Równania reakcji chemicznych

1. Przypomnij sobie pojęcia: substraty reakcji chemicznej, produkty reakcji chemicznej, przypomnij sobie podział reakcji na reakcje syntezy, analizy i wymiany.
2. Zapoznaj się z materiałem dostępnym na stronie

<https://epodreczniki.pl/a/reakcje-syntezy-i-analizy/D13d87Oh7>

1. Zapisz w zeszycie temat, przepisz podane poniżej reakcje i określ ich typ (A – analiza, S – synteza, W – wymiana)

sód + siarka → siarczek(II) sodu (I)

żelazo + siarka → siarczek żelaza (II)

glin + siarka → siarczek glinu (III)

tlenek azotu (II) + wodór → azot + woda

tlenek azotu (V) → tlen + azot

tlen + wodór → tlenek wodoru

węgiel + tlenek miedzi (I) → miedź + tlenek węgla (IV).

magnez + tlen → tlenek magnezu (II)

wodór + chlor → chlorek wodoru

tlenek rtęci (II) → tlen + rtęć

Proszę o informację zwrotną do kontroli na podany wcześniej adres mailowy.

Wesołych Świąt, pozdrawiam Anna Zalewska