



ODNAWIALNE ŹRÓDŁA ENERGII

Materiały do zajęć wyrównawczych z chemii

Pisanie równań reakcji różnych typów

Zajęcia nr II

1. Typy reakcji chemicznych

- a) synteza z pierwiastków
- b) synteza ze związków
- c) pojedyncza wymiana
- d) podwójna wymiana
- e) analiza
- f) inne

2. Zapis reakcji chemicznych w formie cząsteczkowej i jonowej.

3. Napisz i uzgodnij równania reakcji. Napisz wzory podanych substratów, następnie wzory otrzymanych produktów, a na końcu dobierz współczynniki.

- a) wodór + chlor →
- b) magnez + tlen →
- c) tlenek sodu + woda →
- d) tlenek azotu (V) + woda →
- e) cynk + kwas solny →
- f) potas + woda →
- g) kwas siarkowy (VI) + wodorotlenek wapniowy →
- h) kwas siarkowy (IV) + tlenek potasu →
- i) tlenek węgla (IV) + zasada wapniowa →
- j) azotan (V) żelaza (III) + zasada sodowa →
- k) wodorowęglan magnezu + kwas solny →
- l) azotan (V) ołowiu (II) + jodek potasu →





m) węglan potasu + kwas azotowy (V) →

4. Uzgadnianie współczynników w prostych reakcjach utleniania i redukcji.

Dr Jadwiga Sepioł

