



Additional Problems for Self Practice (APSP)

* चिन्हित प्रश्न एक से अधिक सही विकल्प वाले प्रश्न हैं -

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

1. स्ट्रॉन्शियम मेटाफोस्फेट है।
(A) $\text{Sr}(\text{PO}_3)_2$ (B) SrHPO_3 (C) $\text{Sr}_3(\text{PO}_4)_2$ (D) $\text{Sr}_2\text{P}_2\text{O}_7$
2. निकल (II) पायरोसेलेनेट है।
(A) $\text{Ni}_2\text{Se}_2\text{O}_7$ (B) NiSe_2O_7 (C) $\text{Ni}_2\text{Se}_2\text{O}_5$ (D) NiSe_2O_5
3. सोडियम टंगस्टेट का सूत्र Na_2WO_4 है, तथा लेड फोस्फेट का सूत्र $\text{Pb}_3(\text{PO}_4)_2$ है। लेड टंगस्टेट का सूत्र क्या है ?
(A) PbWO_4 (B) $\text{Pb}_2(\text{WO}_4)_3$ (C) $\text{Pb}_3(\text{WO}_4)_2$ (D) $\text{Pb}_3(\text{WO}_4)_4$
4. मरक्यूरस एजाइड है।
(A) $\text{Hg}_2(\text{N}_3)_2$ (B) HgN_3 (C) Hg_2N_3 (D) $\text{Hg}(\text{N}_3)_2$
5. $\text{Fe}[\text{Fe}(\text{CN})_6]$ है :
(A) फेरोफेरोसायनाइड (B) फेरीफेरीसायनाइड (C) फेरोफेरीसायनाइड (D) फेरीफेरोसायनाइड
6. एथिल मेथिल ईथर, $\text{CH}_3\text{—O—C}_2\text{H}_5$, एक निश्चेतक की तरह प्रयुक्त होता है। उसके संगत थायोईथर का सूत्र होगा।
(A) $\text{CH}_3\text{—S—C}_2\text{H}_5$ (B) $\text{CH}_3\text{—O—S—C}_2\text{H}_5$ (C) $\text{C}_2\text{H}_5\text{—O—CH}_3$ (D) $\text{C}_2\text{H}_5\text{—O—CH}_2\text{SH}$
7. हाइड्राअम्ल जो कि नाइट्रोजन युक्त है।
(A) HN_3 (B) HNO_3 (C) HNO_2 (D) NH_3
8. HClO_4 का एनहाइड्राइड है।
(A) Cl_2O_7 (B) ClO_3 (C) Cl_2O_5 (D) ClO_2
9. NaCrO_2 यौगिक का सही नाम है
(A) सोडियम मेटाक्रोमेट (B) सोडियम मेटाक्रोमाइट (C) सोडियम आर्थोक्रोमेट (D) सोडियम आर्थोक्रोमाइट
10. निम्न में से किससे एक-पायरो अम्ल नहीं बना सकते हैं।
(A) HClO_4 (B) H_2SO_4 (C) H_3PO_4 (D) H_3BO_3
11. $\text{Na}_2\text{CaP}_2\text{O}_7$ का सही नाम है
(A) सोडियम कैल्शियम पायरोफोस्फेट (B) सोडियम कैल्शियम मेटाफोस्फेट
(C) सोडियम कैल्शियम आर्थोफोस्फेट (D) इनमें से कोई नहीं
12. रूबिडियम मेटागैलेट का सही सूत्र है :
(A) RbGaO_2 (B) Ru_2GeO_2 (C) Rb_3GaO_3 (D) Ru_2GaO_3

भाग - II : एक या एक से अधिक सही विकल्प प्रकार

1. निम्न में से कौनसे अम्लो के नाम के अन्त में -ic (इक) अम्ल आता है?
(A) H_2SO_4 (B) HClO_4 (C) H_2SO_3 (D) HNO_2
2. निम्न में से कौनसे अम्लो के नाम के अन्त में -ous (अस) अम्ल आता है ?
(A) HNO_2 (B) H_2CO_3 (C) H_2SO_3 (D) HBO_2
3. मेटा-अम्लो को पहचानिए।
(A) HMnO_4 (B) H_2SnO_3 (C) HClO_3 (D) HPO_3
4. निम्न में से किसके नाम से उपसर्ग पायरो-जुड़ा हुआ है?
(A) As_2O_3 (B) $\text{S}_2\text{O}_7^{2-}$ (C) Sb_2O_5 (D) $\text{H}_4\text{As}_2\text{O}_7$



5. निम्न में से कौनसे आर्थो-अम्ल है?
 (A) H_3PO_4 (B) H_3BO_3 (C) $H_4Si_2O_7$ (D) H_5IO_6
6. निम्न में से कौनसे रासायनिक सूत्र के सामने सही नाम लिखा है
 (A) $CaSe_2O_7$ कैल्शियम सेलेनेट (B) $Ni(HSO_3)_2$ निकल(II) मेटासल्फाइड
 (C) $N_2H_5N_3$ हाइड्रेजिनियम नाइट्राइड (D) $CsOBr$ सिलियम हाइपोब्रोमाइट
7. स्ट्रॉन्शियम व नाइट्रोजन से मिलकर बने द्विअंगी यौगिक का सूत्र होगा।
 (A) Sr_3N (B) Sr_2N_3 (C) $Sr(N_3)_2$ (D) Sr_3N_2
8. निम्न में से कौनसा अम्ल जल के योग या निष्कासन द्वारा सरलता से अन्य अम्ल में रूपान्तरित नहीं हो सकता है ?
 (A) H_3PO_4 (B) HPO_3 (C) H_3PO_3 (D) H_3PO_2

भाग - III : विषयात्मक प्रश्न (SUBJECTIVE QUESTIONS)

1. निम्न यौगिकों के नाम लिखिए।
 (a) $Ca(HS)_2$ (b) $Ca(OCl)_2$ (c) CH_3COONa (d) $NaOCN$
 (e) $Ca(HCO_3)_2$ (f) $Mg(HSO_4)_2$ (g) Hg_2SO_4 (h) Cu_2S
2. निम्न यौगिकों के नाम लिखिए।
 (a) $Co(ClO_3)_3$ (b) Al_2S_3 (c) $Mg_3(BO_3)_2$ (d) $Na_2(MnO_4)$
 (e) $Mg_3(AsO_3)_2$ (f) $Ca(C_2O_4)$ (g) $Ca_3(AsO_4)_2$ (h) $FeAsO_4$
 (i) ClO_2^- (j) SeO_3^{2-} (k) $CaWO_4$ (l) $Mg(IO)_2$
 (m) Hg_2I_2 (n) $HgCl_2$
3. निम्नलिखित यौगिकों के रासायनिक सूत्र लिखिए।
 (a) हाइड्रोआयोडिक अम्ल (b) हाइपोआयोडस अम्ल (c) आयोडस अम्ल (d) आयोडिक अम्ल
 (e) परआयोडिक अम्ल (f) आयोडाइड आयन (g) हाइपोआयोडाइट आयन (h) आयोडाइट आयन
 (i) आयोडेट आयन (j) परआयोडेट आयन
4. निम्न यौगिकों के सूत्र लिखिये।
 (a) मैग्नीशियम नाइट्राइड (b) बेरीयम फ्लोराइड (c) आयरन(III) सल्फाइड
 (d) स्ट्रॉन्शियम हाइड्राइड (e) इन्डीयम (I) क्लोराइड (f) रुबिडियम सुपरऑक्साइड
 (g) सिलियम आयोडाइड (h) कैल्शियम फॉस्फाइड (i) स्टेनस क्लोराइड
 (j) पोटेशियम ओजोनाइड (k) क्रोमियम (III) ऑक्साइड (l) पोटेशियम परॉक्साइड
5. निम्न यौगिकों के रासायनिक सूत्र लिखिए :
 (a) पोटेशियम पाइरोसल्फाइड (b) पोटेशियम हाइड्रोजनपायरोफॉस्फाइड (c) बैरियम परमैंगनेट
 (d) वेनेडियम(III) फॉस्फेट (e) फेरिक सल्फेट (f) मैग्नीशियम फॉस्फाइड
 (g) कैडमियम नाइट्राइड (h) कैल्शियम मेटाबोरेट (i) अमोनियम हाइपोनाइट्राइट
 (j) एल्यूमिनियम हाइड्रोजनफॉस्फाइड



APSP Answers

भाग - I

1. (A)	2. (B)	3. (A)	4. (A)	5. (B)
6. (A)	7. (A)	8. (A)	9. (B)	10. (A)
11. (A)	12. (A)			

भाग - II

1. (AB)	2. (AC)	3. (BD)	4. (BD)	5. (AB)
6. (AD)	7. (CD)	8. (CD)		

भाग - III

1.	(a) कैल्शियम बाइसल्फाइड या हाइड्रोजन सल्फाइड (c) सोडियम एसीटेट (e) कैल्शियम बाईकार्बोनेट (g) मरक्यूरस सल्फेट या मर्करी (I) सल्फेट	(b) कैल्शियम हाइपोक्लोराइट (d) सोडियम सायनेट (f) मैग्नीशियम बाइसल्फेट या हाइड्रोजन सल्फेट (h) क्यूप्रस सल्फाइड या कॉपर (I) सल्फाइड				
2.	(a) कोबाल्ट(III) क्लोरेट (d) सोडियम मैग्नेट (g) कैल्शियम (आर्थो) आर्सिनेट	(b) एल्युमिनियम सल्फाइड (e) मैग्नीशियम आर्थोआर्सिनाइट (h) फेरिक (आर्थो) आर्सिनेट या आयरन(III) आर्थो आर्सिनेट	(c) मैग्नीशियम आर्थोबोरेट (f) कैल्शियम ऑक्सलेट			
3.	(a) HI (g) IO ⁻	(b) HIO (h) IO ₂ ⁻	(c) HIO ₂ (i) IO ₃ ⁻	(d) HIO ₃ (j) IO ₄ ⁻	(e) HIO ₄	(f) I ⁻
4.	(a) Mg ₃ N ₂ (g) CsI	(b) BaF ₂ (h) Ca ₃ P ₂	(c) Fe ₂ S ₃ (i) SnCl ₂	(d) SrH ₂ (j) KO ₃	(e) InCl (l) K ₂ O ₂	(f) RbO ₂
5.	(a) K ₂ S ₂ O ₅ (g) Cd ₃ N ₂	(b) KH ₃ P ₂ O ₅ (h) Ca(BO ₂) ₂	(c) Ba(MnO ₄) ₂ (i) (NH ₄) ₂ N ₂ O ₂	(d) VPO ₄ (j) Al(H ₂ PO ₃) ₃	(e) Fe ₂ (SO ₄) ₃	(f) MgHPO ₃