

PAPER CODE 1481

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 کاٹ کر پُر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔ جوابی کاپی کے دونوں اطراف اس سوالیہ پرچہ پر مطبوعہ PAPER CODE درج کر کے اس کے مطابق دائرے پُر کریں، قلمی کی صورت میں تمام تر ذمہ داری طالب علم پر ہوگی۔ انک ریوور یا سفید فلیوڈ کا استعمال ممنوع ہے۔

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
9.8 g	9.8 amu	98 amu	98 g	$H_2SO_4$ کے ایک مالیکیول کا مولر ماس ہے۔	.1
مالیکیولر آئن Molecular ion	کیٹائن Cation	مالیکیول Molecule	اینائن Anion	The molar Mass of one molecule of $H_2SO_4$ is	.2
ہیوی واٹر Heavy Water	ہارڈ واٹر Hard Water	سوفٹ واٹر Soft Water	لائٹ واٹر Light Water	The removal of electrons from an atom gives: ڈیوٹریئم بنانے میں استعمال ہوتا ہے۔	.3
الیکٹرون آفینٹی Electron affinity	الیکٹرو نیگیٹیوٹی Electro negativity	آیونائزیشن انرجی Ionization energy	لیٹس انرجی Lattice energy	Deuterium is used to make: جب ایٹم میں ایک الیکٹرون جمع کیا جاتا ہے تو انرجی کی جو مقدار خارج ہوتی ہے، کہلاتی ہے۔	.4
$NH_3$	$N_2$	$BF_3$	$O_2$	The amount of energy given out when an electron is added to an atom is: الیکٹرون کی کمی والا مالیکیول ہے؟	.5
				The electron deficient molecule is:	
$\% v/v$	$\% v/m$	$\% m/v$	$\% m/m$	سولیوٹ کی گرامز میں وہ مقدار جو سلوشن کے 100 گرامز میں حل ہو، پرسنتیج کہلاتی ہے: If a solute in grams is dissolved in 100 g of the solution, the percentage is	.6
760	355.1	149.4	55.3	$100^\circ C$ پر پانی کا واپر پریشر mmHg میں ہوتا ہے۔ Vapour pressure of water in mmHg at $100^\circ C$ is.	.7
پٹرول Petrol	پانی Water	ایٹر Ether	بنزین Benzene	وہ سالونٹ جس میں پولر کوویلنٹ کمپاؤنڈز حل ہو جاتے ہیں۔ The solvent in which polar covalent compounds are soluble.	.8
آئیونک بانڈنگ Ionic bonding	مٹلیک بانڈنگ Metallic bonding	کوویلنٹ بانڈنگ Covalent bonding	کو آرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈنگ Coordinate covalent bonding	ایٹمز کے درمیان الیکٹرونز کی منتقلی کا نتیجہ نکلتا ہے۔ Transfer of electrons between atoms results in:	.9
ڈؤنز سیل Downs Cell	نیلسن سیل Nelson's Cell	الیکٹرو لیک سیل Electrolytic Cell	گیالوانک سیل Galvanic Cell	از خود واقع ہونے والا کیمیکل ری ایکشن ہوتا ہے۔ Spontaneous chemical reactions take place in:	.10
$Fe(OH)_3 \cdot nH_2O$	$Fe_2O_3 \cdot nH_2O$	$Fe_2O_3$	$Fe(OH)_3$	زنگ کا فارمولا ہے۔ The formula of rust is:	.11
کیلشیم Calcium	آئرن Iron	میگنیشیم Magnesium	سوڈیم Sodium	وہ میٹل جو سرخی مائل شعلے کے ساتھ جلتی ہے۔ The metal which burns with brick red flame:	.12