

EXAM PAPER DESK.COM	9th Grade Chapter Practice Test		
Class: 9th	Subject: Chemistry	Chapter: 1 States of Matter	Total Marks: 36
Name: _____		ROLL NO: _____	

Bubble Sheet	1 a (b) c (d) 6 a (b) c (d) 2 a (b) c (d) 7 a (b) c (d) 3 a (b) c (d) 8 a (b) c (d) 4 a (b) c (d) 9 a (b) c (d) 5 a (b) c (d) 10 a (b) c (d)	Fill the circle completely with a black/blue pen.
-------------------------	---	---

Chapter # 1	Test # 1	Date: _____
--------------------	-----------------	--------------------

SECTION A — Tick (✓) the correct option. [10]	حصہ الف: درست جواب پر (✓) کا نشان لگائیں۔
1. Matter is present in neon signs in the state of:	۱۔ نیون سائنز میں مادہ کس حالت میں موجود ہے؟
(a) Supercritical fluid (a) سپر کریٹیکل فلیوئڈ	(b) Plasma (b) پلازما
(c) Gas (c) گیس	(d) Liquid crystal (d) لیکوئڈ کرسٹل
2. Hazardous effects of shopping bags are studied in:	۲۔ شاپنگ بیگز کے مضر اثرات کا مطالعہ کیمسٹری کی کس شاخ میں کیا جاتا ہے؟
(a) Geochemistry (a) جیو کیمسٹری	(b) Inorganic Chemistry (b) ان آرگینک کیمسٹری
(c) Analytical Chemistry (c) اینالائٹیکل کیمسٹری	(d) Environmental Chemistry (d) ماحولیاتی کیمسٹری
3. The crystals of which substance have rhombic shape?	۳۔ کس ایلیمنٹ کے کرسٹلز کی ایلوٹراپک شکل رومبک ہے؟
(a) Brass (a) براس	(b) Sulphur (b) سلفر
(c) Graphite (c) گریفائٹ	(d) Bronze (d) کانسی
4. Which of the following is a heterogeneous mixture?	۴۔ درج ذیل میں سے کون سا مکسچر غیر ہوموجینیئس ہے؟
(a) A solution of calcium hydroxide in water (a) کیلشیم ہائیڈرو آکسائیڈ کا پانی میں سلوشن	(b) A solution of potassium nitrate in water (b) پوٹاشیم نائٹریٹ کا پانی میں سلوشن
(c) Hot chocolate (c) گرم چاکلیٹ	(d) Concrete mixture (d) کنکریٹ کا مکسچر
5. A solution of KClO_3 has a solubility of about 13.2 g per 100 cm³ at 40°C. How will its solubility be affected if you decrease the temperature?	۵۔ پوٹاشیم کلوریٹ (KClO_3) کی پانی میں حل پذیری 40°C پر 13.2 گرام ہے۔ درجہ حرارت کم کرنے سے اس کی حل پذیری میں کیا فرق پڑے گا؟
(a) The solubility will increase (a) سالوبیلیٹی بڑھے گی	(b) The solubility will decrease (b) سالوبیلیٹی کم ہو گی
(c) The solubility will remain the same (c) سالوبیلیٹی میں کوئی تبدیلی نہیں ہو گی	(d) The solubility will first increase with temperature and then it will decrease (d) سالوبیلیٹی درجہ حرارت بڑھنے سے پہلے بڑھے گی اور پھر کم ہو گی

6. You are studying the rate of hydrolysis of starch under different conditions of temperature. In which branch of chemistry will this topic fall?	۶۔ آپ ایک آرگینک کمپاؤنڈ، اسٹارچ اور پانی کے درمیان ہونے والی ری ایکشن کی رفتار کا مطالعہ کر رہے ہیں۔ یہ مضمون کیمسٹری کی کس برانچ سے متعلق ہے؟
(a) Organic Chemistry (a) آرگینک کیمسٹری	(b) Analytical Chemistry (b) اینالٹیکل کیمسٹری
(c) Biochemistry (c) بائیو کیمسٹری	(d) Physical Chemistry (d) فزیکل کیمسٹری
7. Oxygen exists in two allotropic forms, oxygen (O ₂) and:	۷۔ آکسیجن دو ایلوٹروپک فارمز میں پائی جاتی ہے، آکسیجن (O ₂) اور:
(a) O	(b) O ₃
(c) O ₄	(d) H ₂ O ₂
8. Which state of matter does not need any container to be stored?	۸۔ مادہ کی کون سی حالت کو ذخیرہ کرنے کے لیے کسی برتن کی ضرورت نہیں ہوتی؟
(a) Gas (a) گیس	(b) Liquid (b) مائع
(c) Solid (c) ٹھوس	(d) Plasma (d) پلازمہ
9. The solubility of which of the following decreases with an increase in temperature?	۹۔ درج ذیل میں سے کس کی سالوبیلیٹی درجہ حرارت بڑھنے سے کم ہو جاتی ہے؟
(a) KNO ₃	(b) AgNO ₃
(c) Li ₂ CO ₃	(d) KCl
10. How much sodium chloride dissolves in 100 g of water at 20°C to give a saturated solution?	۱۰۔ 20°C پر 100 گرام پانی میں کتنا سوڈیم کلورائیڈ حل ہو کر سیچوریٹڈ سلوشن بناتا ہے؟
(a) 36 g	(b) 100 g
(c) 203.9 g	(d) 20 g

SECTION B — Answer any EIGHT short questions. [16]	حصہ ب: مندرجہ ذیل میں سے کوئی سے آٹھ سوالات کے مختصر جواب دیں۔
1. Define chemistry. What does it deal with?	۱۔ کیمسٹری کی تعریف کریں۔ یہ کن چیزوں سے بحث کرتی ہے؟
2. Why are gases easily compressible and why are their densities very low?	۲۔ گیسیں آسانی سے کمپریس کیوں ہو جاتی ہیں اور ان کی ڈینسٹی بہت کم کیوں ہوتی ہے؟
3. What is plasma? Name two places where it exists.	۳۔ پلازمہ کیا ہے؟ ایسی دو جگہوں کے نام لکھیں جہاں یہ پایا جاتا ہے۔
4. Define saturated and unsaturated solutions.	۴۔ سیچوریٹڈ اور ان سیچوریٹڈ سلوشن کی تعریف کریں۔
5. Why is there a need to divide Chemistry into many branches? Give three reasons.	۵۔ کیمسٹری کو کئی شاخوں میں کیوں تقسیم کیا گیا ہے؟ کوئی سی تین وجوہات لکھیں۔
6. Reactions may take place due to electrons present outside the nucleus or they may take place inside the nucleus. Which branches of Chemistry cover these two types of reactions?	۶۔ کیمیکل ری ایکشنز ایٹم کے نیوکلیس کے باہر موجود الیکٹرونز کی وجہ سے وقوع پذیر ہوتے ہیں یا نیوکلیس کے اندر وقوع پذیر ہوتے ہیں۔ کیمسٹری کی کن شاخوں میں ان ری ایکشنز کا مطالعہ کیا جاتا ہے؟
7. Both graphite and graphene have hexagonal layered structures. What is the difference?	۷۔ گریفائیٹ اور گریفین دونوں میں کاربن ایٹمز کے بنے ہوئے مسدس دائرے موجود ہیں۔ ان دونوں میں فرق بتائیں۔
8. Why are supercritical fluids important?	۸۔ سپر کریٹیکل فلیوئڈز کی اہمیت واضح کریں۔

9. Why do different compounds have different solubilities in water at a particular temperature?	۹۔ پانی میں مختلف کمپاؤنڈز کی سالیبلٹی ایک خاص درجہ حرارت پر مختلف کیوں ہوتی ہے؟
10. Why can NaCl not be crystallized from water just like KNO ₃ ?	۱۰۔ سوڈیم کلورائیڈ کو پوٹاشیم نائٹریٹ کی طرح پانی سے کرسٹلائز کیوں نہیں کیا جا سکتا؟

SECTION C — Answer BOTH questions in detail. [10]	حصہ ج: دونوں سوالات کے تفصیلی جواب دیں۔
1. What are allotropic forms? Explain the allotropic forms of carbon and sulphur. [5]	۱۔ اشیا کی ایلوٹروپی سے کیا مراد ہے؟ کاربن اور سلفر کی ایلوٹروپک فارمز کی وضاحت کریں۔ [5]
2. Mention the name of the branch of Chemistry in which you will study each of the following topics: (a) Rate of a reaction (b) Digestion of food in the human body (c) Properties of plasma (d) Ecosystem (e) Reactions taking place during fireworks (f) Measurement of the absorption of wavelength with the help of an ultraviolet spectrometer. [5]	۲۔ ذیل میں درج عنوانات کا مطالعہ آپ کیمسٹری کی کون سی برانچ میں کریں گے؟ (الف) تعامل کی رفتار (ب) انسانی جسم میں خوراک کا ہضم ہونا (ج) پلازما کی خصوصیات (د) ایکو سسٹم (ذ) آتش بازی کے دوران وقوع پذیر ہونے والے کیمیکل ری ایکشنز (ر) الٹراوائٹ اسپیکٹرومیٹر کی مدد سے ایک مخصوص ویو لینتھ کی روشنی جذب ہونے کی پیمائش کرنا۔ [5]

ANSWER KEY — Section A [10 × 1 = 10]					جوابات: حصہ الف				
Q	Ans	Q	Ans	Q	Ans	Q	Ans	Q	Ans
1	b	2	d	3	b	4	d	5	b
6	d	7	b	8	c	9	c	10	a