**Karta pracy – ćwiczenia w zapisywaniu i odczytywaniu przebiegu reakcji chemicznej**

**Zadanie 1.** **Dobierz współczynniki stechiometryczne w podanych równaniach reakcji chemicznych. Określ typy reakcji (synteza, analiza, wymiana)**

…H2 + … Br2 → … HBr typ reakcji: ……………..  
… S + … Al → … Al2S3      typ reakcji: ……………..

… NO + …O2 → … NO2    typ reakcji: ……………..

… HgO → …..Hg + …..O2  typ reakcji: ……………..

….Zn + …. HCl → ….. ZnCl2 + ….H2  typ reakcji: ……………..

…. C6H6 + …. H2 → ….C6H12 typ reakcji: ……………..

**Zadanie 2. Uzgodnij i odczytaj poniższe równania reakcji chemicznych. Pamiętaj o podaniu liczby atomów i cząsteczek.**

a) ….Na + …. Cl2 → ….. NaCl

Zapis słowny: …………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

b) ….. H2O → …..H2 +….. O2

Zapis słowny: …………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………  
c) …..Al + …..HCl → ……AlCl3 + …...H2  
Zapis słowny: …………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………