

GENERAL CHEMISTRY

⇒ $n = 1$

⇒ Magnetic moment correspond to one unpaired electron.

⇒ Electronic configuration of vanadium atom $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^3$.

For one unpaired electron 4 electron must be removed in which first 2 electron are lost from 4s orbital (outermost). and the remaining electron remove from 3d (inner shell).

Electronic configuration of V^{+4} ; $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^0 3d^1$

S-Block

Periodic table

1	IA	2	IIA
ह	H		
ली	Li	Be	बेटा
ना	Na	Mg	भागे
की	K	Ca	कन्या
रेब	Rb	Sr	सुंदर
से	Cs	Ba	बाप
फरियाद	*Fr	*Ra	राय

	<u>P-Block</u>		15	16	17	18
	<u>IIIA</u>	<u>IVA</u>	<u>VIA</u>	<u>VIA</u>	<u>VIIA</u>	<u>Zero</u>
13	B	C का	N न्यूजीलैंड	O ओ	F फिर	He
बैंगन						
आलू	Al	Si सी	P पाकिस्तान	S स्टार्ल	Cl कल	Ar
गाजर	Ga	Ge जी	As आस्ट्रेलिया	Se से	Bh बाहर	Kr
इन	In	Sn सन	Sb सब	Te ती	I आई	Xe
थैला	Tl	Pb लम्बर	Bi बिने	*Po पो	*At आंटी	*Rn

