

Chem11 Balancing Equations 4 : W.S. - 60

- 1) a) $\text{___ Fe}_2\text{S}_3 + \text{___ O}_2 \rightarrow \text{___ Fe}_2\text{O}_3 + \text{___ SO}_2$
- b) $\text{___ Al}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{___ NH}_4\text{OH} \rightarrow \text{___ Al}(\text{OH})_3 + \text{___ (NH}_4)_2\text{SO}_4$
- c) $\text{___ Cu}_2\text{O} + \text{___ Fe}_2\text{S}_3 \rightarrow \text{___ Cu}_2\text{S} + \text{___ Fe}_2\text{O}_3$
- d) $\text{___ Al} + \text{___ HCl} \rightarrow \text{___ AlCl}_3 + \text{___ H}_2$
- e) $\text{___ CO}_2 + \text{___ H}_2\text{O} \rightarrow \text{___ C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 + \text{___ O}_2$
- f) $\text{___ H}_2 + \text{___ Fe}_3\text{O}_4 \rightarrow \text{___ H}_2\text{O} + \text{___ Fe}$
- g) $\text{___ MnO}_2 + \text{___ HCl} \rightarrow \text{___ H}_2\text{O} + \text{___ MnCl}_2 + \text{___ Cl}_2$
- h) $\text{___ Ba}(\text{ClO}_3)_2 + \text{___ H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{___ BaSO}_4 + \text{___ HClO}_3$
- i) $\text{___ Na}_2\text{SiO}_3 + \text{___ HF} \rightarrow \text{___ NaF} + \text{___ SiF}_4 + \text{___ H}_2\text{O}$
- j) $\text{___ Ca}_3\text{P}_2 + \text{___ H}_2\text{O} \rightarrow \text{___ Ca}(\text{OH})_2 + \text{___ PH}_3$
- k) $\text{___ SiO}_2 + \text{___ Al} \rightarrow \text{___ Si} + \text{___ Al}_2\text{O}_3$
- l) $\text{___ Si}(\text{OH})_4 + \text{___ HF} \rightarrow \text{___ H}_2\text{SiF}_6 + \text{___ H}_2\text{O}$
- m) $\text{___ Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{___ Pb}(\text{NO}_3)_2 + \text{___ H}_2\text{O} \rightarrow$
 $\text{___ PbCrO}_4 + \text{___ NaNO}_3 + \text{___ HNO}_3$
- n) $\text{___ KMnO}_4 + \text{___ HCl} + \text{___ FeCl}_2 \rightarrow$
 $\text{___ MnCl}_2 + \text{___ KCl} + \text{___ FeCl}_3 + \text{___ H}_2\text{O}$
- o) $\text{___ Cu} + \text{___ HNO}_3 \rightarrow \text{___ Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{___ H}_2\text{O} + \text{___ NO}$

Answers : 1)a) 2,9,2,6, b) 1,6,2,3, c) 3,1,3,1, d) 2,6,2,3, e) 6,6,1,6, f) 4,1,4,3, g) 1,4,2,1,1, h) 1,1,1,2, i) 1,6,2,1,3, j) 1,6,3,2, k) 3,4,3,2, l) 1,6,1,4, m) 1,2,1,2,2,2, n) 1,8,5,1,1,5,4, o) 3,8,3,4,2.