ئى تى خان بورد (A) 2019 (على الم	الزل
ان 12019 الله على 45 من 45	2018 - 2020 tr 2015 - 20	
D. 2 Write short answers any Five of the following	(4) 2018 - 2020 & 2015 - 20 (4) 3=48, BC=10; &1 = cc/13	
TO THINK IN	The same of the sa	hereined
Define industrial chemistry and shalytidal chemistry	الدول برى الدايا للكان برى كالرياسية	-
Wildh has more molecules : 9 gram H ₂ O or 9 gram suga	f は (C12H22O11) かり りにいればいいけばりり 9 ar (C12H22O11) ?	r
Differentiate between compound and mixture	委でいるながらない	r
Describe radiotherapy used for the treatment of cancer	(本のからがあるとのかしん	7
Give any two properties of positive rays	يد ياد ي كاك فى دو صوصيات وال كليك	0
Why are noble gases not reactive ?	وَمِلْ يَكِسِرُ يُولِهِ مِنَا يَحُوْلِنِي اوَثِيلَ ؟	minimal.
What is the trend of ionization energy in a group ?	الديد عالي المناف المنا	and the last
Why Lanthanides and Actinides are placed separately be	؟ لِالْمُرَاكِ اللَّهُ اللَّالِي اللَّهُ ال	٨
. 3 Write short answers any Five of the following	5×2=10 (美月にはこめいをしては)	En) 3
Define double covalent bond. Give one example also	क्षिपादा - स्ट्रिश्या अंशि	1
Differentiate between polar and non polar covalent bond	John's and might	1
What do you mean by delta sign and why it develops?	المال الماسة المالي المالية على الديكون المالية المالي	۲
Define freezing point and melting point	فريز مك يواعد الديريالك يواعد كالريف كجن	p
Miles No december 10 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1		533
What is transition temperature ? Give one example also	अंदर्भ देशेन १ प्रेमी १ देश	0
Differentiate between unsaturated solution and supersat	ان چور بدار ساؤر الدار الموري بدار الموري بدار الموري الم	Y
Differentiate between unsaturated solution and supersation (% v/v) (% v/v) (% v/v) (% v/v) of this solution	turated solution אָלילעלעלעלעלע 90 cm ³ אַנילעלעלעלע 5 cm ³ און אוניין איניין אייין איייין אייין אייין אייין אייין אייין אייין אייין איייין אייין אייין איייין איייין אייין איייין איייין איייין איייין איייין אייייין איייין איייין איייין אייייין אייייין אייייין איייין איייין אי	Y
Differentiate between unsaturated solution and supersation (% v/v) (% v/v) (% v/v) (% v/v) of this solution write down the method for the preparation of 1 M solution	turated solution ביל אליט אולל אינער אליט אולל ביל אולער אוליט אולל ביל אולער אוליט אולל ביל אולער אולער אוליט אולער ביל אולער איינער אולער אולער איינער אולער איינער אולער אולער אולער אולער איינער אולער אולער אולער אולער איינער אולער איינער אולער איינער איינער איינער אולער איינער אולער איינער אולער איינער אולער איינער איינער איינער אולער איינער אולער איינער	Y 4
Differentiate between unsaturated solution and supersation (% v/v) (% v/v) (% v/v) (% v/v) (% v/v) of this solution write down the method for the preparation of 1 M solution	turated solution אָלילעלעלעלעלע 90 cm ³ אַנילעלעלעלע 5 cm ³ און אוניין איניין אייין איייין אייין אייין אייין אייין אייין אייין אייין איייין אייין אייין איייין איייין אייין איייין איייין איייין איייין איייין אייייין איייין איייין איייין אייייין אייייין אייייין איייין איייין אי	4 4
Differentiate between unsaturated solution and supersation (% v/v) (% v/v) (% v/v) (% v/v) of the solution write down the method for the preparation of 1 M solution write short answers any Five of the following 5 x	turated solution ביל אליט אולל אינער אליט אולל ביל אולער אוליט אולל ביל אולער אוליט אולל ביל אולער אולער אוליט אולער ביל אולער איינער אולער אולער איינער אולער איינער אולער אולער אולער אולער איינער אולער אולער אולער אולער איינער אולער איינער אולער איינער איינער איינער אולער איינער אולער איינער אולער איינער אולער איינער איינער איינער אולער איינער אולער איינער	Y 4
Differentiate between unsaturated solution and supersation (% v/v) (% v/v) (% v/v) (% v/v) of the solution write down the method for the preparation of 1 M solution Write short answers any Five of the following 5 x Find out the oxidation number of chlorine in KClO3	turated solution ביל אליט אולל אינער אליט אולל ביל אולער אוליט אולל ביל אולער אוליט אולל ביל אולער אולער אוליט אולער ביל אולער איינער אולער אולער איינער אולער איינער אולער אולער אולער אולער איינער אולער אולער אולער אולער איינער אולער איינער אולער איינער איינער איינער אולער איינער אולער איינער אולער איינער אולער איינער איינער איינער אולער איינער אולער איינער	Y 4
Differentiate between unsaturated solution and supersation (% v/v) (% v/v) (% v/v) (% v/v) of the solution write down the method for the preparation of 1 M solution write short answers any Five of the following 5 x Find out the oxidation number of chlorine in KClO3 Define spontaneous and non-spontaneous reaction	turated solution ביל אליט אולל אינער אליט אולל ביל אולער אוליט אולל ביל אולער אוליט אולל ביל אולער אולער אוליט אולער ביל אולער איינער אולער אולער איינער אולער איינער אולער אולער אולער אולער איינער אולער אולער אולער אולער איינער אולער איינער אולער איינער איינער איינער אולער איינער אולער איינער אולער איינער אולער איינער איינער איינער אולער איינער אולער איינער	111
Differentiate between unsaturated solution and supersation (% v/v) (% v/v) (% v/v) (% v/v) (% v/v) of the solution (% v/v) of this solution (% v/v) of the preparation of 1 M solution (% v/v)	turated solution ###################################	111
Differentiate between unsaturated solution and supersation (% v/v) (% v/v) (% v/v) (% v/v) (% v/v) of acetone in water to prepare 90 cm ³ of concentration (% v/v) of this solution Write down the method for the preparation of 1 M solution Write short answers any Five of the following 5 x Find out the oxidation number of chlorine in KClO3 Define spontaneous and non-spontaneous reaction What is meant by Alloy ? How sodium metal is obtained from fused sodium chloric	turated solution ###################################	111
Differentiate between unsaturated solution and supersation (% v/v) of the solution where to prepare 90 cm ³ of concentration (% v/v) of this solution Write down the method for the preparation of 1 M solution Write short answers any Five of the following 5 x Find out the oxidation number of chlorine in KClO3 Define apontaneous and non-spontaneous reaction What is meant by Alloy ? How sodium metal is obtained from fused sodium chloride. Why the sacond invariance and magnesium is higher	ליים אליים אין	1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1
Differentiate between unsaturated solution and supersation (% v/v) (% v/v) (% v/v) (% v/v) (% v/v) of acetone in water to prepare 90 cm ³ of concentration (% v/v) of this solution Write down the method for the preparation of 1 M solution Write short answers any Five of the following 5 x Find out the oxidation number of chlorine in KClO3 Define apontaneous and non-spontaneous reaction What is meant by Alloy? How sodium metal is obtained from fused codium chlore Why the sacdid british an energy of Magnesium is higher and sold are least reactive?	turated solution Solution So	1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1
Differentiate between unsaturated solution and supersation (% v/v) of the solution water to prepare 90 cm ³ of concentration (% v/v) of this solution Write down the method for the preparation of 1 M solution Write short answers any Five of the following 5 x Find out the oxidation number of chlorine in KClO3 Define apontaneous and non-spontaneous reaction What is meant by Alloy? How sodium metal is obtained from fused sodium chlorid Why the sacdrollowithun anexation fused sodium chlorid What are Halogens and write the colour of two of them?	turated solution A The Color of Machine of Som of Ageous solution. Calculate the on of NaOH (2 = 10 (4) 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1	1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1
Differentiate between unsaturated solution and supersation (% v/v) of the solution Write down the method for the preparation of 1 M solution Write short answers any Five of the following 5 x Find out the oxidation number of chlorine in KClO3 Define spontaneous and non-spontaneous reaction What is meant by Alloy? How sodium metal is obtained from fused codium chloride Why the sacond postulation anergy of Magnesium is higher two chemical properties of Metals What are Halogens and write the colour of two of them? (PART ii)	turated solution (A) Leight to a finish t	1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1
Differentiate between unsaturated solution and supersation (% v/v) of the solution Write down the method for the preparation of 1 M solution Write short answers any Five of the following 5 x Find out the oxidation number of chlorine in KClO3 Define spontaneous and non-spontaneous reaction What is meant by Alloy? How sodium metal is obtained from fused codium chloride Why the sacond postulation anergy of Magnesium is higher two chemical properties of Metals What are Halogens and write the colour of two of them? (PART ii)	turated solution A The Color of Mac Color of the Color o	1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1
Differentiate between unsaturated solution and supersat (% viv) If we add 5 cm³ of acetone in water to prepare 90 cm³ of concentration (% viv) of this solution Write down the method for the preparation of 1 M solution Write short answers any Five of the following 5 x Find out the oxidation number of chlorine in KClO3 Define spontaneous and non-spontaneous reaction What is meant by Alloy? How sodium metal is obtained from fused codum chlorid Why Shar was add are least reactive? Write two chemical properties of Metals What are Halogens and write the colour of two of them? CPART if What is an isotope? Describe the isotopes of hydrogen will be an isotope and the isotopes of hydrogen will be an isotope and the isotopes of hydrogen w	turated solution A J L C J L C J L C J L C J L C J L C J L C C J C C C C	1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1
Differentiate between unsaturated solution and supersat (% viv) If we add 5 cm³ of acetone in water to prepare 90 cm³ of concentration (% viv) of this solution Write down the method for the preparation of 1 M solution Write short answers any Five of the following 5 x Find out the oxidation number of chlorine in KClO3 Define spontaneous and non-spontaneous reaction What is meant by Alloy? How sodium metal is obtained from fused codum chlorid Why Shar was add are least reactive? Write two chemical properties of Metals What are Halogens and write the colour of two of them? CPART if What is an isotope? Describe the isotopes of hydrogen will be an isotope and the isotopes of hydrogen will be an isotope and the isotopes of hydrogen w	turated solution 4 The distribution of ageous solution. Calculate the on of NaOH (2 = 10 (4 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1	1 4 A A A A A A A A A A A A A A A A A A

.

.