

# Balancing acid base reactions using mhchem

1.  $\text{HCl} + \text{NaOH} \longrightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$
2.  $\text{HNO}_3 + \text{KOH} \longrightarrow \text{KNO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
3.  $\text{H}_2\text{SO}_4 + 2 \text{NaOH} \longrightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2 \text{H}_2\text{O}$
4.  $\text{H}_3\text{PO}_4 + 3 \text{KOH} \longrightarrow \text{K}_3\text{PO}_4 + 3 \text{H}_2\text{O}$
5.  $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{NaOH} \longrightarrow \text{CH}_3\text{COONa} + \text{H}_2\text{O}$
6.  $\text{HBr} + \text{KOH} \longrightarrow \text{KBr} + \text{H}_2\text{O}$
7.  $\text{HF} + \text{NaOH} \longrightarrow \text{NaF} + \text{H}_2\text{O}$
8.  $\text{HClO}_4 + \text{KOH} \longrightarrow \text{KClO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
9.  $\text{H}_2\text{CO}_3 + 2 \text{KOH} \longrightarrow \text{K}_2\text{CO}_3 + 2 \text{H}_2\text{O}$
10.  $\text{HSO}_4^- + \text{NH}_4^+ \longrightarrow \text{NH}_4\text{HSO}_4$
11.  $\text{HCl} + \text{KOH} \longrightarrow \text{KCl} + \text{H}_2\text{O}$
12.  $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NaOH} \longrightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
13.  $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{KOH} \longrightarrow \text{CH}_3\text{COOK} + \text{H}_2\text{O}$
14.  $\text{HNO}_3 + \text{NaOH} \longrightarrow \text{NaNO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
15.  $\text{H}_2\text{CO}_3 + \text{NaOH} \longrightarrow \text{NaHCO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
16.  $\text{H}_2\text{SO}_3 + \text{NaOH} \longrightarrow \text{NaHSO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
17.  $\text{H}_3\text{PO}_4 + \text{NaOH} \longrightarrow \text{NaH}_2\text{PO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
18.  $\text{HClO} + \text{NaOH} \longrightarrow \text{NaClO} + \text{H}_2\text{O}$
19.  $\text{H}_2\text{S} + \text{NaOH} \longrightarrow \text{NaHS} + \text{H}_2\text{O}$
20.  $\text{H}_2\text{SO}_4 + 2 \text{KOH} \longrightarrow \text{K}_2\text{SO}_4 + 2 \text{H}_2\text{O}$