

Φύλλο Εργασίας 6.3**Αντιδράσεις Εξουδετέρωσης Ι**

[ΤΡΑΠΕΖΑ ΘΕΜΑΤΩΝ]

Να συμπληρώσετε τις χημικές εξισώσεις (προϊόντα και συντελεστές) των παρακάτω αντιδράσεων εξουδετέρωσης:

1. $\text{NaOH(aq)} + \text{HCl(aq)} \longrightarrow$
2. $\text{HI(aq)} + \text{NaOH(aq)} \longrightarrow$
3. $\text{KOH(aq)} + \text{HI(aq)} \longrightarrow$
4. $\text{KOH(aq)} + \text{HNO}_3\text{(aq)} \longrightarrow$
5. $\text{KOH(aq)} + \text{H}_2\text{SO}_4\text{(aq)} \longrightarrow$
6. $\text{Ca(OH)}_2\text{(aq)} + \text{HCl(aq)} \longrightarrow$
7. $\text{HBr(aq)} + \text{Ca(OH)}_2\text{(aq)} \longrightarrow$
8. $\text{Ba(OH)}_2\text{(aq)} + \text{HCl(aq)} \longrightarrow$
9. $\text{Fe(OH)}_3\text{(s)} + \text{HCl(aq)} \longrightarrow$
10. $\text{HI(aq)} + \text{NH}_3\text{(aq)} \longrightarrow$
11. $\text{NH}_3\text{(aq)} + \text{HNO}_3\text{(aq)} \longrightarrow$
12. $\text{Ca(OH)}_2\text{(aq)} + \text{H}_2\text{SO}_4\text{(aq)} \longrightarrow$
13. $\text{Zn(OH)}_2\text{(s)} + \text{HNO}_3\text{(aq)} \longrightarrow$
14. $\text{Al(OH)}_3\text{(s)} + \text{HNO}_3\text{(aq)} \longrightarrow$
15. $\text{Fe(OH)}_2\text{(aq)} + \text{H}_2\text{SO}_4\text{(aq)} \longrightarrow$
16. $\text{Fe(OH)}_3\text{(aq)} + \text{H}_3\text{PO}_4\text{(aq)} \longrightarrow$