



## Exercise-1

चिन्हित प्रश्न दोहराने योग्य प्रश्न है।

### भाग - I : विषयात्मक प्रश्न (SUBJECTIVE QUESTIONS)

#### खण्ड (A) : ऑक्सीकरण संख्या

A-1. निम्न तत्वों की सामान्य ऑक्सीकरण अवस्थाएँ क्या हैं ?

Na Ca Al Zn F O Ne Rb

A-2. निम्न यौगिकों में मँगनीज की ऑक्सीकरण अवस्थाएँ लिखिए।

MnSO<sub>4</sub>, Mn<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, MnCl<sub>2</sub>, HMnO<sub>4</sub>, H<sub>2</sub>MnO<sub>4</sub>

A-3. निम्न दिये गये यौगिकों में अद्योरेखांकित तत्वों की ऑक्सीकरण संख्या लिखिए।

(i) H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>, (ii) H<sub>2</sub>C2O<sub>4</sub>, (iii) H<sub>2</sub>N2O<sub>2</sub>, (iv) H<sub>2</sub>S  
 (v) H<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>, (vi) Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub>, (vii) Na2O, (viii) OF<sub>2</sub>  
 (ix) K<sub>2</sub>Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub>, (x) H<sub>2</sub>XeO<sub>4</sub>, (xi) H<sub>4</sub>XeO<sub>6</sub>, (xii) Al<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub>

#### खण्ड (B) : अकार्बनिक नामकरण

B-1. निम्नलिखित धनायनों के नाम लिखिए।

NO<sup>+</sup><sub>2</sub>, NO<sup>+</sup>, H<sub>3</sub>O<sup>+</sup>, NH<sub>4</sub><sup>+</sup>, N<sub>2</sub>H<sub>5</sub><sup>+</sup>, C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>NH<sub>3</sub><sup>+</sup>, C<sub>5</sub>H<sub>5</sub>NH<sup>+</sup>

B-2. निम्नलिखित ऋणायनों के नाम लिखिए।

F<sup>-</sup> Cl<sup>-</sup> Br<sup>-</sup> I<sup>-</sup> O<sup>2-</sup> S<sup>2-</sup> N<sup>3-</sup> P<sup>3-</sup> As<sup>3-</sup> Cu<sup>-</sup> H<sup>-</sup> Au<sup>-</sup>  
 CO<sub>3</sub><sup>2-</sup> ZnO<sub>2</sub><sup>2-</sup> SiO<sub>3</sub><sup>2-</sup> NO<sub>2</sub><sup>-</sup> SO<sub>3</sub><sup>2-</sup> ClO<sub>4</sub><sup>-</sup> ClO<sup>-</sup> SO<sub>4</sub><sup>2-</sup> NO<sub>3</sub><sup>-</sup> SnO<sub>3</sub><sup>2-</sup> SnO<sub>2</sub><sup>2-</sup> PbO<sub>3</sub><sup>2-</sup>  
 PbO<sub>2</sub><sup>2-</sup>

### भाग - II : केवल एक सही विकल्प प्रकार (ONLY ONE OPTION CORRECT TYPE)

#### खण्ड (A) : ऑक्सीकरण संख्या

A-1. ऑक्सीकरण अंक जो आयरन इसके सामान्य यौगिक या इसके तात्विक अवस्था में नहीं दर्शाता है?

(A) 0 (B) +1 (C) +2 (D) +3

A-2. नाइट्रोजन की ऑक्सीकरण अवस्था परिवर्तित होती है :

(A) -3 से +5 (B) 0 से +5 (C) -3 से 1 (D) +3 से +5

A-3. जब H<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>, H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> में रूपान्तरित होता है तब सल्फर की ऑक्सीकरण अवस्था में परिवर्तन होता है :

(A) 0 से +2 (B) +2 से +4 (C) +4 से +2 (D) +4 से +6

A-4. हेलोजन अन्य तत्वों के साथ सभी यौगिकों में समान ऑक्सीकरण अवस्था दर्शाता है, वह है :

(A) I<sub>2</sub> (B) F<sub>2</sub> (C) Cl<sub>2</sub> (D) Br<sub>2</sub>

A-5. गोल्ड की सर्वाधिक स्थायी ऑक्सीकरण अवस्था है :

(A) +1 (B) +3 (C) +2 (D) शून्य

A-6. क्रोमियम की सर्वाधिक स्थायी ऑक्सीकरण अवस्था है -

(A) +5 (B) +3 (C) +2 (D) +4

A-7. निम्न में से कौन धनात्मक व ऋणात्मक दोनों ऑक्सीकरण अवस्थाएँ रखता है?

(A) F (B) I (C) Na (D) He

A-8. निम्न में से कौनसी धातु एक से अधिक ऑक्सीकरण अवस्था दर्शाती है?

(A) Na (B) Mg (C) Al (D) Fe

A-9. एक तत्व की सर्वाधिक सामान्य ऑक्सीकरण अवस्था -2 है। इसके बाह्यतम कोश में उपस्थित इलेक्ट्रॉनों की संख्या है :

(A) 2 (B) 4 (C) 6 (D) 8



- A-10.**  $\text{PbSO}_4$  से  $\text{PbS}$  में रूपान्तरण के दौरान  $\text{PbS}$  में सल्फर का ऑक्सीकरण अंक है-  
 (A) -2 (B) +6 (C) +4 (D) -1
- A-11.**  $\text{H}_2\text{O}_2$  में ऑक्सीजन की ऑक्सीकरण अवस्था है :  
 (A) -2 (B) -1 (C) +1 (D) +2
- A-12.**  $\text{Mg}_2\text{P}_2\text{O}_7$  में फॉस्फोरस का ऑक्सीकरण अंक है :  
 (A) +5 (B) -5 (C) +6 (D) -7
- A-13.**  $\text{Br}_2$  का  $\text{BrO}_3^-$  में, रूपान्तरण के दौरान ब्रोमीन की ऑक्सीकरण अवस्था में परिवर्तन होता है-  
 (A) 0 से +5 (B) -1 से +5 (C) 0 से -3 (D) +2 से +5
- A-14.**  $\text{S}_2\text{Cl}_2$  में सल्फर का ऑक्सीकरण अंक है :  
 (A) +1 (B) +6 (C) 0 (D) -1
- A-15.** निम्नलिखित में से कौनसा तत्व संयोजित अवस्था में केवल -1 ऑक्सीकरण अंक दर्शाता है :  
 (A) F (B) Cl (C) Br (D) I
- A-16.**  $\text{FeS}_2$  में Fe का ऑक्सीकरण अंक है :  
 (A) +4 (B) +2 (C) +1 (D) शून्य

### खण्ड (B) : आकार्बनिक नामकरण

- B-1.** एल्युमिनियम परक्लोरेट का सही सूत्र है :  
 (A)  $\text{Al}(\text{ClO})_3$  (B)  $\text{Al}(\text{ClO}_2)_3$  (C)  $\text{Al}_2(\text{ClO}_3)_3$  (D)  $\text{Al}(\text{ClO}_4)_3$
- B-2.** सोडियम क्लोराइट है :  
 (A)  $\text{NaClO}_3$  (B)  $\text{NaClO}_2$  (C)  $\text{NaClO}$  (D)  $\text{NaClO}_4$
- B-3.** एल्युमिनियम फॉस्फाइड है :  
 (A)  $\text{AlP}_3$  (B)  $\text{Al}_2\text{P}_3$  (C)  $\text{AlP}$  (D)  $\text{Al}_3\text{P}_2$
- B-4.** डाईऑक्सीजन डाईफ्लोराइड का सूत्र है :  
 (A)  $\text{OF}_2$  (B)  $\text{O}_2\text{F}$  (C)  $\text{O}_2\text{F}_2$  (D)  $\text{O}_2\text{F}_3$
- B-5.** बेरीयम एजाइड है :  
 (A)  $\text{BaN}$  (B)  $\text{Ba}_2\text{N}_3$  (C)  $\text{Ba}(\text{N}_3)_2$  (D)  $\text{Ba}_3\text{N}_2$
- B-6.** सिलिकॉन फ्लोराइड का सूत्र है :  
 (A)  $\text{SiF}$  (B)  $\text{SiF}_3$  (C)  $\text{SiF}_4$  (D)  $\text{SiF}_6$
- B-7.** एल्युमिनियम कॉर्बाइड है :  
 (A)  $\text{Al}_2\text{C}$  (B)  $\text{Al}_4\text{C}_3$  (C)  $\text{AlC}_3$  (D)  $\text{AlC}$
- B-8.** निम्न में से कौनसे ऑक्सीअम्ल, पायरोऑक्सी अम्ल बनाते हैं :  
 (A)  $\text{H}_3\text{PO}_4$  (B)  $\text{H}_3\text{BO}_3$  (C)  $\text{H}_2\text{SO}_4$  (D) उपरोक्त सभी
- B-9.** निम्न तत्वों का कौनसा समूह मेटा ऑक्सी अम्ल नहीं बनाता है :  
 (A) Cl, S, N (B) Cl, S, P (C) Si, C, B (D) C, Si, P
- B-10.** बोरिक अम्ल ( $\text{H}_3\text{BO}_3$ ) के ऑक्सीकरण का नाम बताइये  
 (A) बोरेट आयन (B) बोराइट आयन  
 (C) हाइपो बोराइट आयन (D) परबोरेट आयन
- B-11.** सही सुमेलित है :  
 (i)  $\text{CrO}_4^{2-}$  = क्रोमेट (ii)  $\text{MnO}_4^{2-}$  = मंगनेट  
 (iii)  $\text{BO}_3^{3-}$  = बोरेट (iv)  $\text{XeO}_4^{2-}$  = जीनेट  
 (A) केवल (i) (ii) (B) केवल (ii) (iii) (C) केवल (iii) (iv) (D) उपरोक्त सभी





- B-12.** सोडीयम ट्राई सल्फाइड है :  
 (A)  $\text{Na}_2\text{S}_3$  (B)  $\text{Na}_3\text{S}$  (C)  $\text{Na}_3\text{S}_2$  (D)  $\text{Na}_2\text{S}$
- B-13.**  $\text{PO}_4^{3-}$  है :  
 (A) फास्फेट आयन (B) फॉस्फाइट आयन  
 (C) हाइपोफॉस्फाइट आयन (D) पायरोफॉस्फाइट आयन
- B-14.** पायरोफास्फोरिक अम्ल है :  
 (A)  $\text{H}_3\text{PO}_4$  (B)  $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_5$  (C)  $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$  (D)  $\text{H}_3\text{PO}_3$
- B-15.** सही सुमेलित कोड है :
- |     |                                  |     |                     |
|-----|----------------------------------|-----|---------------------|
| (1) | $\text{H}_3\text{PO}_4$          | (p) | मेटा फॉस्फोरिक अम्ल |
| (2) | $\text{HPO}_3$                   | (q) | थायोसल्फ्यूरिक अम्ल |
| (3) | $\text{H}_2\text{SO}_4$          | (r) | फास्फोरिक अम्ल      |
| (4) | $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_3$ | (s) | सल्फ्यूरिक अम्ल     |
- (A)  $1 \rightarrow s, 2 \rightarrow q, 3 \rightarrow r, 4 \rightarrow s$  (B)  $1 \rightarrow q, 2 \rightarrow r, 3 \rightarrow p, 4 \rightarrow q$   
 (C)  $1 \rightarrow r, 2 \rightarrow p, 3 \rightarrow s, 4 \rightarrow q$  (D)  $1 \rightarrow s, 2 \rightarrow r, 3 \rightarrow q, 4 \rightarrow p$

### भाग - III : कॉलम को सुमेलित कीजिए (MATCH THE COLUMN)

1. निम्न का मिलान कीजिए :

	कॉलम-I		कॉलम-II
(A)	सल्फ्यूरस अम्ल	(p)	$\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_8$
(B)	पर ऑक्सो डाईसल्फ्यूरिक अम्ल	(q)	$\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_7$
(C)	पाइरो सल्फ्यूरिक अम्ल	(r)	$\text{H}_2\text{SO}_3$
(D)	परऑक्सो मोनो सल्फ्यूरिक अम्ल	(s)	सल्फर की ऑक्सीकरण अवस्था +6 है।

2. निम्न का मिलान कीजिए :

	कॉलम-I		कॉलम-II
(A)	$\text{HIO}_2$	(p)	मैग्नीशियम हाइड्रोजन फॉस्फाइट
(B)	$\text{Mg}(\text{IO})_2$	(q)	आयोडस अम्ल
(C)	$\text{HIO}$	(r)	मैग्नीशियम हाइपोआयोडाईट
(D)	$\text{MgHPO}_3$	(s)	हाइपोआयोडस अम्ल

## Exercise-2

- चिह्नित प्रश्न दोहराने योग्य प्रश्न है।

### भाग - I : केवल एक सही विकल्प प्रकार (ONLY ONE OPTION CORRECT TYPE)

1.  $\text{H}_2\text{SO}_5$  में सल्फर की ऑक्सीकरण संख्या है :  
 (A) +3 (B) +5 (C) +6 (D) +8
2. निम्न में से कौनसा कथन सत्य है :  
 (A)  $\text{SeO}_3^{2-}$  का नाम सेलीनाइट है।  
 (B)  $\text{CdF}_3$  सही सूत्र है।  
 (C) Zn केवल +3 ऑक्सीकरण अवस्था दर्शाता है।  
 (D) परमाणु क्रमांक 29 का तत्व p-ब्लॉक तत्व है।
3. दिये गये सूत्रों में से कौनसा सही है :  
 (A)  $\text{SiI}_2$  (B)  $\text{Cr}_2\text{O}_7$  (C)  $\text{Ti}_2\text{O}_5$  (D)  $\text{Na}_2\text{C}_8\text{H}_4\text{O}_4$



4. किसके नाम में पूर्वलग्न, 'पर' प्रयुक्त होता है?  
 (A)  $H_2SnO_3$  (B)  $Sb_2O_5$  (C)  $H_3PO_5$  (D)  $HNO_2$
5. कॉलम-I का कॉलम-II के साथ मिलान कीजिए तथा सही विकल्प का चयन कीजिए।

	कॉलम-I		कॉलम-II
(I)	$CO_3^{2-}$	(P)	कार्बोनेट आयन
(II)	$N_3^-$	(Q)	एजाइड आयन
(III)	$O_2^{2-}$	(R)	एसीटेट आयन
(IV)	$CH_3COO^-$	(S)	परऑक्साइड आयन

कोड :

	I	II	III	IV		I	II	III	IV
(A)	P	Q	R	S	(B)	P	Q	S	R
(C)	R	S	Q	R	(D)	R	P	Q	S

6. डाइक्रोमेट आयन है :  
 (A)  $CrO_4^{2-}$  (B)  $Cr_2O_7^{2-}$  (C)  $CrO_3$  (D)  $Cr_2O_4$
7. निम्न में से डाइथायोनिक अम्ल है :  
 (A)  $H_2S_2O_6$  (B)  $H_2S_2O_4$  (C)  $H_2SO_5$  (D)  $H_2S_2O_3$

### भाग - II : एकल एवं द्वि-पूर्णांक मान प्रकार (SINGLE AND DOUBLE VALUE INTEGER TYPE)

1. निम्न में से कितने पायरो अम्ल है ?  
 (i)  $H_4P_2O_7$  (ii)  $H_4P_2O_5$  (iii)  $H_2S_2O_3$  (iv)  $HNO_2$   
 (v)  $H_3PO_4$  (vi)  $HNO_3$  (vii)  $H_6Si_2O_7$
2. निम्न में से सही नामों की संख्या बताइये।

(i)	$N^{3-}$	–	नाइट्राइड आयन
(ii)	$O^{2-}$	–	परऑक्साइड आयन
(iii)	$ZnO_2^{2-}$	–	जिंकेट आयन
(iv)	$SO_4^{2-}$	–	सल्फाइट आयन
(v)	$NO_2^-$	–	नाइट्रेट आयन
(vi)	$PbO_2^{2-}$	–	प्लम्बाइट आयन
(vii)	$Fe^{2+}$	–	फेरिक आयन

3. सही कथनों की संख्या बताइए।  
 (i) नाइट्रोजन की सम्भव ऑक्सीकरण संख्या +5, +4, +3, +1, –3, 0 है।  
 (ii) क्षारीय मृदा धातु की ऑक्सीकरण संख्या सदैव +1 होती है।  
 (iii)  $HClO$  हाइपोक्लोरस अम्ल है तथा  $HClO_3$  परक्लोरिक अम्ल है।  
 (iv)  $(NH_4)_2SO_4$  अमोनियम सल्फेट है।  
 (v) एल्युमिनियम हाइड्रोजन फॉस्फाइट  $Al(H_2PO_3)_3$  है।  
 (vi)  $OF_2$  में ऑक्सीजन की ऑक्सीकरण संख्या +2 तथा  $O_2F_2$  में +1 है।  
 (vii)  $Cu^+$ ,  $Sn^{2+}$ ,  $Fe^{3+}$ ,  $Sn^{4+}$  क्रमशः क्यूप्रस, स्टेनस, फेरिक, स्टेनिक आयन है।
4. निम्न दिये गये यौगिकों में से कितने यौगिकों या आयनों में नाइट्रोजन (N) धनात्मक ऑक्सीकरण अवस्था दर्शाता है।  
 (i)  $NH_3$  (ii)  $Na_3N$  (iii)  $AlN$  (iv)  $N_2O$  (v)  $NF_3$  (vi)  $HNO_2$   
 (vii)  $NH_4^+$  (viii)  $N_2O_3$  (ix)  $Ca(N_3)_2$  (x)  $Mg_3N_2$  (xi)  $NaNO_3$



5. निम्न में से कितने सूत्र उनके नाम के साथ सुमेलित है।

(i)	CaF <sub>2</sub>	→	कैल्शियम फ्लोराइड
(ii)	ICl <sub>2</sub>	→	आयोडीन ट्राइक्लोराइड
(iii)	O <sub>2</sub> F <sub>2</sub>	→	डाई ऑक्सीजन डाईफ्लोराइड
(iv)	AlN	→	एल्युमिनियम नाइट्राइड
(v)	Na <sub>3</sub> BO <sub>3</sub>	→	सोडियम बोराइट
(vi)	Zn <sub>2</sub> P <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	→	जिंक पायरोफॉस्फेट
(vii)	Na <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	→	सोडियम थायो सल्फेट
(viii)	XeO <sub>4</sub>	→	जीनोन टेट्राऑक्साइड
(ix)	Mg(ClO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	→	मैग्नीशियम पर क्लोरेट
(x)	Mg(OH) <sub>2</sub>	→	मैग्नीशियम हाइड्रॉक्साइड

### भाग - III : एक या एक से अधिक सही विकल्प प्रकार

1. कॉलम-I का कॉलम-II के साथ सुमेलित कीजिए तथा सही विकल्प का चयन कीजिए।

	कॉलम-I		कॉलम-II
(I)	मरक्यूरस क्लोराइड	(p)	K <sub>2</sub> O <sub>2</sub>
(II)	कैल्शियम फॉस्फाइड	(q)	SrH <sub>2</sub>
(III)	पोटेशियम परॉक्साइड	(R)	Hg <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub>
(IV)	स्ट्रॉन्शियम हाइड्राइड	(S)	Ca <sub>3</sub> P <sub>2</sub>

कोड :

	I	II	III	IV		I	II	III	IV
(A)	R	Q	S	P	(B)	R	S	P	Q
(C)	R	S	Q	P	(D)	Q	P	S	R

2. निम्न में से सही कथन है/हैं—

- (A) एल्युमिनियम आर्सेनाइड का सूत्र AlAs होता है।  
 (B) KMnO<sub>4</sub> में मैग्नीज की ऑक्सीकरण अवस्था +7 होती है।  
 (C) Fe केवल एक ऑक्सीकरण अवस्था दर्शाता है।  
 (D) F तत्व की ऑक्सीकरण संख्या इसके यौगिकों में सदैव -1 होती है।

3. निम्न में से कौनसा कथन असत्य है ?

- (A) KO<sub>3</sub>, पोटेशियम ओजोनाइड है (B) NaAu, सोडियम एयूराइट है  
 (C) NO<sub>2</sub><sup>+</sup>, नाइट्रोसोनियम है (D) PbO<sub>3</sub><sup>2-</sup>, प्लम्बाइट है

4. अम्ल [H<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>, H<sub>2</sub>N<sub>2</sub>O<sub>2</sub>, HClO<sub>2</sub>, H<sub>2</sub>SO<sub>5</sub>] के लिए निम्न में से सही कथन है/हैं ?

- (A) H<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> कार्बन अम्ल है तथा इसका सही नाम कार्बोनस अम्ल है।  
 (B) H<sub>2</sub>N<sub>2</sub>O<sub>2</sub> का सही नाम हाइपोनाइट्रस अम्ल है।  
 (C) HClO<sub>2</sub> क्लोरीन का परक्लोरिक अम्ल है।  
 (D) H<sub>2</sub>SO<sub>5</sub> परऑक्सो मोनो सल्फ्यूरिक अम्ल है।

5. ऑक्सीकरण अंक के संदर्भ में सही कथन है/हैं ?

- (A) यह किसी विशिष्ट बंधित अवस्था का एक आपेक्षिक आवेश है।  
 (B) एल्युमिनियम की ऑक्सीकरण संख्या इसके यौगिकों में सदैव +3 होती है।  
 (C) HClO<sub>4</sub> में Cl की ऑक्सीकरण संख्या +7 होती है।  
 (D) यह एक तत्व के परमाणु पर उत्पन्न एक काल्पनिक या अवास्तविक आवेश है जब यह इसकी तात्विक मुक्त अवस्था से संयोजित अवस्था में जाता है।



6. किसके नाम में पूर्वलग्न पर प्रयुक्त होता है :  
 (A)  $H_4XeO_6$  (B)  $H_3PO_5$  (C)  $H_2SO_5$  (D)  $HMnO_4$
7. मेटा अम्लों को पहचानिये।  
 (A)  $HMnO_4$  (B)  $H_2SnO_3$  (C)  $HClO_3$  (D)  $HPO_3$
8. निम्न अम्लों में से कौनसे अम्ल ऑर्थो अम्ल है।  
 (A)  $H_3PO_4$  (B)  $H_3BO_3$  (C)  $H_4SiO_7$  (D)  $H_3PO_2$

### भाग - IV : अनुच्छेद (COMPREHENSION)

निम्न सारणी के तीनों कॉलम में दी गयी सूचनाओं के आधार पर Q.1, Q. 2 तथा Q. 3 के उत्तरी दीजिये?

ऑक्सीअम्ल का सूत्र	ऑक्सीकरण संख्या	नाम पूर्वलग्न-अनुलग्न
(P) $H_4B_2O_5$	1. (+3)	(I) पायरो- इक ऑक्सीअम्ल
(Q) $H_2P_2O_7$	2. (+5)	(II) पायरो- अस ऑक्सीअम्ल
(R) $H_2S_2O_5$	3. (+6)	(III) मेटा- इक ऑक्सीअम्ल
(S) $HClO_2$	4. (+4)	(IV) $N_A$ - अस ऑक्सी अम्ल
(T) $HPO_3$	5. (+1)	(V) $N_A$ - इक ऑक्सीअम्ल

- 1.\_ कौनसा संयोजन सही नहीं है।  
 (A) (P), (1), (I) (B) (Q), (2), (II) (C) (R), (4), (II) (D) (S), (1), (IV)
- 2.\_ कौनसा एक संयोजन सही है।  
 (A) (P), (1), (I) (B) (Q), (2), (I) (C) (R), (4), (IV) (D) (S), (2), (III)
- 3.\_ निम्न में से कौनसा संयोजन सही है।  
 (A) (R), (4), (II) (B) (S) (1) (IV) (C) (T) (2) (III) (D) (Q) (2) (III)



# Answers

## EXERCISE - 1

### भाग - I

<b>A-1.</b>	तत्व :	Na	Ca	Al	Zn	F	O	Ne	Rb
	ऑक्सीकरण अवस्था :	+1	+2	+3	+2	-1	-2	0	+1
<b>A-2.</b>		MnSO <sub>4</sub> ,	Mn <sub>2</sub> O <sub>3</sub> ,	MnCl <sub>2</sub> ,	HMnO <sub>4</sub> ,	H <sub>2</sub> MnO <sub>4</sub>			
	ऑक्सीकरण संख्या :	+2	+3	+2	+7	+6			
<b>A-3.</b>	ऑक्सीकरण संख्या :	(i) +5, (ii) +3, (iii) +1, (iv) -2, (v) +4, (vi) +8/3, (vii) -2, (viii) +2, (ix) +6, (x) +6, (xi) +8, (xii) +3.							
<b>B-1.</b>	NO <sup>+</sup> <sub>2</sub> : नाइट्रोनिम ;	NO <sup>+</sup> : नाइट्रोसोनियम ;	H <sub>3</sub> O <sup>+</sup> : हाइड्रोनियम ;	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> : अमोनियम					
	N <sub>2</sub> H <sub>5</sub> : हाइड्रेजिनियम ;	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> NH <sub>3</sub> <sup>+</sup> : एनीलिनियम ;	C <sub>5</sub> H <sub>5</sub> NH <sup>+</sup> : पीरीडिनियम						
<b>B-2.</b>	F <sup>-</sup> फ्लोराइड	Cl <sup>-</sup> क्लोराइड	Br <sup>-</sup> ब्रोमाइड	I <sup>-</sup> आयोडाइड					
	O <sup>2-</sup> ऑक्साइड	S <sup>2-</sup> सल्फाइड	N <sup>3-</sup> नाइट्राइड	P <sup>3-</sup> फोस्फाइड					
	As <sup>3-</sup> आर्सेनाइड	Cu <sup>-</sup> क्यूप्राइड	H <sup>-</sup> हाइड्राइड	Au <sup>-</sup> ऑराइड					
	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> कार्बोनेट	ZnO <sub>2</sub> <sup>2-</sup> जिंकेट	SiO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> सिलिकेट	NO <sub>2</sub> <sup>-</sup> नाइट्राइड					
	SO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> सल्फाइड	ClO <sub>4</sub> <sup>-</sup> परक्लोरेट	ClO <sup>-</sup> हाइपोक्लोराइट	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> सल्फेट					
	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> नाइट्रेट	SnO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> स्टेनेट	SnO <sub>2</sub> <sup>2-</sup> स्टेनाइट	PbO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> प्लम्बेट					
	PbO <sub>2</sub> <sup>2-</sup> प्लम्बाइट								

### भाग - II

<b>A-1.</b>	(B)	<b>A-2.</b>	(A)	<b>A-3.</b>	(D)	<b>A-4.</b>	(B)	<b>A-5.</b>	(D)
<b>A-6.</b>	(B)	<b>A-7.</b>	(B)	<b>A-8.</b>	(D)	<b>A-9.</b>	(C)	<b>A-10.</b>	(A)
<b>A-11.</b>	(B)	<b>A-12.</b>	(A)	<b>A-13.</b>	(A)	<b>A-14.</b>	(A)	<b>A-15.</b>	(A)
<b>A-16.</b>	(B)	<b>B-1.</b>	(D)	<b>B-2.</b>	(B)	<b>B-3.</b>	(C)	<b>B-4.</b>	(C)
<b>B-5.</b>	(C)	<b>B-6.</b>	(C)	<b>B-7.</b>	(B)	<b>B-8.</b>	(D)	<b>B-9.</b>	(A)
<b>B-10.</b>	(A)	<b>B-11.</b>	(D)	<b>B-12.</b>	(A)	<b>B-13.</b>	(A)	<b>B-14.</b>	(C)
<b>B-15.</b>	(C)								

### भाग - III

1.	(A - r) ; (B - p, s) ; (C - q, s) ; (D - s)	2.	(A - q) ; (B - r) ; (C - s) ; (D - p)
----	---	----	---------------------------------------

## EXERCISE - 2

### भाग - I

1.	(C)	2.	(A)	3.	(D)	4.	(C)	5.	(B)
6.	(B)	7.	(A)						

### भाग - II

1.	3 [(i), (ii), (vii)]	2.	3 [(i), (iii), (vi)]	3.	5 [(i), (iv), (v), (vi), (vii)]
4.	5 [(iv), (v), (vi), (viii), (xi)]	5.	8 [Except (ii), (v)]		

### भाग - III

1.	(B)	2.	(ABD)	3.	(BCD)	4.	(BD)	5.	(ABCD)
6.	(ABCD)	7.	(BD)	8.	(AB)				

### भाग - IV

1._	(B)	2._	(A)	3._	(C)
-----	-----	-----	-----	-----	-----