

- નીચે આપેલા પ્રશ્નોના માગ્યા મુજબ ઉત્તર લખો. (પ્રત્યેકના 4 ગુણ)
- પાણીની અસ્થાયી કઠિનતા કોના લીધે હોય છે ?
 (A) $Mg(HCO_3)_2$ અને $Ca(HCO_3)_2$ (B) $MgCl_2$ અને $MgSO_4$
 (C) $CaCl_2$ અને $CaSO_4$ (D) $Ca(NO_3)_2$ અને $MgCl_2$
 - પાણીમાં સોડિયમ બાયકાર્બોનેટના દ્રાવણ માટે નીચેનામાંથી કયું સાચું નથી ?
 (A) નિર્બળ બેઝિક છે. (B) મિથાઈલ ઓરેન્જ સાથે પીળો રંગ આપે છે.
 (C) ફિનોલ્ફથેલીન સાથે રંગ ન આપે. (D) ઉપરોક્તમાંથી બે
 - બેરિયમ ક્લોરાઈડની પોટેશિયમ કોમેટ સાથે પ્રક્રિયા કરતાં કયા રંગના અવક્ષેપ મળે છે ?
 (A) પીળા (B) લીલા (C) સફેદ (D) ફલેશ રંગના
 - નીચે આપેલ પૈકી કઈ આલ્કલી ધાતુ સંકિર્ણ હાઈડ્રાઈડ આપે છે ?
 (A) Cs (B) K (C) Rb (D) Li
 - ધાતુ X ને નાઈટ્રોજન વાયુમાં ગરમ કરવાથી Y મળે છે. Y એ H_2O સાથે પ્રક્રિયા કરી રંગવિહીન વાયુ ઉત્પન્ન કરે છે. જેના પરથી $CuSO_4$ નું દ્રાવણ પસાર કરવાથી તેનો ઘેરો વાદળી રંગ મળે છે. તો Y શું છે ?
 (A) $Mg(NO_3)_2$ (B) Mg_3N_2 (C) NH_3 (D) MgO
 - શેમાં ક્લોરિન પસાર કરવાથી બ્લીચીંગ પાઉડર મળે છે ?
 (A) $Ca(OCl)_2$ (B) $Ca(OH)_2$ (C) CaH_2 (D) $Ca(ClO_3)_2$
 - સોડિયમ કાર્બોનેટને ગરમ કરતાં શું મળે ?
 (A) CO_2 (B) CO (C) H_2O (D) કોઈ વાયુ ન ઉદ્ભવે.
 - મેંગ્નેશિયમની પટ્ટીના એક ટુકડાને ગરમ કરવાથી તે વાતાવરણના નાઈટ્રોજનમાં લાલચોળ બને છે જેને ઠંડા પાણીમાં મૂકતા કયો વાયુ ઉદ્ભવે ?
 (A) એમોનિયા (B) હાઈડ્રોજન (C) નાઈટ્રોજન (D) ઓક્સિજન
 - પાણીમાં દ્રાવ્યતા માટે સાચો ઉત્તર તો ક્રમ જણાવો.
 (A) $BaSO_4 > SrSO_4 > CaSO_4 > MgSO_4 > BeSO_4$ (B) $BeSO_4 > CaSO_4 > MgSO_4 > SrSO_4 > BaSO_4$
 (C) $BeSO_4 > MgSO_4 > CaSO_4 > SrSO_4 > BaSO_4$ (D) $CaSO_4 > BaSO_4 > BeSO_4 > MgSO_4 > SrSO_4$
 - નીચે આપેલ પૈકી કોના પર પ્રક્રિયા કરતાં ઉષ્મીય વિઘટન દ્વારા બેઝિક તેમજ એસિડિક ઓક્સાઈડ મળે છે ?
 (A) $KClO_3$ (B) $CaCO_3$ (C) NH_4NO_3 (D) $NaNO_3$
 - સોડિયમ પેરોક્સાઈડની કાર્બન મોનોક્સાઈડ સાથે પ્રક્રિયા કરવાથી શું મળે ?
 (A) સોડિયમ હાઈડ્રોક્સાઈડ (B) સોડિયમ કાર્બોનેટ (C) સોડિયમ ઓક્સાઈડ (D) સોડિયમ ફોર્મેટ
 - નીચે આપેલ પૈકી કયું સંયોજન $NaOH$ અને H_2O_2 સાથે પ્રક્રિયા કરી પીળો રંગ આપે છે ?
 (A) $Cr(OH)_3$ (B) $Zn(OH)_2$ (C) $Al(OH)_3$ (D) $Fe(OH)_3$
 - $Rb(ICI_2)$ ને ગરમ કરવાથી બને છે.
 (A) $RbCl + ICl$ (B) $RbCl + I_2$ (C) $2Rb + I_2 + 2Cl_2$ (D) $2Rb + 2ICl + Cl_2$
 - નીચે આપેલમાંથી કયા ક્ષારને ગરમ કરતાં બે વાયુઓનું મિશ્રણ મળે છે ?
 (A) $Ba(NO_3)_2$ (B) $NaNO_3$ (C) KNO_3 (D) $RbNO_3$

15. NaNO_3 ને 500°C તાપમાને ગરમ કરતાં શું મળે ?
 (A) માત્ર NaNO_2 (B) $\text{Na}_2\text{O} + \text{N}_2$ (C) $\text{NaNO}_2 + \text{O}_2$ (D) $\text{NaNO}_2 + \text{O}_2 + \text{N}_2$
16. નીચે આપેલ પૈકી કયું સંયોજન પેરોક્સાઈડ નથી ?
 (A) BaO_2 (B) KO_2 (C) Na_2O_2 (D) CrO_5
17. નીચે આપેલ પૈકી કયો આલ્કલી ધાતુનો બાયકાર્બોનેટ ઘન સ્વરૂપમાં હોતો નથી ?
 (A) NaHCO_3 (B) LiHCO_3 (C) KHCO_3 (D) RbHCO_3
18. નીચે આપેલ પૈકી કયું સંયોજન પેરોક્સાઈડ છે ?
 (A) MnO_2 (B) SnO_2 (C) BaO_2 (D) SiO_2
19. H_2O_2 ને એસિડિક પોટેશિયમ ડાયક્રોમેટ અને ઈથર સાથે હલાવતાં ઈથરનું સ્તર કેવું બને છે ?
 (A) લીલું (B) લાલ (C) વાદળી (D) કથ્થાઈ
20. લિથોપોન કોનું મિશ્રણ છે ?
 (A) બેરિયમ સલ્ફેટ અને ઝિંક સલ્ફાઈડ (B) બેરિયમ સલ્ફાઈડ અને ઝિંક સલ્ફાઈડ
 (C) કેલ્શિયમ સલ્ફેટ અને ઝિંક સલ્ફાઈડ (D) કેલ્શિયમ સલ્ફાઈડ અને ઝિંક સલ્ફાઈડ
21. આયોડિનના દ્રાવણને કોના જલીય દ્રાવણ સાથે હલાવતાં તેનો રંગ દૂર થાય છે ?
 (A) H_2SO_4 (B) સોડિયમ સલ્ફાઈડ (C) સોડિયમ સલ્ફેટ (D) સોડિયમ થાયોસલ્ફેટ
22. નીચે આપેલ પૈકી કયો કાર્બાઈડ પાણી સાથે એસીટીલીન આપે છે ?
 (A) બેરિલિયમ (B) મેગ્નેશિયમ (C) કેલ્શિયમ (D) ઉપરોક્ત તમામ
23. કઈ ધાતુના આયનનો હાઈડ્રોક્સાઈડ અધિક સોડિયમ હાઈડ્રોક્સાઈડના દ્રાવણમાં દ્રાવ્ય છે ?
 (A) Fe^{3+} (B) Cr^{3+} (C) Al^{3+} (D) Cu^{3+}
24. સોડિયમ થાયોસલ્ફેટ સાથે I_2 ની પ્રક્રિયા થતાં શું મળે ?
 (A) સોડિયમ સલ્ફાઈડ (B) સોડિયમ સલ્ફાઈટ (C) સોડિયમ સલ્ફેટ (D) સોડિયમ ટેટ્રાથાયોનેટ
25. નીચે આપેલ પૈકી કયો ધાતુ કાર્બોનેટ ગરમી આપતાં વિઘટન પામે છે ?
 (A) Na_2CO_3 (B) MgCO_3 (C) K_2CO_3 (D) Rb_2CO_3
26. X સંયોજનને ગરમ કરતાં રંગવિહીન વાયુ ઉદ્ભવે છે, નિષ્કર્ષને પાણીમાં ઓગાળતાં Y મળે છે અને વધુ CO_2 ના પરપોટા નીપજ તરીકે મળે. છેવટે તેને ગરમ કરતાં X સંયોજન પાછું મળે તો X સંયોજન શું છે ?
 (A) CaCO_3 (B) Na_2CO_3 (C) $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ (D) K_2CO_3
27. ઝિંકની વધુ માત્રામાં કોસ્ટિક સોડાના દ્રાવણ સાથેની પ્રક્રિયા કરતાં શું મળે ?
 (A) $\text{Zn}(\text{OH})_2$ (B) ZnO (C) Na_2ZnO_2 (D) $\text{Zn}(\text{OH})_2 \cdot \text{ZnCO}_3$
28. કોને ગરમ કરવાથી નાઈટ્રોજન ડાયોક્સાઈડ ન મળે ?
 (A) KNO_3 (B) $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ (C) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ (D) AgNO_3
29. X ચળકતા સુંવાળા સફેદ સ્ફટિકમય હાઈડ્રોક્સાઈડને નાઈટ્રેટ સાથે પ્રક્રિયા કરતાં Y મળે અને અન્ય હાઈડ્રોક્સાઈડ કે જે વિઘટન પામી અદ્રાવ્ય કથ્થાઈ ઓક્સાઈડ આપે છે. X પ્રબળ ક્રિયાશીલ છે અને ત્વચાના ફલેશી પ્રોટીનને તોડીને પેસ્ટી જથ્થા તરીકે ઉપયોગી છે, તો X અને Y શું છે ?
 (A) NaOH , AgNO_3 (B) NaOH , $\text{Zn}(\text{NO}_2)_2$ (C) NaOH , $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$ (D) $\text{Ca}(\text{OH})_2$, HgNO_3
30. સંયોજન X ના ચોખ્ખા દ્રાવણમાં BaCl_2 નું દ્રાવણ ઉમેરતા સફેદ ભારે અવક્ષેપ ઉદ્ભવે છે, જે મંદ HCl માં દ્રાવ્ય નથી, તો X સંયોજન કયું હોય ?
 (A) નાઈટ્રેટ (B) બ્રોમાઈડ (C) સલ્ફેટ (D) કાર્બોનેટ