Zadanie 24. zadanie na dzień 24.01.2022 (poniedziałek)

W wyniku prażenia (rozkład termiczny) 200g pewnego węglanu **A** otrzymano 36,80dm^3 CO_2 odmierzonego w temperaturze 300K pod normalnym ciśnieniem. Jednocześnie w trakcie rozkładu otrzymano tlenek metalu, w którym stosunek liczby moli atomów metalu do moli atomów tlenu jest równy 2:1. W temperaturze 300K i pod ciśnieniem normalnym 1 mol CO_2 zajmuje objętość 25,43dm^3.

W wyniku prażenia (rozkład termiczny) 100g pewnego węglanu **B** otrzymano 1,12dm^3 CO_2 (odmierzonego w warunkach normalnych) oraz tlenek metalu, w którym stosunek liczby moli atomów metalu do liczby moli atomów tlenu wynosi 2:3.

Zadanie 24.1. (0-2)

Ustal wzór sumaryczny węglanu A.

Obliczenia

Zadanie 24.1. (0-2)

Ustal wzór sumaryczny węglanu B.

Obliczenia

W tym zadaniu powtórzyłeś:

Wzory	**Ustalanie wzorów związków**	**Rozkład termiczny**	**węglan**

*Odpowiedzi do zadań pojawią się na stronie **www.chemiadomatury.pl** 31.01.2022 r.*