

رول نمبر:-----

0924 (جماعت نہم) وارنگ: اس سوالیہ پرچہ میں مختص جگہ پر اپنا رول نمبر لکھ کر دستخط کیجئے۔

دستخط امیدوار:-----

گروپ دوسرا

سیشن 25-2023 to 22-2020 I سیکنڈری پارٹ

PAPER CODE 1488

کل نمبر 12

وقت: 15 منٹ

کیمسٹری (معروضی)

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 پین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پُر کرنے یا کٹ کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہو گا۔ جوابی کاپی کے دونوں اطراف اس سوالیہ پرچہ پر مطبوعہ PAPER CODE درج کر کے اس کے مطابق دائرے پُر کریں، غلطی کی صورت میں تمام تر ذمہ داری طالب علم پر ہوگی۔ انک ریموور یا سفید فلیوڈ کا استعمال ممنوع ہے۔

SGD-2-24

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. Write PAPER CODE, which is printed on this question paper, on the both sides of the Answer Sheet and fill bubbles accordingly, otherwise the student will be responsible for the situation. Use of ink remover or white correcting fluid is not allowed

(D)	(C)	(B)	(A)	QUESTIONS	Q-1
BF ₃	NH ₃	H ₂ O	N ₂	کس مالیکیول میں الیکٹرانز کی کمی پائی جاتی ہے؟ An electron deficient molecule is	.1
15.2 °C	14.2 °C	13.2 °C	12.2 °C	ٹن کا ٹرانزیشن ٹمپریچر ہے۔ Transition temperature of Tin is	.2
شوگر Sugar	پانی Water	سالت Salt	کاربن ڈائی آکسائیڈ Carbondioxide	سوفٹ ڈرنکس میں سولویونٹ ہے۔ In soft drinks, solvent is	.3
جیلی Jelly	پینٹ Paint	ملک آف میگنیشیا Milk of magnesia	پانی میں چاک Chalk in water	کولائیڈز کی ایک مثال ہے۔ An example of Colloids is	.4
-2	+2	-1	+1	OF ₂ میں آکسیجن کا آکسائیڈیشن نمبر ہے۔ Oxidation number of oxygen in OF ₂ is	.5
سلفیورک ایسڈ Sulphuric acid	سوڈیم کلورائیڈ Sodium Chloride	سوڈیم ہائیڈرو آکسائیڈ Sodium hydroxide	بنزین Benzene	ایک نان الیکٹرو لائٹ ہے A non-electrolyte is	.6
Rb	K	Na	Li	سب سے زیادہ الیکٹرو پازٹیو الکی میٹل ہے۔ The most electropositive alkali metal is	.7
کے H ₂ SO ₄ 92 گرام کے 92 g of H ₂ SO ₄	کے H ₂ SO ₄ 94 گرام کے 94 g of H ₂ SO ₄	کے H ₂ SO ₄ 96 گرام کے 96 g of H ₂ SO ₄	کے H ₂ SO ₄ 98 گرام کے 98 g of H ₂ SO ₄	H ₂ SO ₄ کا ایک مول برابر ہے۔ One mole of H ₂ SO ₄ is equal to	.8
44 amu	44 g	32 amu	32 g	CO ₂ کا مالیکیولر ماس ہے Molecular mass of CO ₂ is	.9
32 الیکٹرانز 32 electrons	18 الیکٹرانز 18 electrons	8 الیکٹرانز 8 electrons	2 الیکٹرانز 2 electrons	L Shell can accommodate	.10
برومین Bromine	آئیوڈین Iodine	کلورین Chlorine	فلورین Fluorine	سب سے کم الیکٹرو نیگیٹیوٹی رکھنے والی ہیلوجن ہے۔ Halogen which has the lowest electronegativity is	.11
CaCl ₂	KOH	NaCl	H ₂ SO ₄	ایک کوویلنٹ کمپاؤنڈ ہے۔ A compound which is covalent in nature	.12

935-0924-55000 (4)