CHEMISTRY	9th CLASS 1st Annual 2024 نہم کلاس	کیمسٹری
GROUP : FIRST		گروپ : پہلا
TIME 1 : 45 HOURS	SUBJECTIVE PART حصہ انشائیہ	وقت : 1 گھنٹہ 45 منٹ
TOTAL MARKS : 48	PART – I حصہ اول	کل نمبر : 48

www.ilmkidunya.com

Q. No.2 Write Short answers to any five of the following 2x5=10 سوال نمبر۔2 کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات تحریر کیجئے۔

Calculate the formula mass of Na_2SO_4	Na_2SO_4 کا فارمولا ماس معلوم کیجئے۔	(i)
Define Avogadro's number. Write down one example.	ایووگیڈروز نمبر کی تعریف کیجئے۔ ایک مثال بھی دیجئے۔	(ii)
How does electron differ from neutron ?	الیکٹران نیوٹران سے مختلف کیسے ہے ؟	(iii)
Write down two observations made by Rutherford's atomic model	رورفورڈ اٹامک ماڈل کے متعلق دو مشاہدات تحریر کیجئے	(iv)
What do you know about Mendeleev ?	آپ مینڈلیف کے متعلق کیا جانتے ہیں ؟	(v)
Where f – block is present in the Periodic table?	پیریاڈک ٹیبل میں f بلاک کہاں پر موجود ہے ؟	(vi)
Write the name and symbols of Group I elements.	پہلے گروپ کے عناصر کے نام اور علامات تحریر کیجئے۔	(vii)
Define electron affinity. Give one example.	الیکٹران افینیٹی کی تعریف کیجئے۔ ایک مثال دیجئے۔	(viii)

Q. No.3 Write Short answers to any five of the following 2x5=10 سوال نمبر۔3 کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات تحریر کیجئے۔

Write down four types of chemical bond.	کیمیکل بانڈ کی چار اقسام تحریر کیجئے۔	(i)
Point out the type of covalent bond in the following molecules. (i) C_2H_2 (ii) CH_4	درج ذیل مالیکیولز میں کوویلنٹ بانڈ کی قسم کی نشاندہی کیجئے۔	(ii)
Why do the Ionic compounds have high melting and boiling point?	آئیونک کمپاؤنڈز کا میلٹنگ اور بوائلنگ پوائنٹ زیادہ کیوں ہوتا ہے ؟	(iii)
Convert 1.25 atm to Pa.	1.25 atm کو Pa میں تبدیل کیجئے۔	(iv)
Why amorphous solids do not have sharp melting points ?	ایمورفس ٹھوس زیادہ میلٹنگ پوائنٹ کیوں نہیں رکھتے ؟	(v)
Define solubility. In which solvent paints are soluble ?	سولوبیلیٹی کی تعریف کیجئے۔ کس سالونٹ میں پینٹ حل پذیر ہے ؟	(vi)
Define suspension. Give example.	سسپنشن کی تعریف کیجئے۔ مثال دیجئے۔	(vii)
Write down two events of solute solvent interaction to prepare NaCl solution.	NaCl سلوشن تیار کرتے ہوئے سلیوٹ سالونٹ انٹرایکشن کے دو مراحل تحریر کیجئے۔	(viii)

Q. No.4 Write Short answers to any five of the following 2x5=10 سوال نمبر۔4 کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات تحریر کیجئے۔

What is meant by weak electrolytes ? Give an example.	کمزور الیکٹرولائٹس سے کیا مراد ہے ؟ ایک مثال دیجئے۔	(i)
How is galvanizing an advantageous process ?	گیلوانائزنگ ایک فائدہ مند عمل کیسے ہے ؟	(ii)
What is meant by redox reaction ?	ریڈاکس ری ایکشن سے کیا مراد ہے ؟	(iii)
Differentiate between electrolytic cell and galvanic cell.	الیکٹرو لیٹک سیل اور گیلوانک سیل میں فرق کیجئے۔	(iv)
Name any two moderately reactive metals.	کوئی سی دو درمیانے درجے کی ری ایکٹو میٹلز کے نام لکھیے۔	(v)
Write down any two characteristics of Silver ?	سلور کی کوئی سی دو خصوصیات لکھیے۔	(vi)
Write down the reaction of chlorine with methane in the presence of bright sunlight.	کلورین کا میتھین کے ساتھ تیز دھوپ میں کیمیائی عمل لکھیے۔	(vii)
How non metals play essential role in the safety of life ?	نان میٹلز زندگی کی حفاظت کے لیے کیسے اہم کردار ادا کرتی ہیں ؟	(viii)

Part – II حصہ دوم

Note: Attempt any two questions from this part 2 x 9=18 نوٹ : اس حصہ میں سے کوئی سے دو سوالات کے جوابات تحریر کیجئے۔

5 What do you mean by chemical formula ? How it is written ? Explain with the help of example.	کیمیائی فارمولا سے کیا مراد ہے ؟ اس کو کیسے لکھا جاتا ہے مثال کی مدد سے واضح کیجئے۔	سوال نمبر۔5 (A)
4 Define covalent compound. Write down its three properties.	کوویلنٹ کمپاؤنڈ کی تعریف کیجئے۔ اس کی تین خصوصیات لکھیے۔	(B)
Write down postulates of Bohr 's atomic theory. 5	بوہر اٹامک تھیوری کے مفروضات تحریر کیجئے ؟	سوال نمبر۔6 (A)
4 Explain, how is evaporation affected by different factors.	وضاحت کیجئے کہ کیسے ایویپوریشن مختلف فیکٹرز سے متاثر ہوتی ہے ؟	(B)
2+3 Define electroplating. Explain electroplating of chromium.	الیکٹرو پلیٹنگ کی تعریف کیجئے۔ کرومیم کی الیکٹروپلیٹنگ کی وضاحت کیجئے۔	سوال نمبر۔7 (A)
Give four characteristics of Colloids. 1x4	کولائیڈز کے چار خواص بیان کیجئے۔	(B)