

Rozpuszczalność:

Zadanie 1

Określ, ile gramów azotanu sodu NaNO_3 należy rozpuścić w 250g wody w temperaturze 70°C , aby otrzymać roztwór nasycony.

Zadanie 2

Oblicz, ile gramów chlorku potasu KCl wykrystalizuje po ochłodzeniu roztworu nasyconego z temperatury 70°C do temperatury 40°C , jeśli do sporządzenia roztworu użyto 250g wody.

Zadanie 3

W temperaturze 30°C w 350g wody rozpuszczono azotan (V) potasu KNO_3 i otrzymano roztwór nasycony. Oblicz, ile gramów azotanu (V) potasu można dodatkowo rozpuścić, aby po ogrzaniu do temperatury 70°C roztwór był nadal nasycony.

Zadanie 4

Oblicz, ile gramów tlenu rozpuści się w 350g wody o temperaturze 40°C tworząc roztwór nasycony.

Zadanie 5

Który z gazów, wodór czy tlen, ma większą rozpuszczalność w temperaturze 30°C ? Oblicz, ile razy rozpuszczalność tego gazu jest większa od rozpuszczalności gazu słabiej rozpuszczalnego w wodzie.

Zadanie 6

50g nasyconego w temperaturze 10°C roztworu azotanu (V) potasu odparowano do sucha i otrzymano 12,5g tej soli.

Zadanie 7

Oblicz rozpuszczalność substancji, jeśli stężenie procentowe roztworu tej substancji wynosi 15%

Zadanie 8

Rozpuszczalność jodku potasu KI w temperaturze 10°C wynosi 145g. Ile gramów tej substancji można będzie rozpuścić w 400 cm^3 wody?

Zadanie 9

Ile gramów substancji znajduje się w 440g nasyconego roztworu, jego rozpuszczalność w tej temperaturze wynosi 25g

Zadanie 10

Korzystając z krzywej rozpuszczalności sprawdź, czy roztwór azotanu (V) potasu KNO_3 w temperaturze 60°C otrzymany przez rozpuszczenie 150g w 150g wody jest roztworem nasyconym?

