

Practice Balancing Equations

1. ___ Pt(s) + ___ F₂(g) → ___ PtF₆(s)
2. ___ Pt(s) + ___ F₂(g) → ___ PtF₅(s)
3. ___ Fe(s) + ___ O₂(g) → ___ Fe₂O₃(s)
4. ___ CaO(s) + ___ C(s) → ___ CaC₂(s) + ___ CO₂(g)
5. ___ FeO(s) + ___ O₂(g) → ___ Fe₂O₃(s)
6. ___ KClO₃(s) → ___ KCl(s) + ___ O₂(g)
7. ___ Cr(s) + ___ S₈(s) → ___ Cr₂S₃(s)
8. ___ Na₂SiF₆(s) + ___ Na(s) → ___ Si(s) + ___ NaF(s)
9. ___ Eu(s) + ___ HF(g) → ___ EuF₃(s) + ___ H₂(g)
10. ___ MoS₂(s) + ___ O₂(g) → ___ MoO₃(s) + ___ SO₂(g)
11. ___ PCl₅(l) + ___ H₂O(l) → ___ H₃PO₄(aq) + ___ HCl(g)
12. ___ KO₂(s) + ___ H₂O(l) → ___ KOH(aq) + ___ O₂(g) + ___ H₂O₂(aq)
13. ___ C₄H₁₀(g) + ___ O₂(g) → ___ CO₂(g) + ___ H₂O(g)
14. ___ C₃H₇OH(l) + ___ O₂(g) → ___ CO₂(g) + ___ H₂O(g)
15. ___ C₁₂H₂₂O₁₁(s) + ___ O₂(g) → ___ CO₂(g) + ___ H₂O(g)
16. ___ TiO₂(s) + ___ BrF₃(l) → ___ TiF₄(s) + ___ Br₂(l) + ___ O₂(g)
17. ___ C₃H₅(NO₃)₃(l) → ___ CO₂(g) + ___ H₂O(g) + ___ N₂(g) + ___ O₂(g)
18. ___ SCl₂(l) + ___ NaF(s) → ___ SF₄(g) + ___ S₂Cl₂(l) + ___ NaCl(s)
19. ___ Ca₃(PO₄)₂(s) + ___ SiO₂(s) + ___ C(s) → ___ CaSiO₃(s) + ___ P₄(s) + ___ CO(g)
20. ___ NH₃(g) + ___ O₂(g) → ___ NO(g) + ___ H₂O(g)

Answers: **1.** 1, 3, 1 **2.** 2, 5, 2 **3.** 4, 3, 2 **4.** 2, 5, 2, 1 **5.** 4, 1, 2 **6.** 2, 2, 3 **7.** 16, 3, 8
8. 1, 4, 1, 6 **9.** 2, 6, 2, 3 **10.** 2, 7, 2, 4 **11.** 1, 4, 1, 5 **12.** 2, 2, 2, 1, 1
13. 2, 13, 8, 10 **14.** 2, 9, 6, 8 **15.** 1, 12, 12, 11 **16.** 3, 4, 3, 2, 3 **17.** 4, 12, 10, 6, 1
18. 3, 4, 1, 1, 4 **19.** 2, 6, 10, 6, 1, 10 **20.** 4, 5, 4, 6