



ODNAWIALNE ŹRÓDŁA ENERGII

Materiały do zajęć wyrównawczych z chemii

Pisanie równań reakcji różnych typów

Zajęcia nr II

1. Rodzaje reakcji chemicznych
 - a) reakcje bez zmiany stopnia utlenienia i reakcja redoks
 - b) synteza z pierwiastków i ze związków
 - c) wymiana pojedyncza i podwójna
 - d) analiza (rozkład)
 - e) inne
2. Napisz i uzgodnij następujące reakcje. Nazwij produkty.
 - a) wodór + jod \rightarrow
 - b) węgiel + tlen \rightarrow
 - c) sól + woda \rightarrow
 - d) tlenek siarki (VI) + woda \rightarrow
 - e) magnez + kwas siarkowy (VI) \rightarrow
 - f) tlenek wapnia + woda \rightarrow
 - g) kwas azotowy (V) + tlenek magnezu \rightarrow
 - h) kwas solny + wodorotlenek potasu \rightarrow
 - i) tlenek siarki (IV) + zasada wapniowa \rightarrow
 - j) wodorosiarczek sodu + kwas siarkowy (VI) \rightarrow
 - k) azotan (V) miedzi (II) + zasada potasowa \rightarrow
 - l) siarczan (VI) żelaza (III) + węglan sodu \rightarrow





m) węglan wapnia + kwas solny →

3. Reakcje w zapisie jonowym.

4. Uzgadnianie współczynników w prostych reakcjach redoks.

Dr Elżbieta Polaczek - Piasecka

