**Φύλλο Εργασίας:** Συμπλήρωση Συντελεστών σε Χημικές Αντιδράσεις

 **Άσκηση 1:**

1. Συμπληρώστε τους συντελεστές για να ισοσταθμίσετε τις χημικές αντιδράσεις.
2. \_\_\_ H₂ + \_\_\_ O₂ → \_\_\_ H₂O
3. \_\_\_ Na + \_\_\_ Cl₂ → \_\_\_ NaCl
4. \_\_\_ Fe + \_\_\_ O₂ → \_\_\_ Fe₂O₃
5. \_\_\_ C + \_\_\_ O₂ → \_\_\_ CO₂
6. \_\_\_ Al + \_\_\_ HCl → \_\_\_ AlCl₃ + \_\_\_ H₂
7. \_\_\_ N₂ + \_\_\_ H₂ → \_\_\_ NH₃
8. \_\_\_ CH₄ + \_\_\_ O₂ → \_\_\_ CO₂ + \_\_\_ H₂O
9. \_\_\_ CaCO₃ → \_\_\_ CaO + \_\_\_ CO₂

**Ασκηση 2**

1. \_\_\_ Zn + \_\_\_ HCl → \_\_\_ ZnCl₂ + \_\_\_ H₂
2. \_\_\_ Cu + \_\_\_ AgNO₃ → \_\_\_ Cu(NO₃)₂ + \_\_\_ Ag
3. \_\_\_ Fe + \_\_\_ CuSO₄ → \_\_\_ FeSO₄ + \_\_\_ Cu
4. \_\_\_ Al + \_\_\_ Fe₂O₃ → \_\_\_ Al₂O₃ + \_\_\_ Fe
5. \_\_\_ Mg + \_\_\_ H₂SO₄ → \_\_\_ MgSO₄ + \_\_\_ H₂
6. \_\_\_ Pb + \_\_\_ HNO₃ → \_\_\_ Pb(NO₃)₂ + \_\_\_ H₂