

# 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 4 s orbital (outermost). and the remaining electron remove from 3 d (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		
	I A	II A
1 ही	H	2
ली	Li	B <sub>2</sub> बेटा
नार	Na	Mg अंगे
को	K	C <sub>2</sub> कॉया
रेख	Rb	S <sub>2</sub> सुरु
से	Cs	Ba अप
फ्रियाद	* Fr	* Ra रोये

P-block				15	16	17	18
13	III A	IV A	V A	VIA	VII A	He	zero
बैंगन	B	C	N	N न्यूजीलैंड	O ओ	F फिर	Ne
आलू	Al	Si	P	पुराना	S 203L	C क्ल	Az
गोजर	Ge	Ge जी	As	आस्ट्रेलिया	Se से	Bh बाहर क्ल	
इन	In	Sn सन	Te	सब	Te ती	I इंडि	Xe
थैला	Tl	Pb लम्बर	Bi बिके	*Po	*Po	*At अंटी	*Rn

AS आस्ट्रेलिया Se से Bh बाहर क्ल  
 Te ती I इंडि Xe  
 \*Po \*Po \*At अंटी \*Rn

