCIENCE ACADEMY

Name		Class	10 th	Marks	30
Roll No#		Subject	Chemistry-4	Time	60Minutes
Test Syllabus	Ch 12	Date: / /2025	Obtain Marks =	Parents Signature:	

Q.2. Answer the following short questions. ANY FIVE (5x2=10)

1.	Define combustion.	جلنے کے عمل سے کیا مراد ہے؟
2.	Discuss Hydrogenation	ہائیڈروجنیشن کی وضاحت کریں۔
3.	Write Physical properties of alkynes.	الکائینز کی طبیعی خصوصیات لکھیں۔
4.	How vegetable oil is converted into vegetable ghee on industrial scale?	انڈسٹریل سکیل پر پروجینٹیل آئل کو بناسپتی گھی میں کیسے تبدیل کیا جاتا ہے؟
5.	What are closed chain compounds?	کلوز چین کمپاؤنڈز کیا ہوتے ہیں؟
6.	How alkenes are prepared by dehydration process?	ڈی ہائیڈریشن سے الکینز کیسے تیار ہوتے ہیں؟
7.	What are saturated and unsaturated hydrocarbons?	سیچور ایٹڈ اور ان سیچور ایٹڈ ہائیڈروکاربنز کیا ہوتے ہیں؟
8.	Write uses of ethane.	ایتھین کے استعمالات لکھیں۔

Long Questions. 5+4=9

3a.	Discuss halogenation of alkanes.	الکینز کی ہیلوجینیشن سے کیا مراد ہے؟
3b.	Discuss oxidation of alkenes and alkynes with KMnO_4 .	الکینز اور الکائینز کی KMnO_4 کے ساتھ آکسیدیشن بیان کریں۔

AL HASEEB SCIENCE ACADEMY

Name		Class	10 th	Marks	30
Roll No#		Subject	Chemistry-5	Time	60Minutes
Test Syllabus	Ch 13	Date: / /2025	Obtain Marks =	Parents Signature:	

Question#01: Choose the best option. 11x1=11

1. General Formula for Carbohydrates is:	1- کاربوہائیڈریٹس کا جنرل فارمولا ہے:				
A	$C_n(H_2O)_n$	B	$C_{n+1}(H_2O)_n$	C	$C_n(H_2O)_{n+1}$
D	C_nH_{n-1}	2- فوٹو سنتھیسز کے عمل میں پیدا ہوتا ہے			
A	Starch	B	Cellulose	C	Sucrose
D	Glucose	3- گلوکوز اور فرکٹوز کے ملنے سے بنتا ہے			
A	Starch	B	Cellulose	C	Sucrose
D	None	4- کس وٹامن کی کمی وجہ سے نائٹ بلائنڈنس کی بیماری ہوتی ہے؟			
A	Vitamin "A"	B	Vitamin "B"	C	Vitamin "C"
D	Vitamin "D"	5- بلیڈنگ کو روکنے کیلئے دوا کے طور پر کونسا آرگینک کمپاؤنڈ استعمال ہوتا ہے			
A	Vitamins	B	Proteins	C	Lipids
D	Glycerides	6- مندرجہ ذیل میں سے کون سا وٹامن پانی میں سولیبل ہے؟			
A	Vitamin "A"	B	Vitamin "B"	C	Vitamin "C"
D	Vitamin "D"	7- ہزاروں امائنو ایسڈز پولیمرائز ہو کر بناتے ہیں			
A	Carbohydrates	B	Proteins	C	Lipids
D	Vitamins	8- مندرجہ ذیل میں سے کون سا وٹامن فیٹ سولیبل ہے			
A	"A"	B	"E"	C	"K"
D	All	9- وٹامن ای کی وجہ سے کان سی بیماری بنتی ہے			
A	Rickets	B	Scurvy	C	Anemia in babies
D	Night Blindness	10- سب سے اہم اولیگو سکرائیڈ ہے:			
A	Sucrose	B	Glucose	C	Fructose
D	Maltose	11- ایک کرسٹالائن گلوکوز ہے:			
A	Dextrose	B	Peptide	C	Starch
D	All	تہام			

AL HASEEB SCIENCE ACADEMY

Name		Class	10 th	Marks	30
Roll No#		Subject	Chemistry-5	Time	60Minutes
Test Syllabus	Ch 13	Date: / /2025	Obtain Marks =	Parents Signature:	

Question No 2. Short Question. ANY FIVE 5x2=10	سوال نمبر 2۔ مختصر سوالات کے جواب دیں۔
1. How plants Synthesize carbohydrates?	1۔ پودے کاربوہائیڈریٹس کیسے بناتے ہیں؟
2. What is difference between Glucose and Fructose?	2۔ گلوکوز اور فرکٹوز میں کیا فرق ہے؟
3. What is the functions of DNA?	3۔ "ڈی این اے" کا فنکشن کیا ہے؟
4. Give general formula of the lipids?	4۔ لیپڈز کا جنرل فارمولا لکھیں؟
5. What is the Significance of Vitamins.	5۔ وٹامنز کی اہمیت کیا ہے؟
6. How is Proteins Formed?	6۔ پروٹینز کیسے بنتی ہیں؟
7. What do you mean by genetic code of life?	7۔ جینیٹک کوڈ آف لائف سے کیا مراد ہے؟
8. Name three fatty acids with their Formula?	8۔ تین فیٹی ایسڈز کے نام اور ان کے فارمولا لکھیں؟

Question No 3. Long Question. 4+5=9	سوال نمبر 3۔ تفصیلی جواب دیں
1. Explain the sources and uses of carbohydrates.	1۔ کاربوہائیڈریٹس کے سورسز اور ان کے استعمالات کی وضاحت کریں؟
2. Describe the sources, uses and deficiency Symptoms of water Soluble Vitamin?	2۔ فیٹ میں سولیبل وٹامنز کے سورسز، استعمالات اور ان کی کمی کی علامات تحریر کریں

AL HASEEB SCIENCE ACADEMY

Name		Class	10 th	Marks	30
Roll No#		Subject	Chemistry-6	Time	60Minutes
Test Syllabus	Ch 14	Date: / /2025	Obtain Marks =	Parents Signature:	

Question#01: Choose the best option. 11x1=11

1. Which one of the following are not Greenhouse Effects?			1- مندرجہ ذیل میں سے کونسا گرین ہاؤس ایفیکٹ نہیں ہے		
A	Increasing atmosphere temperature اٹموسفیر کے ٹمپریچر میں اضافہ	B	Increase food chain فوڈ چینز میں اضافہ	C	Increase food risks سیلاب کے خطرات میں اضافہ
2. Normally rain water is weakly acid because of?			2- عام طور پر بارش کا پانی کون سی گیس کی وجہ سے کم ایسڈک ہوتا ہے۔		
A	SO ₃ gas SO ₃ گیس	B	CO ₂ gas CO ₂ گیس	C	SO ₂ gas SO ₂ گیس
3. Acid rain effects the aquatic life by clogging fish gills because of			3- ایسڈ رین میں موجود کون سا میٹل مچھلیوں کے گلز کو بند کر کے آبی زندگی کو متاثر کرتی ہے؟		
A	Calcium sulphate کیلشیم سلفیٹ	B	Calcium nitrate کیلشیم نائٹریٹ	C	Calcium کیلشیم
4. Which one following is not an air pollutant			4- مندرجہ ذیل میں سے کون ہوا کا پلوٹنٹ نہیں ہے۔		
A	Carbon dioxide کاربن ڈائی آکسائیڈ	B	Carbon monoxide کاربن مونو آکسائیڈ	C	Nitrogen dioxide نائٹروجن ڈائی آکسائیڈ
5. Which gas protects the Earth's surface from ultraviolet radiation			5- کون سی گیس زمین کی سطح کو الٹرا وائلٹ ریڈی ایشن سے محفوظ رکھتی ہے۔		
A	CO ₂	B	CO	C	N ₂
6. Global warming causes rising of the sea level. The cause of global warming is?			6- گلوبل وارمنگ سے سمندر کی سطح میں اضافہ ہوتا ہے گلوبل وارمنگ کی وجہ کونسی گیس ہے۔		
A	CO ₂	B	SO ₂	C	NO _x
7. Infrared radiation emitted by the Earth are absorbed			7- زمین سے خارج ہونے والی انفراریڈ ایمریشن کس میں جذب ہوتی ہیں۔		
A	CO ₂ , H ₂ O	B	N ₂ , O ₂	C	CO ₂ , N ₂
8. About 99% atmosphere's mass lies within?			8- اٹموسفیر ماس کا تقریباً 99 فی صد کس میں موجود ہے۔		
A	30 kilometer 30 کلومیٹر	B	35 kilometre 35 کلومیٹر	C	15 kilometer 15 کلومیٹر
9. Depending upon temperature Variation, atmosphere is divided into how many regions?			9- ٹمپریچر میں تبدیلی کی بنا پر اٹموسفیر کو کتنے ریجنز میں تقسیم کیا گیا ہے۔		
A	1	B	2	C	3
10. Iron and steel structure are damaged by?			10- آئرن اور اسٹیل کی ساخت کس سے تباہ ہوتی ہے؟		
A	Carbon monoxide کاربن مونو آکسائیڈ	B	Sulphur dioxide سلفر ڈائی آکسائیڈ	C	Methane میٹھین
			D	Carbon dioxide کاربن ڈائی آکسائیڈ	

AL HASEEB SCIENCE ACADEMY

Name		Class	10 th	Marks	30
Roll No#		Subject	Chemistry-6	Time	60Minutes
Test Syllabus	Ch 14	Date: / /2025	Obtain Marks =	Parents Signature:	

11. Just above the earth surface is:			11- زمین کی سطح کے بالکل اوپر کون سا سفیر ہے:		
A	Mesosphere میزوسفیر	B	Stratosphere سٹریٹوسفیر	C	Thermosphere تھرموسفیر
				D	Troposphere ٹروپوسفیر

Question No 2. Short Question. ANY FIVE (5x2=10)	سوال نمبر 2- مختصر سوالات کے جواب دیں۔ کوئی سے پانچ
1. Differentiate Between primary and secondary air pollutions.	1- پرائمری اور سیکنڈری ایئر پالیوٹینٹس میں فرق کریں۔
2. State the major sources of CO , CO ₂	2- CO , CO ₂ کے اخراج کے اہم سورسز لکھیں
3. How ozone layer forms in stratosphere?	3- سٹریٹوسفیر میں اوزون لیئر کیسے بنتی ہے؟
4. Why populous areas are becoming unable to live in?	4- گنجان آباد علاقے ناقابل رہائش کیوں ہو رہے ہیں؟
5. How ozone layer being depleted by Chloroflouro carbon?	5- کلوروفلورو کاربن اوزون کی لیئر کو کیسے نقصان پہنچاتا ہے؟
6. Which air pollutant is produced on anaerobic decomposition of organic matter	6- آئریکٹک میٹر کی این ایروک ڈی کمپوزیشن سے کونسا ہواکاپلوٹینٹ پیدا ہوتا ہے؟
7. How acid rain increases the acidity of soil?	7- ایسڈ رین کس طرح زمین کی ایسڈٹی میں اضافہ کرتی ہے؟
8. What threats are to human health due to SO ₂ gas as air pollutant?	8- ہوا کے پلوٹینٹ کے طور پر SO ₂ گیس سے انسانی صحت کو کیا خطرات لاحق ہیں؟

Question No 3. Long Question.4+5=9	سوال نمبر 3- تفصیلی جواب دیں
1. Define acid rain. How it forms and what are its effects?	1- ایسڈ رین سے کیا مراد ہے یہ کیسے بنتی ہے اور اس کے اثرات کیا ہیں؟
2. Oxide of Nitrogen causes air pollution. Describe the sources of their Compounds.	2- نائٹروجن کے آکسائیڈز ہوا کی پلوٹیشن کا باعث بنتے ہیں ان کمپاؤنڈز کے سورسز کی وضاحت کریں

AL HASEEB SCIENCE ACADEMY

Name		Class	10 th	Marks	30
Roll No#		Subject	Chemistry-7	Time	60Minutes
Test Syllabus	Ch 15	Date: / /2025	Obtain Marks =	Parents Signature:	

Question#01: Choose the best option. 11x1=11

1. A disease that causes bone and teeth damage is :		ہڈیوں اور دانتوں کے خراب ہونے کی وجہ کون سی ہے:			
A	یرقان Jaundice	B	ہیضہ Cholera	C	ہیپاٹائٹس Hepatitis
D	فلوروسس Fluorosis				
2. Which of the following gas is used to destroy harmful bacteria in water:		پانی میں موجود نقصان دہ بیکٹیریا کو مارنے کے لیے کون سی گیس استعمال ہوتی ہے:			
A	Br ₂	B	F ₂	C	Cl ₂
D	I ₂				
3. Water dissolves non-ionic compounds by:		پانی نان آئیونک کمپائونڈز کو کس وجہ سے حل کر سکتا ہے:			
A	ہائیڈروجن بانڈنگ Hydrogen bonding	B	ڈائپول ڈائپول فورسز Dipole-dipole forces	C	آئن ڈائپول فورسز Ion-dipole forces
D	آئن آئن فورسز Ion-ion forces				
4. Rapid growth of algae in water bodies is because of detergent having:		ڈیٹرجنٹ میں کون سے سالتس کی موجودگی کی وجہ سے پانی میں الجھی کی گروتھ تیز ہوتی ہے:			
A	کاربونیٹ سالتس Carbonate salts	B	سلفونک ایسڈ سالتس Sulphonic acid salts	C	سلفیٹ سالتس Sulphate salts
D	فوسفیٹ سالتس Phosphate salts				
5. Depletion of O ₂ from water is not because of:		مندرجہ ذیل میں سے کون سا عمل پانی سے O ₂ کے خاتمے کی وجہ نہیں ہے:			
A	ایکونٹس پودوں کے گلنے Decaying of aquatic plants	B	ایکونٹس پودوں کی بوسیدگی Biodegradation of aquatic plants	C	ایکونٹس پودوں کی تیز گروتھ Rapid growth of aquatic plants
D	Decomposition of aquatic plants				
6. Which one of the following diseases causes liver inflammation?		مندرجہ ذیل میں سے کون سی بیماری جگر کی سوزش کا سبب بنتی ہے:			
A	ٹائفائیڈ Typhoid	B	یرقان Jaundice	C	ہیضہ Cholera
D	ہیپاٹائٹس Hepatitis				
7. Which one of the following properties of water is responsible for rising of water in Plants?		پانی کی کون سی خصوصیت پودوں میں پانی کے اوپر چڑھنے کی ذمہ دار ہے:			
A	Specific heat capacity حرارت مخصوص	B	Capillary action کیپیلری ایکشن	C	Excellent solvent action بہترین سالینٹ ایکشن
D	Viscosity وسکاسٹی				
8. Which one of the following ion does not cause hardness in water?		درج ذیل آئنز میں سے کونسا آئن واٹر ہارڈنيس کی وجہ نہیں بنتا:			
A	Ca ²⁺	B	Mg ²⁺	C	SO ₄ ²⁻
D	Na ⁺				

AL HASEEB SCIENCE ACADEMY

Name		Class	10 th	Marks	30
Roll No#		Subject	Chemistry-7	Time	60Minutes
Test Syllabus	Ch 15	Date: / /2025	Obtain Marks =	Parents Signature:	

9. The density of water at 4°C is:				4°C پر پانی کی ڈینسٹی ہوتی ہے:			
A	1 gm cm ⁻³	B	2 gm cm ⁻³	C	3 gm cm ⁻³	D	4 gm cm ⁻³
10. Specific heat capacity of water is:				پانی کی مخصوص حرارتی گنجائش ہوتی ہے:			
A	2.4 J g ⁻¹ K ⁻¹	B	2.4 KJ g ⁻¹ K ⁻¹	C	4.2 KJ g ⁻¹ K ⁻¹	D	4.2 J g ⁻¹ K ⁻¹
11. Swimming pools are cleaned by a process:				سوئمنگ پول کس پروسس سے صاف کیا جاتا ہے:			
A	Hydrogenation ہائیڈروجنیشن	B	Bromination برومینیشن	C	Chlorination کلورینیشن	D	Nitration نائٹریشن

Question No 2. Short Questions. ANY FIVE (5x2=10)	سوال نمبر 2۔ مختصر سوالات کے جواب دیں۔ کوئی سے پانچ (5x2=10)
1. Why water molecule is Polar?	واٹر مالیکیول پولر کیوں ہوتا ہے؟
2. Define fluorosis.	فلوروسس کیا ہے؟
3. Write difference b/w biodegradable and non-biodegradable detergents.	بائیوڈی گریڈیبل اور نان بائیوڈی گریڈیبل ڈیٹرجنٹس میں فرق لکھیں۔
4. What forces are responsible for dissolving polar substances in water?	پانی میں پولر اشیاء کے حل ہونے کی وجہ کون سی ہے؟
5. What are boiler scales?	بوائیلر سکیلز سے کیا مراد ہے؟
6. Write down disadvantages of agricultural effluents.	ایگریکلچرل افسلیوئنٹس کے نقصانات لکھیں۔
7. What is difference b/w hard and soft water?	ہارڈ اور سوفٹ واٹر میں فرق کریں۔
8. Describe the effects of using polluted water.	پلوٹڈ واٹر استعمال کرنے کے نقصانات لکھیں۔

Question#3: Attempt following long questions. 5+4=9

3a. Explain water pollution due to industrial wastes.	انڈسٹریل ویسٹ کی وجہ سے واٹر پولوشن کی وضاحت کریں۔
3b. Write down the methods to remove the permanent hardness of water.	پانی کی پرمیننٹ ہارڈ نیس کو ختم کرنے کے طریقے لکھیں۔

AL HASEEB SCIENCE ACADEMY

Name		Class	10 th	Marks	30
Roll No#		Subject	Chemistry-8	Time	60Minutes
Test Syllabus	Ch 16	Date: / /2025	Obtain Marks =	Parents Signature:	

Question#01: Choose the best option. 11x1=11

1. Concentration is:				1- کنسنٹریشن ہے:			
A	بوائلنگ ٹیکنیک Boiling Technique	B	کولنگ ٹیکنیک Cooling Technique	C	مکسنگ ٹیکنیک Mixing Technique	D	سپرینگ ٹیکنیک Separating Technique
2. Method for concentration of Cooper ore is:				2- کاپراور کی کنسنٹریشن کا طریقہ ہے:			
A	فراٹھ فلوٹیشن Froth flotation	B	کیلکینیشن Calcination	C	ڈسٹیلیشن Distillation	D	روسٹنگ Roasting
3. Matte is:				3- میٹلکس ہے:			
A	FeO and Cu ₂ O	B	CuO and FeS	C	CuS and FeO	D	Cu ₂ S and FeS
4. Formula for urea is:				4- یوریا کا فارمولا ہے:			
A	NH ₂ COONH ₄	B	NH ₂ COONH ₂	C	NH ₂ CONH ₄	D	NH ₂ CONH ₂
5. Crude oil is heated in furnace at temperature of:				5- کروڈ آئل کو فرنس میں کس ٹمپریچر تک گرم کیا جاتا ہے:			
A	300°C	B	350°C	C	400°C	D	450°C
6. Froth flotation process is used to concentrate the ore on:				6- فراٹھ فلوٹیشن کس بنیاد پر کیا جاتا ہے؟			
A	میگنیٹک کی بنیاد پر Magnetic basis	B	وٹنگ کی بنیاد پر Wetting basis	C	کنسنٹریشن کی بنیاد پر Concentration basis	D	ڈینسٹی کی بنیاد پر Density basis
7. In Solvay's process slaked lime is used to:				7- سالوے پراسیس میں بجھے ہوئے چوڑے کو کس لیے استعمال کیا جاتا ہے؟			
A	Na ₂ CO ₃ بنانے کے لیے Form Na ₂ CO ₃	B	CO ₂ تیار کرنے کے لیے Prepare CO ₂	C	امونیا حاصل کرنے کے لیے Recover ammonia	D	ان بجھا چونا تیار کرنے کے لیے Prepare quick lime
8. When NaHCO ₃ is heated it forms:				8- جب NaHCO ₃ کو گرم کیا جاتا ہے تو یہ بن جاتا ہے؟			
A	CO ₂	B	Ca(OH) ₂	C	CaCO ₃	D	CaO
9. Bluster copper is% pure.				9- بلستر کاپر ----- فیصد خالص ہوتا ہے:			
A	20	B	45	C	70	D	98
10. The amount of nitrogen in urea is:				10- یوریا میں نائٹروجن کی مقدار ہوتی ہے:			
A	26.6%	B	36.6%	C	46.6%	D	56.6%
11. To prepare urea how many units are in Pakistan?				11- پاکستان میں یوریا تیار کرنے کے تقریباً کتنے یونٹس ہیں؟			
A	3	B	6	C	9	D	12

Name		Class	10 th	Marks	30
Roll No#		Subject	Chemistry-8	Time	60Minutes
Test Syllabus	Ch 16	Date: / /2025	Obtain Marks =	Parents Signature:	

(Subjective)

Question No 2. Short Questions. ANY FIVE (5x2=10)	سوال نمبر 2۔ مختصر سوالات کے جواب دیں
1. What are minerals and ores?	1۔ منرلز اور اوزے کیا مراد ہے؟
2. What is anode mud?	2۔ اینوڈ مڈ سے کیا مراد ہے؟
3. Name the chemical methods for the reduction of ore.	3۔ اور کی ریڈکشن میں شامل کیمیکل طریقوں کے نام لکھیں۔
4. Define Metallurgy.	4۔ میٹلرجی کی تعریف کریں۔
5. Discuss the role of magnetic and non-magnetic belts in electromagnetic separation.	5۔ الیکٹرو میگنیٹک سپریشن میں میگنیٹک اور نام میگنیٹک بیلٹ کیا کردار ادا کرتے ہیں؟
6. Explain froth flotation process. What is role of pine oil in it?	6۔ فرائٹھ فلوٹیشن پروسس سے کیا مراد ہے؟ اس میں پائن آئل کا کیا کردار ہے؟
7. Define roasting. How is roasting carried out?	7۔ رسٹنگ سے کیا مراد ہے؟ رسٹنگ کس طرح کی جاتی ہے؟
8. Define smelting. Illustrate with diagram.	8۔ سملٹنگ کی تعریف کریں۔ ڈایا گرام بنائیں۔

Question#3: Attempt following question 4+5=9

1. Explain preparation of sodium carbonate by Solvay's process by flow sheet diagram.	1۔ فلو شیٹ ڈایا گرام کی مدد سے سالوے پروسس سے سوڈیم کاربونیٹ کی تیاری کا طریقہ لکھیں۔
2. Explain the procedure of preparation of urea by flow sheet diagram. Also describe importance of urea.	2۔ فلو شیٹ ڈایا گرام کی مدد سے یوریا کی تیاری کے مراحل بیان کریں۔ نیز یوریا کی اہمیت لکھیں۔

AL HASEEB SCIENCE ACADEMY

Name		Class	10 th	Marks	60
Roll No#		Subject	Chemistry-9	Time	2H:00
Test Syllabus	1 st Half .B	Date: / /2025	Obtain Marks =	Parents Signature:	

1.	Number of salt series by H ₂ SO ₄ are:			H ₂ SO ₄ سلسلے کی کتنی سیریز بنتا ہے:			1.	
A	1	B	2	C	3	D	4	
2.	Formula for chloroform is:			کلوروفارم کا فارمولا ہے:				2.
A	CH ₃ Cl	B	CH ₂ Cl ₂	C	CHCl ₃	D	CCl ₄	
3.	Reverse reaction takes place from:			ریورس ری ایکشن ہوتا ہے:				3.
A	Left to right بائیں سے دائیں	B	Right to left دائیں سے بائیں	C	Up to down اوپر سے نیچے	D	None کوئی نہیں	
4.	PCl ₅ production reaction from PCl ₃ and Cl ₂ has K _c units:			PCl ₃ اور Cl ₂ سے PCl ₅ بنانے کے لیے ری ایکشن میں K _c کے یونٹس ہیں:				4.
A	mol dm ⁻³	B	mol ⁻¹ dm ⁻³	C	mol ⁻¹ dm ²	D	mol dm ³	
5.	Acid turns the litmus paper:			ایسڈ لٹمس پیپر کو کرتا ہے:				5.
A	Red to blue سرخ کو نیلا	B	Red to black سرخ کو کالا	C	Blue to red نیلے کو سرخ	D	Red to yellow سرخ سے پیلا	
6.	Which one neutralize the acid:			ایسڈ کو نیوٹرل کرتا ہے:				6.
A	Metal میتل	B	Alkali الکی	C	Salt سالت	D	Non-Metal نان میتل	
7.	The conjugate base of HF is:			HF کا کانجوگیٹ بیس ہے:				7.
A	F ⁻¹	B	H ⁻¹	C	Cl ⁻¹	D	OH ⁻	
8.	Acids reacts with Sulphides to evolve:			ایسڈز سلفائیڈز کے ساتھ ری ایکٹ کر کے خارج کرتے ہیں:				8.
A	H ₂	B	CO ₂	C	H ₂ S	D	N ₂	
9.	Percentage of carbon in coke,			کوک میں کاربن کی مقدار ہے:				9.
A	9.8%	B	98%	C	92%	D	0.98%	
10.	Anthracite is used in:			اینٹھراسٹ استعمال ہوتا ہے:				10.
A	Furnace بھنی میں	B	Homes گھروں میں	C	Thermal power تھرمل پلانٹس	D	Industry صنعتوں میں	
11.	Benzenoids are also called:			بنیزینائیڈز کو کہا جاتا ہے:				11.
A	Aliphatic ایلی فیتک	B	Alicyclic ایلی سائیکلک	C	Aromatic ایرومیٹک	D	Saturated سیچوریتڈ	
12.	Vegetable oil is converted into ghee by:			ویجیٹبل آئل کو گھی میں کس عمل سے تبدیل کیا جاتا ہے؟				12.
A	Halogenation ہیلوجینیشن	B	Bromination برومینیشن	C	Chlorination کلورینیشن	D	Hydrogenation ہائیڈروجنیشن	

Name		Class	10 th	Marks	60
Roll No#		Subject	Chemistry-9	Time	2H:00
Test Syllabus	1 st Half .B	Date: / /2025	Obtain Marks =	Parents Signature:	

(Subjective)

Question#2: Answer the Following Short Questions. ANY FIVE (5x2=10)

1.	What is meant by active mass? Write its unit.	ایکٹو ماس سے کیا مراد ہے؟ یونٹ لکھیں۔	1.
2.	Why the reaction does not stop at equilibrium?	ایکوی لبریم کی حالت میں ری ایکشن کیوں نہیں رکتا؟	2.
3.	How can we predict the direction of reaction?	ری ایکشن کی سمت کا تعین کیسے کیا جاتا ہے؟	3.
4.	Write K _c expression for $N_2 + 3H_2 \leftrightarrow 2NH_3$	K _c ایکسپریشن لکھیں: $N_2 + 3H_2 \leftrightarrow 2NH_3$	4.
5.	Why the concentration of reactants and products do not change in reversible reaction?	ری ایکٹنٹس اور پروڈکٹس کی کنسنٹریشن، ریورسیبل ری ایکشن میں تبدیل کیوں نہیں ہوتی؟	5.
6.	Write down the difference b/w acids and bases.	ایسڈ اور بیسز میں فرق لکھیں۔	6.
7.	Prove that water is an amphoteric.	ثابت کریں کہ پانی ایک ایفوفٹیرک مرکب ہے۔	7.
8.	Write the names of three mineral acids.	تین منرل ایسڈز کے نام لکھیں۔	8.

Question#3: Answer the Following Short Questions. ANY FIVE (5x2=10)

1.	Write the uses of calcium hydroxide.	کیلسیم ہائیڈروآکسائیڈ کے استعمالات لکھیں۔	1.
2.	Why the salt are neutral compounds?	سالٹس نیوٹرل کمپاؤنڈز کیوں ہیں؟	2.
3.	What is vital force theory?	وائٹل فورس تھیوری کیا ہے؟	3.
4.	Define structural formula and give example.	سٹرکچرل فارمولا کیا ہے؟ مثال دیں۔	4.
5.	Why the melting and boiling points of organic compounds are low?	آرگینک کمپاؤنڈز کے میلٹنگ اور بوائلنگ پوائنٹس کم کیوں ہوتے ہیں؟	5.
6.	Define functional group. Give an example.	فکشنل گروپ سے کیا مراد ہے؟ مثال دیں۔	6.
7.	Write down the test for Alcoholic group.	الکھلک گروپ کی شناخت کا ٹیسٹ لکھیں۔	7.
8.	Draw concept diagram of hydrocarbons.	ہائیڈروکاربنز کی کنسپٹ ڈایا گرام بنائیں۔	8.

Question#4: Answer the Following Short Questions. ANY FIVE (5x2=10)

1.	Why butene does not give substitution reaction?	بیوٹین میں تبدلے کے ری ایکشنز کیوں نہیں ہوتے؟	1.
2.	Why millions of organic compounds are found?	لاکھوں آرگینک کمپاؤنڈز کیوں پائے جاتے ہیں؟	2.
3.	Why addition reaction takes place in two steps in Acetylene?	ایڈیشن میں ری ایکشن دو مراحل میں کیوں ہوتا ہے؟	3.
4.	Write equation when ethyne is passed	ایتھائن کو برومین وائر سے گزارنے پر کون سی ری ایکشن ہوگا	4.

AL HASEEB SCIENCE ACADEMY

Name		Class	10th	Marks	60
Roll No#		Subject	Chemistry-9	Time	2H:00
Test Syllabus	1 st Half .B	Date: / /2025	Obtain Marks =	Parents Signature:	

	through bromine water.	مسوات لکھیں۔	
5.	Write radicals of butane.	بیوٹین کے ریڈیکلز بیان کریں۔	.5
6.	Sketch graph for dynamic equilibrium.	ڈائنمک ایکوی لبریم گراف بنائیں۔	.6
7.	Write classification of coal.	کوئلہ کی کلاسیفیکیشن لکھیں۔	.7
8.	Why HCl forms single series of salts?	HCl سلسلے کی صرف ایک سیریز کیوں بناتا ہے؟	.8

Answer the following questions in detail. ANY TWO (4+5)x2=18

5 (a)	State law of mass action and derive an equilibrium expression for a general equation.	لاء آف ماس ایکشن سے کیا مراد ہے؟ ایک جنرل مسوات کی مدد سے ایکوی لبریم ایکسپریشن اخذ کریں۔	.5a
5(b)	Explain the Lewis concept of acids and bases with two examples.	لیوس کا ایڈورنیمس نظریہ بیان کریں۔ دو مثالیں بھی دیں۔	.5b
6(a)	Write down the reaction of acids with the following: (a) Metals (b) Carbonates (c) Bases (d) Sulphides	ایسڈز کے مندرجہ ذیل کے ساتھ ری ایکشن لکھیں۔ (1) میٹلز (2) کاربونیٹس (3) بیسز (4) سلفائیڈز	.6a
6(b)	Write down uses of methane and ethane.	میٹھین اور ایٹھین کے استعمالات لکھیں۔	.6b
7a.	Alkanes are source of heat. Explain.	الکیئز حرارت کا سورس ہیں۔ وضاحت کریں۔	.7a
7b.	Write down the uses of salts.	سلسلے کے استعمالات لکھیں۔	.7b

AL HASEEB SCIENCE ACADEMY

Name		Class	10 th	Marks	60
Roll No#		Subject	Chemistry-10	Time	2H:00
Test Syllabus	2 nd Half.B	Date: / /2025	Obtain Marks =	Parents Signature:	

Question#01: Choose the Correct Option. (12x1=12)

1)	Glucose is:			گلوکوز کیا ہے؟			1)	
A	Hexahydroxy aldehyde ہیکز اہائڈرو آکسی ایلڈی ہائیڈ	B	Hexahydroxy ketone ہیکز اہائڈرو آکسی کیٹون	C	Pentahydroxy aldehyde پینٹا اہائڈرو آکسی ایلڈی ہائیڈ	D	Pentahydroxy ketone پینٹا اہائڈرو آکسی کیٹون	
2)	Chemical formula of fructose is:			فرکٹوز کا کیمیائی فارمولا لکھیں؟				2)
A	C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁	B	C ₆ H ₁₂ O ₆	C	C ₄ H ₁₀	D	C ₅ H ₁₂	
3)	Molecular formula of stearic acid is:			سٹیئرک ایسڈ کا مالیکیولر فارمولا ہے:				3)
A	C ₁₅ H ₃₁ COOH	B	C ₁₇ H ₃₅ COOH	C	C ₁₅ H ₃₀ COOH	D	C ₁₇ H ₃₄ COOH	
4)	Vitamin B (thiamin) was discovered by:			وٹامن بی (تھامین) دریافت کیا:				4)
A	Hopkins ہاپکنز	B	Funk فنک	C	J.waston جے۔ وائسٹن	D	Davy ڈیوی	
5)	At the height 85-120km from earth's surface is:			سطح زمین سے 85-120 کلومیٹر کی بلندی پر ہے:				5)
	Troposphere ٹروپوسفیر	B	Mesosphere میزوسفیر	C	Stratosphere سٹریٹوسفیر	D	Thermosphere تھرموسفیر	
6)	Which pollutant is not found in car exhaust gases?			کون سا پلوٹینٹ کار کی ایکزاسٹ گیسز میں نہیں پایا جاتا ہے؟				6)
A	CO	B	O ₂	C	NO ₂	D	SO ₂	
7)	Ionic compound are soluble in water due to:			آئیونک کمپاؤنڈ کس وجہ سے پانی میں سولیبل ہیں۔				7)
A	Hydrogen bonding ہائیڈروجن بانڈنگ	B	Ion-dipole forces آئن ڈائی پول فورسز	C	Dipole – dipole forces ڈائی پول ڈائی پول فورسز	D	Dipole- induced forces ڈائی پول انڈیوسڈ فورسز	
8)	Cause of Water hardness due to Ca ²⁺ and Mg ²⁺ ions is:			واٹر ہارڈنیس کا سبب Ca ²⁺ اور Mg ²⁺ آئنز کا اخراج کہلاتا ہے۔				8)
A	Temporary hardness عارضی سخت پانی	B	Permanent hardness مستقل سخت پانی	C	Water softening واٹر سوفٹنگ	D	Hydrogen bonding ہائیڈروجن بانڈنگ	
9)	Which of the following is used in Clark's method to remove water hardness:			کارک میتھڈ پانی کی ہارڈنیس کو دور کرنے کے لیے استعمال ہوتا ہے اس میتھڈ میں استعمال ہوتا ہے۔				9)
A	CaCl ₂	B	CaSO ₄	C	NaCO ₃	D	Ca(OH) ₂	
10)	Which disease cause when human use of water of industrial elements.			جب انڈسٹریل ایلیمنٹس کا پانی انسان استعمال کرتے ہیں تو کس بیماری کا شکار ہو سکتے ہیں۔				10)
A	Cancer کینسر	B	Asthma دمہ	C	Jaundice یرقان	D	Cholera ہیضہ	
11)	Concentration is a process of:			کنسنٹریشن عمل ہے:				11)
A	Mixing technique مکسنگ ٹیکنک	B	Separating technique سیپریٹنگ ٹیکنک	C	Boiling technique بوائیگ ٹیکنک	D	Cooling technique کولنگ ٹیکنک	
12)	Urea is nitrogenous fertilizer. It consist of nitrogen:			یوریا نائٹروجنس فیرٹلائزر ہے اس میں نائٹروجن کی مقدار ہوتی ہے۔				12)
A	56.6%	B	26.2%	C	46.6%	D	36.6%	

AL HASEEB SCIENCE ACADEMY

Name		Class	10 th	Marks	60
Roll No#		Subject	Chemistry-10	Time	2H:00
Test Syllabus	2 nd Half.B	Date: / /2025	Obtain Marks =	Parents Signature:	

Part-I

Q.no .2	Write Short answers to any five questions. 5 x 2 = 10 Marks	مندرجہ ذیل میں سے کوئی سے پانچ سوالات کے مختصر جوابات دیں۔	سوال نمبر :2
1)	Write down the balance equation for the formulation of glucose.	گلوکوز بننے کی متوازن مساوات لکھیں۔	(1)
2)	What is meant by peptide linkage?	پپٹائڈ لنکج سے کیا مراد ہے؟	(2)
3)	Define fatty acids. Give one or two examples.	فیٹی ایسڈز کی تعریف کریں اور مثال بھی دیں۔	(3)
4)	Are the plants source of oil? Explain.	کیا پودے آئل کا سورس ہے؟ وضاحت کریں۔	(4)
5)	How the temperature of atmosphere is maintained?	ایٹموسفیر کا ٹمپریچر کیسے کنٹرول رہتا ہے؟	(5)
6)	Why 75% of atmospheric is found in troposphere?	ایٹموسفیر کا 75 فیصد ٹروپوسفیر میں کیوں پایا جاتا ہے؟	(6)
7)	How Sulphur containing compounds are emitted naturally?	قدرتی طور پر سلفر کے کمپاؤنڈ کیسے خارج ہوتے ہیں؟	(7)
8)	Ozone is beneficial for human life. Justify.	اووزن انسانی زندگی کے لیے مفید ہے وجہ بیان کریں۔	(8)
Q.no.3	Write Short answers to any five questions. 5 x 2 = 10 Marks	مندرجہ ذیل میں سے کوئی سے پانچ سوالات کے مختصر جوابات دیں۔	سوال نمبر :3
1)	Compare hard and soft water.	سوفٹ اور ہارڈ میں موازنہ کریں۔	(1)
2)	Why water is important for mankind?	نئی نوع انسان کے لیے پانی کیوں اہم ہے؟	(2)
3)	How pesticides are cause of water pollution?	پیسٹیسائیڈز کیسے واٹر پولیویشن کا سبب بنتے ہیں؟	(3)
4)	What is reason of jaundice and typhoid?	یرقان اور ٹائفائیڈ کی وجہ کیا ہے؟	(4)
5)	Write the formula of matte and urea.	میٹل اور یوریا کے فارمولے لکھیں۔	(5)
6)	How ammonia is recovered in Solvay's process.	سالوے پروسس میں امونیا کو کیسے دوبار حاصل کیا جاسکتا ہے؟	(6)
7)	Write down the names of raw material used for manufacturing of urea.	یوریا کی تیاری میں استعمال ہونے والے ریمز بلز لکھیں۔	(7)
8)	Describe importance of urea.	یوریا کی اہمیت بیان کریں۔	(8)
Q.no .4	Write Short answers to any five questions. 5 x 2 = 10 Marks	مندرجہ ذیل میں سے کوئی سے پانچ سوالات کے مختصر جوابات دیں۔	سوال نمبر :4
1)	What are non-essential and essential amino acids?	نان اسیٹنٹل امانو ایسڈز اور اسیٹنٹل امانو ایسڈز سے کیا مراد ہے۔	(1)
2)	What is gravity Separation?	گریوٹی سپریشن سے کیا مراد ہے؟	(2)
3)	What is atmosphere? Write name of its different layers.	ایٹموسفیر کیا ہے؟ لیئرز کے نام بھی لکھیں۔	(3)

AL HASEEB SCIENCE ACADEMY

Name		Class	10th	Marks	60
Roll No#		Subject	Chemistry-10	Time	2H:00
Test Syllabus	2 nd Half.B	Date: / /2025	Obtain Marks =	Parents Signature:	

4)	How CO is air pollutants?	CO ہوا کا کیسے پلوٹینٹ ہے؟	(4)
5)	Write two physical properties of water.	پانی کی کوئی دو طبعی خصوصیات بیان کریں۔	(5)
6)	Write note on fluorosis and typhoid.	فلوروسس اور ٹائیفائیڈ پر نوٹ لکھیں۔	(6)
7)	What is meant by concentration?	کنٹریشن سے کیا مراد ہے؟	(7)
8)	Define petroleum refining process.	پیسٹرولیم ریفائننگ پروسس کی تعریف کریں۔	(8)

Part-II

Note:	Write answers to any TWO questions. 4 + 5 = 9 x 2 = 18	مندرجہ ذیل میں سے کوئی سے دو سوالات کے جوابات دیں۔	نوٹ:
5(a)	Give four uses of carbohydrates.	کاربوہائیڈریٹس کے چار استعمال تحریر کریں۔	5(a)
(b)	Define pollutant. Describe their types.	پلوٹینٹس کیا ہیں۔ ان کی اقسام تحریر کریں۔	(b)
6(a)	Explain Solvay Process.	سالوے پروسس پر نوٹ لکھیں۔	6(a)
(b)	What is meant hard water? Write its three disadvantages.	ہارڈ واٹر سے کیا مراد ہے؟ اس کے تین نقصانات تحریر کریں۔	(b)
7(a)	Explain four important water borne diseases.	پانی کی وجہ سے پیدا ہونے والی چار بیماریوں کی وضاحت کریں۔	7(a)
(b)	Write a detail note on smelling and bessemerization with an example.	ایک خصوصی مثال دیتے ہوئے سملنگ اور بیسمرائزیشن پر جامع نوٹ لکھیں۔	(b)

AL HASEEB SCIENCE ACADEMY

Name		Class	10 th	Marks	60
Roll No#		Subject	Chemistry-11	Time	2H:00
Test Syllabus	Full .B	Date: / /2025	Obtain Marks =	Parents Signature:	

Q.1. Choose the Best Option. 12x1=12

1.	Mass number of an element is represented by:			ایلیمنٹ کے ماس نمبر کو ظاہر کیا جاتا ہے؟			
A	Z	B	A	C	N	D	K
2.	Empirical formula of glucose is:			گلو کو زکا امپیریکل فارمولا ہے:			
A	CH ₂ O	B	CHO	C	C ₂ HO	D	CH
3.	Which of the following can be separated by physical means?			درج ذیل میں سے کس کے اجزاء کو طبعی طریقوں سے علیحدہ کیا جاسکتا ہے؟			
A	Elements ایلیمنٹس	B	Compound کمپاؤنڈ	C	Mixture مکسچر	D	Radicals ریڈیکلز
4.	The constant factors in Boyle's law is:			بوائے کے قانون میں مستقل رکھے جانے والا فیکٹر ہے:			
A	Volume دالیم	B	Pressure پریشر	C	Temperature ٹمپریچر	D	Mole مول
5.	How many electrons can accommodate in d subshell?			D سب شیل میں کتنے الیکٹرونز سما سکتے ہیں؟			
A	2	B	6	C	10	D	14
6.	In which block elements of group 17 are found:			گروپ 17 کے ایلیمنٹس کس بلاک میں پائے جاتے ہیں؟			
A	S	B	P	C	D	D	F
7.	The oxidation number of chromium in K ₂ Cr ₂ O ₇ is:			K ₂ Cr ₂ O ₇ میں کرومیم کا آکسائیڈیشن نمبر ہوتا ہے:			
A	+12	B	+17	C	+10	D	+6
8.	Which one is an Ionic compound?			درج ذیل میں سے کون سا آئیونک کمپاؤنڈ ہے؟			
A	HCl	B	CH ₄	C	NaCl	D	BF ₃
9.	In triple covalent bond, each bonded atom contributes _____ electrons:			ٹریپل کوویلنٹ بانڈ میں ہر بانڈ ایٹم _____ الیکٹرونز فراہم کرتا ہے:			
A	4	B	2	C	6	D	3
10.	Which part of compounds is soluble?			مرکبات میں سے کون سا اجڑا حل پذیر ہے؟			
A	Ether, water ایتھر، پانی	B	KCl, water پانی، KCl	C	Benzene, water بنزین، پانی	D	Petrol, water پیسٹرول، پانی
11.	The heaviest metal is:			سب سے بھاری میٹل ہے:			
A	Iron آئرن	B	Platinum پلاٹینم	C	Osmium اوسیم	D	Lead لیڈ
s	Which metal is used in Hard disk drive coatings?			کونسی میٹل ہارڈ ڈسک ڈرائیو کوٹنگ میں استعمال ہوتی ہے؟			
A	Silver سلور	B	Gold گولڈ	C	Platinum پلاٹینم	D	Lead لیڈ

AL HASEEB SCIENCE ACADEMY

Name		Class	10 th	Marks	60
Roll No#		Subject	Chemistry-11	Time	2H:00
Test Syllabus	Full .B	Date: / /2025	Obtain Marks =	Parents Signature:	

SUBJECTIVE

Q.2. Attempt any FIVE questions.

1.	Write the percentage composition of Elements in Ocean.	سمندر میں ایلمنٹس کی فی صد کمپوزیشن لکھیں۔
2.	Calculate the formula mass of Potassium Sulphate (K ₂ SO ₄).	پوٹاشیم سلفیٹ (K ₂ SO ₄) کا فارمولہ ماس معلوم کریں۔
3.	Define electronic configuration and write the electronic configuration F ⁻¹ .	الیکٹرانک کنفیگریشن کی تعریف کریں اور F ⁻¹ کی الیکٹرانک کنفیگریشن لکھیں۔
4.	Calculate angular momentum of 1 st Orbit.	پہلے آر بیت کا ایگولر مومینٹم معلوم کریں۔
5.	Differentiate between Homoatomic and Heteroatomic molecules. Give examples.	ہومو ایٹامک اور ہٹرو ایٹامک مالیکیول کا موازنہ کریں۔
6.	Why and how are elements arranged in 4 th period?	ایلمنٹس کیوں اور کس طرح چوتھے پیریڈ میں ترتیب پاتے ہیں؟
7.	Justify the statement, bigger size atoms have more shielding effect than low ionization energy.	بڑے سائز کے ایٹمز کا شیلڈنگ ایفیکٹ زیادہ مگر آئیونائزیشن انرجی کم ہوتی ہے۔ وضاحت کریں۔
8.	Define electron affinity and give examples.	الیکٹران آفینٹیٹی کی تعریف کریں۔ نیز مثال دیں۔

Q.No.3 Attempt any FIVE questions.

1.	Differentiate between Duplet rule and Octet rule.	ڈپلیٹ رول اور آکٹیٹ رول میں فرق بیان کریں۔
2.	Why HCl has dipole-dipole forces of attraction?	HCl مالیکیول میں ڈائی پول-ڈائی پول فورسز آف اٹریکشن کیوں پائی جاتی ہے؟
3.	Describe at least two necessary conditions for the formation of a Covalent bond?	کوویلنٹ بانڈ بننے کیلئے کم از کم دو شرائط بیان کریں۔
4.	State Charles law and give its mathematical form.	چارلس کے قانون کی تعریف کریں اور حسابی شکل لکھیں۔
5.	Evaporation is an endothermic process. Justify.	وضاحت کریں اور ایپوریشن ایک اینڈو تھرمرک عمل ہے۔
6.	Give importance of non-metals.	نان میٹلز کی اہمیت لکھیں۔
7.	Write three properties of Silver.	سولور کی تین خصوصیات لکھیں۔
8.	Why second, I.E of Mg is higher than 1 st I.E?	میگنیشیم کی دوسری آئیونائزیشن انرجی پہلے سے زیادہ کیوں ہوتی ہے؟

Q.No.4 Attempt any FIVE questions.

1.	Calculate the oxidation numbers of following underline elements: a) H ₂ <u>S</u> O ₄ b) K <u>Mn</u> O ₄	درج ذیل ایلمنٹس کا آکسائیڈیشن نمبر معلوم کریں۔ a) H ₂ <u>S</u> O ₄ b) K <u>Mn</u> O ₄
2.	What is difference between valency and oxidation state?	ویلنسی اور آکسائیڈیشن اسٹیٹ کے درمیان فرق بیان کریں۔
3.	Why steel is electroplated with nickel before electroplating of chromium?	کرومیم کی الیکٹرو پلیٹنگ سے پہلے اسٹیل پر نکل کی الیکٹرو پلیٹنگ کیوں کی جاتی ہے؟
4.	Why is O ₂ necessary for Rusting?	زنگ لگنے کیلئے O ₂ کیوں ضروری ہے؟
5.	Define aqueous solution. Why water is considered as universal solvent?	ایکوائس سلوشن کی تعریف کریں اور وضاحت کریں کہ پانی ایک یونیورسل سولونینٹ ہے۔

AL HASEEB SCIENCE ACADEMY

Name		Class	10 th	Marks	60
Roll No#		Subject	Chemistry-11	Time	2H:00
Test Syllabus	Full .B	Date: / /2025	Obtain Marks =	Parents Signature:	

6.	How to prepare 2M solution? Give an example.	2M سلوشن کیسے تیار کیا جاتا ہے؟ مثال دیں۔
7.	What do you mean like dissolve like? Explain with examples.	like dissolve like سے کیا مراد ہے؟ مثالوں سے واضح کریں۔
8.	Name any two non-polar solvents.	دونوں پولر سولونٹس کے نام لکھیں۔

Long Questions. ATTEMPT ANY TWO 9x2=18

3a.	Calculate the number of moles, number of molecules and number of atoms present in 6 gram of water.	6 گرام پانی میں موجود مولز کی تعداد، مالیکیولز کی تعداد اور ایٹمز کی تعداد معلوم کریں۔
3b.	How is coordinate covalent bond formed? Explain with examples.	کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈ کیسے بنتا ہے؟ مثالوں سے واضح کریں۔
4a.	What are isotopes? Give their uses.	آئسوٹوپس سے کیا مراد ہیں؟ ان کے استعمالات لکھیں۔
4b.	Define Boyle's law and verify it with an example.	بوائے کا قانون بیان کریں اور ایک مثال کی مدد سے اس کی تجرباتی تصدیق کریں۔
5a.	How much NaOH is required to prepare its 500 cm ³ of 0.4M solution?	500cm ³ , 0.4M NaOH سلوشن تیار کرنے کے لیے اس کی کتنی مقدار درکار ہوگی؟
5b.	Explain the construction and working of Daniel cell, Draw diagram also.	ڈینیئل سیل کی وضاحت کریں اور ڈیاگرام بنائیں۔

Al Haseeb
Science اکیڈمی