



- 11 Rozpuszczalność azotanu(V) sodu w zależności od temperatury przedstawia poniższa tabela.

(... / 1 p.)

	Temperatura, °C				
	10	20	30	40	50
Rozpuszczalność NaNO <sub>3</sub> , g/100 g H <sub>2</sub> O	80	88	96	104	114

Do 50 g wody o temp. 30°C dodano 51 g azotanu(V) sodu. **Zaznacz, jaki rodzaj roztworu otrzymano.**

- A. Nasycony      B. Nienasycony      C. Przesycony      D. Nasycony + osad

- 12 Oblicz, ile gramów azotanu(V) sodu NaNO<sub>3</sub> można jeszcze rozpuścić w roztworze nasyconym zawierającym 50 g wody, jeżeli ten roztwór o temperaturze 10°C ogrzejemy do 40°C (rozpuszczalność dla 10°C – 85 g, dla 40°C – 110 g).

(... / 1 p.)

- A. 12,5 g      B. 125 g      C. 625 g      D. 6,25 g

- 13 Podkreśl poprawne dokończenie zdania.

Aby sporządzić 200 g roztworu o stężeniu 25%, należy rozpuścić

- A. 25 g substancji w 200 g wody.      C. 50 g substancji w 150 g wody.  
B. 25 g substancji w 175 g wody.      D. 50 g substancji w 200 g wody.

(... / 1 p.)

- 14 Jaką masę chlorku wapnia uzyskamy w wyniku całkowitego odparowania wody z 300 cm<sup>3</sup> roztworu tej substancji o stężeniu  $0,1 \frac{\text{mol}}{\text{dm}^3}$ . Wskaż poprawną odpowiedź.

(... / 1 p.)

- A. 0,03 g      B. 3,33 g      C. 33,3 g      D. 30 g

- 15 Zmieszano po 200 cm<sup>3</sup> roztworów o stężeniach  $2 \frac{\text{mol}}{\text{dm}^3}$  i  $0,2 \frac{\text{mol}}{\text{dm}^3}$ . Oblicz stężenie molowe otrzymanego roztworu i wskaż poprawną odpowiedź.

(... / 1 p.)

- A.  $1,1 \frac{\text{mol}}{\text{dm}^3}$       B.  $1,4 \frac{\text{mol}}{\text{dm}^3}$       C.  $0,4 \frac{\text{mol}}{\text{dm}^3}$       D.  $0,5 \frac{\text{mol}}{\text{dm}^3}$