

Liga chemiczna – część 6

Zad 1

Podczas rozkładu 2 g tlenku srebra (I) powstało 1,08 g srebra i 56cm³ tlenu. Oblicz, jaki procent użytego do reakcji tlenku srebra (I) uległ rozkładowi. (Odszukaj gęstość tlenu w tablicach.) Napisz odpowiednie równanie reakcji.

Zad 2

Z rozkładu 3,16 g proszku do pieczenia ciasta (NaHCO₃) powstało 0,72 g pary wodnej oraz dwa inne produkty gazowe. 880 cm³ jednego z nich ma masę o 0,04 g mniejszą od masy wydzielonej wody, objętość zaś drugiego jest większa od objętości pierwszego gazu o 10 cm³. Ustal, jakie substancje gazowe wydzielili się podczas pieczenia ciasta.

Zad 3

W wyniku redukcji pewnego tlenku żelaza za pomocą wodoru otrzymuje się żelazo i parę wodną w stosunku masowym 21 : 9. Ustal wzór tego tlenku.

Zad 4

W 270g wody temperaturze 85°C rozpuszczono siarczan (VI) miedzi (II) i otrzymano roztwór nasycony. Oblicz ile gramów siarczanu(VI) miedzi (II) wykrystalizuje po oziębieniu tego roztworu do temperatury 20°C.