

Balancing acid base reactions using mhchem

1. $\text{HCl} + \text{NaOH} \longrightarrow \dots\dots\dots + \text{H}_2\text{O}$
2. $\text{HNO}_3 + \text{KOH} \longrightarrow \dots\dots\dots + \text{H}_2\text{O}$
3. $\text{H}_2\text{SO}_4 + 2 \text{NaOH} \longrightarrow \dots\dots\dots + 2 \text{H}_2\text{O}$
4. $\text{H}_3\text{PO}_4 + 3 \text{KOH} \longrightarrow \dots\dots\dots + 3 \text{H}_2\text{O}$
5. $\text{H}_2\text{SO}_3 + \text{NaOH} \longrightarrow \dots\dots\dots + \text{H}_2\text{O}$
6. $\text{HBr} + \text{KOH} \longrightarrow \dots\dots\dots + \text{H}_2\text{O}$
7. $\text{HF} + \text{NaOH} \longrightarrow \dots\dots\dots + \text{H}_2\text{O}$
8. $\text{HClO}_4 + \text{KOH} \longrightarrow \dots\dots\dots + \text{H}_2\text{O}$
9. $\text{H}_2\text{CO}_3 + 2 \text{KOH} \longrightarrow \dots\dots\dots + 2 \text{H}_2\text{O}$
10. $\text{H}_2\text{SO}_3 + \text{NaOH} \longrightarrow \dots\dots\dots + \text{H}_2\text{O}$
11. $\text{HCl} + \text{KOH} \longrightarrow \dots\dots\dots + \text{H}_2\text{O}$
12. $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NaOH} \longrightarrow \dots\dots\dots + \text{H}_2\text{O}$
13. $\text{HNO}_3 + \text{NaOH} \longrightarrow \dots\dots\dots + \text{H}_2\text{O}$
14. $\text{H}_2\text{CO}_3 + \text{NaOH} \longrightarrow \dots\dots\dots + \text{H}_2\text{O}$
15. $\text{H}_2\text{SO}_3 + \text{NaOH} \longrightarrow \dots\dots\dots + \text{H}_2\text{O}$
16. $\text{H}_3\text{PO}_4 + \text{NaOH} \longrightarrow \dots\dots\dots + \text{H}_2\text{O}$
17. $\text{HClO} + \text{NaOH} \longrightarrow \dots\dots\dots + \text{H}_2\text{O}$
18. $\text{H}_2\text{S} + \text{NaOH} \longrightarrow \dots\dots\dots + \text{H}_2\text{O}$
19. $\text{H}_2\text{SO}_4 + 2 \text{KOH} \longrightarrow \dots\dots\dots + 2 \text{H}_2\text{O}$