

Chem11 Completing Eq. - 2 : W.S. - 100

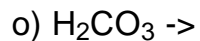
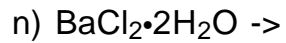
Complete the following equations. Do not balance.

4) Complete the following water forming reactions. All compounds in aqueous solution.

- a) $\text{HClO}_3 + \text{KOH} \rightarrow$
- b) $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NaOH} \rightarrow$
- c) $\text{Zn}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
- d) $\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{HCl} \rightarrow$
- e) $\text{Pb}(\text{OH})_2 + \text{HCl} \rightarrow$
- f) $\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow$
- g) $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{HC}_2\text{H}_3\text{O}_2 \rightarrow$
- h) $\text{HCl} + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow$
- i) $\text{HC}_2\text{H}_3\text{O}_2 + \text{LiOH} \rightarrow$
- j) $\text{HNO}_3 + \text{NaOH} \rightarrow$

5) Complete these decomposition reactions. The compounds are in states; (s), (l), or (g), or are in aqueous solution.

- | | |
|---------------------------------------|---|
| a) $\text{H}_2\text{O} \rightarrow$ | b) $\text{CaCO}_3 \rightarrow$ |
| c) $\text{AgCl} \rightarrow$ | d) $\text{Mg}(\text{OH})_2 \rightarrow$ |
| e) $\text{NaClO}_3 \rightarrow$ | f) $\text{HgO} \rightarrow$ |
| g) $\text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow$ | h) $\text{HCl} \rightarrow$ |
| i) $\text{KClO}_3 \rightarrow$ | j) $\text{Cu}(\text{OH})_2$ |
| k) $\text{PbO}_2 \rightarrow$ | l) $\text{Al N} \rightarrow$ |



Answers : 4)a) $\text{KClO}_3 + \text{H}_2\text{O}$, b) $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$, c) $\text{ZnSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$, d) $\text{AlCl}_3 + \text{H}_2\text{O}$, e) $\text{PbCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$, f) $\text{AlPO}_4 + \text{H}_2\text{O}$, g) $\text{Ca}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2 + \text{H}_2\text{O}$, h) $\text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$, i) $\text{LiC}_2\text{H}_3\text{O}_2 + \text{H}_2\text{O}$, j) $\text{NaNO}_3 + \text{H}_2\text{O}$, 5)a) $\text{H}_2 + \text{O}_2$, b) $\text{CaO} + \text{CO}_2$, c) $\text{Ag} + \text{Cl}_2$, d) $\text{MgO} + \text{H}_2\text{O}$, e) $\text{NaCl} + \text{O}_2$, f) $\text{Hg} + \text{O}_2$, g) $\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$, h) $\text{H}_2 + \text{Cl}_2$, i) $\text{KCl} + \text{O}_2$, j) $\text{CuO} + \text{H}_2\text{O}$, k) $\text{Pb} + \text{O}_2$, l) $\text{Al} + \text{N}_2$, m) $\text{MgO} + \text{CO}_2$, n) $\text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$, o) $\text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$, p) $\text{KNO}_2 + \text{O}_2$.