

CHEMISTRY	PAPER CODE - 5487	کیمسٹری
GROUP : FIRST	9 <sup>th</sup> CLASS 1 <sup>st</sup> Annual 2024 نهم کلاس	گروپ : پہلا
TIME : 15 MINUTES		وقت : 15 منٹ
TOTAL MARKS : 12	OBJECTIVE PART حصہ معروضی	کل نمبر: 12
<p>ہدایات: ہر جزو کے چار ممکنہ جوابات A, B, C اور D دیئے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر ہر جزو کے سامنے دیئے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مارکر 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۔</p>		
<p><b>NOTE:</b> Four possible answers A, B, C and D to each question are given. The choice which you think is correct, fill that Bubble in front of that question with marker or pen ink. Cutting or filling two or more bubbles will result in zero marks in that question.</p>		

### Question No. 1

سوال نمبر-1

1. Zn اور HCl کے درمیان ہونے والے ریڈاکس ری ایکشن میں آکسائیڈانٹنگ ایجنٹ ہے۔  
In redox reaction between Zn and HCl, the oxidizing agent is.  
Zn (A) H<sup>+</sup> (B) Cl<sup>-</sup> (C) H<sub>2</sub> (D)
2. ڈاؤنس سیل میں اینوڈ پر پیدا ہونے والی گیس ہے۔  
In down's cell gas produced at anode is.  
Cl<sub>2</sub> (A) H<sub>2</sub> (B) O<sub>2</sub> (C) N<sub>2</sub> (D)
3. میٹلز کون سے چارجز والے آئنز بناتی ہیں۔  
Metals can form ions carrying charges.  
Uni Positive یونی پازیٹو (A) Di Positive ڈائی پازیٹو (B)  
Tri Positive ٹرائی پازیٹو (C) All of them تمام (D)
4. آکسیجن بلحاظ وزن فیصد، سمندر میں پائی جاتی ہے۔  
The weight % of oxygen in oceans is.  
66 % (A) 76 % (B) 86 % (C) 96 % (D)
5. سلور کا سمبل ہے۔  
The symbol of silver is.  
Na (A) Ca (B) Ag (C) Si (D)
6. کینال ریز پر چارج کی نوعیت ہوتی ہے۔  
The nature of charge on canal rays is.  
Positive پازیٹو (A) Negative نیگیٹو (B)  
No charge نہیں (C) کوئی چارج نہیں (D) جزوی حقیقی چارج Partial negative charge
7. جدید پیریڈک ٹیبل میں عمودی کالمز کہلاتے ہیں۔  
Vertical columns in modern periodic table are called.  
Periods پیریڈز (A) Groups گروپس (B)  
Noble gases نوبل گیسز (C) Transition elements ٹرانزیشن ایلیمنٹس (D)
8. ایٹمز کے درمیان الیکٹرونز کی منتقلی کا نتیجہ نکلتا ہے۔  
Transfer of electrons between atoms results in.  
Ionic Bond آئیونک بانڈ (A) Covalent Bond کوویلنٹ بانڈ (B)  
Metallic Bond میٹلیک بانڈ (C) Coordinate covalent Bond کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈ (D)
9. کپاؤنڈ جو پانی میں حل پذیر نہیں ہے۔  
The compound which is not soluble in water is.  
NaCl (A) KCl (B) CaCl<sub>2</sub> (C) C<sub>6</sub>H<sub>6</sub> (D)
10. وہ گیس جو تیزی سے ڈیفیوژ کرتی ہے۔  
The gas which diffuses fastly.  
Hydrogen ہائیڈروجن (A) Helium ہیلیم (B) Flourine فلورین (C) Chlorine کلورین (D)
11. ٹینڈل ایفیکٹ کا مظاہرہ کرتا ہے۔  
Tyndall effect is shown by.  
Sugar solution شوگر کا سلوشن (A) Paints پینٹس (B) Jelly جیلی (C) Chalk solution چاک کا سلوشن (D)
12. سلوشن جس میں پانی کی مقدار زیادہ ہے۔  
Solution which contains more water.  
2 M (A) 1 M (B) 0.5 M (C) 0.25 M (D)

CHEMISTRY	9 <sup>th</sup> CLASS 1 <sup>st</sup> Annual 2024 نهم کلاس	ہیمسٹری
GROUP : FIRST		گروپ : پہلا
TIME 1 : 45 HOURS	SUBJECTIVE PART حصہ اثنائے	وقت : 1 گھنٹہ 45 منٹ
TOTAL MARKS : 48	حصہ اول PART - I	کل نمبر : 48

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 <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	Na <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> کا فارمولا ماس معلوم کیجئے۔	(i)
Define Avogadro's number. Write down one example.	ایووگڈرو ز نمبر کی تعریف کیجئے۔ ایک مثال بھی دیجئے۔	(ii)
How does electron differ from neutron ?	الیکٹران نیوٹرون سے مختلف کیسے ہے ؟	(iii)
Write down two observations made by Rutherford's atomic model	ردرفورڈ ایٹم ماڈل کے متعلق دو مشاہدات تحریر کیجئے	(iv)
What do you know about Mendeleev ?	آپ منڈلیف کے متعلق کیا جانتے ہیں ؟	(v)
Where f - block is present in the Periodic table?	ف 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 افینٹٹی 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.	کیمیال بانڈ کی چار اقسام تحریر کیجئے۔	(i)
Point out the type of covalent bond in the following molecules.	درج ذیل مالیکیولز میں کوویلنٹ بانڈ کی قسم کی نشاندہی کیجئے۔	(ii)
(i) C <sub>2</sub> H <sub>2</sub>	(ii) CH <sub>4</sub>	(iii)
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 سیلوٹ سالونٹ انٹراکشن 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 ایکٹیو میٹلز کے نام لکھیے۔	(v)
Write down any two characteristics of Silver ?	سولور 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 جیزو 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	سوال نمبر-5 (A) کیمیائی فارمولا سے کیا مراد ہے ؟ اس کو کیسے لکھا جاتا ہے مثال کی مدد سے واضح کیجئے۔
4	سوال نمبر-6 (B) کوویلنٹ کمپاؤنڈ کی تعریف کیجئے۔ اس کی تین خصوصیات لکھیے۔
4	سوال نمبر-6 (A) بوہر ایٹم تعمیر کے مفروضات تحریر کیجئے ؟
4	سوال نمبر-6 (B) وضاحت کیجئے کہ کیسے ایووچوریشن مختلف فیکٹرز سے متاثر ہوتی ہے ؟
2+3	سوال نمبر-7 (A) الیکٹرو پلٹنگ کی تعریف کیجئے۔ کرومیم کی الیکٹرو پلٹنگ کی وضاحت کیجئے۔
1x4	سوال نمبر-7 (B) کولائیڈز کے چار خواص بیان کیجئے۔
1x4	سوال نمبر-7 (B) کولائیڈز کے چار خواص بیان کیجئے۔