

**Balancing Equations Practice Worksheet 2**

*Balance the following equations:*

1.  $\text{___ HgO(s)} \xrightarrow{\Delta} \text{___ Hg(l)} + \text{___ O}_2\text{(g)}$
2.  $\text{___ Na(s)} + \text{___ H}_2\text{O} \rightarrow \text{___ NaOH(aq)} + \text{___ H}_2\text{(g)}$
3.  $\text{___ C}_{10}\text{H}_{16}\text{(s)} + \text{___ Cl}_2\text{(g)} \rightarrow \text{___ CCl}_4\text{(g)} + \text{___ HCl(g)}$
4.  $\text{___ C}_7\text{H}_6\text{O}_2\text{(s)} + \text{___ O}_2\text{(g)} \rightarrow \text{___ CO}_2\text{(g)} + \text{___ H}_2\text{O(g)}$
5.  $\text{___ FeS(s)} + \text{___ O}_2\text{(g)} \rightarrow \text{___ Fe}_2\text{O}_3\text{(s)} + \text{___ SO}_2\text{(g)}$
6.  $\text{___ Fe}_2\text{O}_3\text{(s)} + \text{___ H}_2\text{(g)} \rightarrow \text{___ Fe(s)} + \text{___ H}_2\text{O(g)}$
7.  $\text{___ C}_2\text{H}_2\text{(g)} + \text{___ O}_2\text{(g)} \rightarrow \text{___ CO}_2\text{(g)} + \text{___ H}_2\text{O(g)}$
8.  $\text{___ C}_7\text{H}_{16}\text{(l)} + \text{___ O}_2\text{(g)} \rightarrow \text{___ CO}_2\text{(g)} + \text{___ H}_2\text{O(g)}$
9.  $\text{___ KClO}_3\text{(s)} \rightarrow \text{___ KClO}_4\text{(s)} + \text{___ KCl(s)}$
10.  $\text{___ P}_4\text{O}_{10}\text{(s)} + \text{___ H}_2\text{O(l)} \rightarrow \text{___ H}_3\text{PO}_4\text{(aq)}$
11.  $\text{___ Fe(s)} + \text{___ H}_2\text{O(l)} \rightarrow \text{___ Fe}_3\text{O}_4\text{(s)} + \text{___ H}_2\text{(g)}$
12.  $\text{___ N}_2\text{(g)} + \text{___ O}_2\text{(g)} \rightarrow \text{___ N}_2\text{O(g)}$
13.  $\text{___ CO}_2\text{(g)} + \text{___ H}_2\text{O(l)} \rightarrow \text{___ C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6\text{(s)} + \text{___ O}_2\text{(g)}$
14.  $\text{___ SiCl}_4\text{(g)} + \text{___ H}_2\text{O(l)} \rightarrow \text{___ H}_4\text{SiO}_4\text{(aq)} + \text{___ HCl(aq)}$
15.  $\text{___ CO}_2\text{(g)} + \text{___ NH}_3\text{(g)} \rightarrow \text{___ CO(NH}_2)_2\text{(s)} + \text{___ H}_2\text{O(l)}$
16.  $\text{___ H}_2\text{SO}_4\text{(aq)} + \text{___ HI(g)} \rightarrow \text{___ H}_2\text{S(g)} + \text{___ I}_2\text{(s)} + \text{___ H}_2\text{O(l)}$
17.  $\text{___ Al(s)} + \text{___ Fe}_2\text{O}_3\text{(s)} \rightarrow \text{___ Al}_2\text{O}_3\text{(s)} + \text{___ Fe(s)}$
18.  $\text{___ Na}_2\text{CO}_3\text{(aq)} + \text{___ HCl(aq)} \rightarrow \text{___ NaCl(aq)} + \text{___ H}_2\text{O(l)} + \text{___ CO}_2\text{(g)}$
19.  $\text{___ Na}_2\text{O}_2\text{(s)} + \text{___ H}_2\text{O(l)} \rightarrow \text{___ NaOH(aq)} + \text{___ O}_2\text{(g)}$
20.  $\text{___ H}_3\text{AsO}_4\text{(s)} \xrightarrow{\Delta} \text{___ As}_2\text{O}_5\text{(s)} + \text{___ H}_2\text{O(g)}$
21.  $\text{___ FeCl}_3\text{(aq)} + \text{___ NH}_4\text{OH(aq)} \rightarrow \text{___ Fe(OH)}_3\text{(s)} + \text{___ NH}_4\text{Cl(aq)}$
22.  $\text{___ Ca}_3\text{(PO}_4)_2\text{(s)} + \text{___ SiO}_2\text{(s)} \rightarrow \text{___ P}_4\text{O}_{10}\text{(s)} + \text{___ CaSiO}_3\text{(s)}$
23.  $\text{___ N}_2\text{O}_5\text{(g)} + \text{___ H}_2\text{O(l)} \rightarrow \text{___ HNO}_3\text{(aq)}$
24.  $\text{___ NaOH(aq)} + \text{___ Cl}_2\text{(g)} \rightarrow \text{___ NaCl(aq)} + \text{___ NaClO(aq)} + \text{___ H}_2\text{O(l)}$
25.  $\text{___ V}_2\text{O}_5\text{(s)} + \text{___ HCl(aq)} \rightarrow \text{___ VOCl}_3\text{(aq)} + \text{___ H}_2\text{O(l)}$