

Chemia klasa 7_17.04

Temat: Obliczenia stechiometryczne –zadania.

Korzystając z wiadomości zdobytych na ostatniej lekcji (Obliczenia stechiometryczne) rozwiąż zadania.

Poziom podstawowy

1. Oblicz, ile gramów siarki musi przereagować z magnezem aby powstało 112g siarczku magnezu.
2. Ile gramów chlorku sodu można otrzymać w wyniku spalania 4,6g sodu
3. Ile gramów rtęci powstanie w wyniku rozkładu 4,34g tlenku rtęci(II)
4. Ile gramów siarczku glinu powstanie w reakcji glinu z 3,84g siarki.

Poziom rozszerzony

1. W wyniku prażenia CaCO_3 otrzymano 112g tlenku wapnia i tlenek węgla(IV). Oblicz masę substratu.
2. Jeśli do reakcji chemicznej zostaną użyte 81g glinu i 96g siarki, to ile gramów siarczku glinu może maksymalnie powstać w tej reakcji.

Kochani,

To już koniec tego działu. Proszę powtarzać wiadomości, bo będę chciała sprawdzić Wasze wiadomości. Planuję mały sprawdzian, który będzie trzeba odebrać w bardzo krótkim czasie.

Materiał do powtórzenia:

1. Pisanie wzorów sumarycznych, strukturalnych i nazewnictwo związków chemicznych
2. Pisanie i uzgadnianie równań reakcji chemicznych oraz ich odczytywanie (ilości atomów, cząsteczek)
3. Zadania tekstowe na wykorzystanie;
a/ prawa zachowania masy
b/ prawa stałości składu związku chemicznego
c/ obliczenia stechiometryczne

Pozdrawiam
Krystyna Oliwa