	Ch# 4 CHEMISTRY CLASS 9TH			Time: 60	Marks: 30	
Nam	ne	R	_ Section			
	Q. No. 1	Choose the correct a	inswer.	(6)		
i.	Which pair has polar bond.				لربانڈ ہیں .	سس میں پ
a)	O_2 and Cl_2	(b)H ₂ OandN ₂	(c)H ₂ Oand	C_2H_2	(d)H ₂ OandHCl	
ii.	A bond formed	between two non me	etals is expected t	o be	میٹلز کے در میان بننے والا بانڈ ہو گا	دونان
a) Covalent مثلیک d) metallic کو آر ڈینیٹ کوویلبٹر c) Coordinate covalent مٹیکک d) metallic کو ملیبٹر						
iii. A bond pair in covalent molecules usually haselectron کوویلب مالیکیولز میں موجود بانڈ پیز۔۔۔الیکٹر ان رکھتا ہے						
a) 1		b) 2	c)3			d) 4
iv.	Which molecul	le has triple covalent	bond		میں ٹریل کو ویلیسیٹ بانڈ ہے	س ماليكول:
a) O	2	b) C ₂ H ₄	c) N ₂			d) NH ₃
v.	ر میان کمز ور ترین فورس ہے۔ Which one of the following is the weakest force among the atoms.					
a) Ionic force انثر مالیکولر فورس b) metallic force منٹیکک فورس c) covalent force انثر مالیکولر فورس						
vi.	Ice floats on wa				پر تیرتی ہے۔؛	
a) Ice is denser than water برف کرسلا مَن شھوس ہے b) Ice is crystalline in nature						
c) W	ater is denser th	برفسے کثیف ہے aan ice	d) Water	molecules n	ن کرتے ہیں nove randomly	پانی کے مالیکولز بے ترتیب حرک
Q. No. 2. Give the Short answer. (10×2=20)						
I.	Whys atoms rea	act with each others.			ے سے کیسے ری ایکٹ کرتے ہیں	ایٹم ایک دوسرے
II.	Why ionic com	pounds are solids			وس کیوں ہوتے ہیں .	آئيونك كمپاؤنڈ ٹھ
III.	Why metals are good conductor of electricity.		lectricity.	میشلز الیکٹر لیٹی کے ا چھے کنڈ کٹر کیوں ہوتے ہیں		
IV.	Differ lone pair and bond pair			لون کو اور ہائٹو کے میں کیا فرق ہے.		
V.	Why HCl has d	lipole dipole forces o	fattraction) جاتی ہے۔s	يىڭە مىں ڈائى ڈائى پول فورس كيوں پاؤ	ہائیڈرو کلورک!
VI.	Why a covalent	t bond become polar			ر کیوں ہو تاہے .	
/II.	Why ice floats	on water			وں تیرتی ہے.	برف پانی پر کیا
ш.	Write propertie	es of covalent compo	unds		لڈز کی خصوصیات لکھیں۔	كوويلب كمپاؤ
IX.	What is Lewis	Structure diagram			یں تیر تی ہے. مڈز کی خصوصیات ^{تکصی} ں۔ إگرام سے کیام ادہے .	ليوس سٹر ڪچر ڈا ب
X.	پولر اور نان پولر کو ویلبسته کمپاؤنٹذر میں فرق کریں . Compare the properties of polar and non polar covalent compounds					
	Q. No. 3. Long Question. (4)					

Q. no 3: Discuss metallic bond

مٹیلک ہانڈ پر نوٹ لکھیں

www.akbareducation.com

