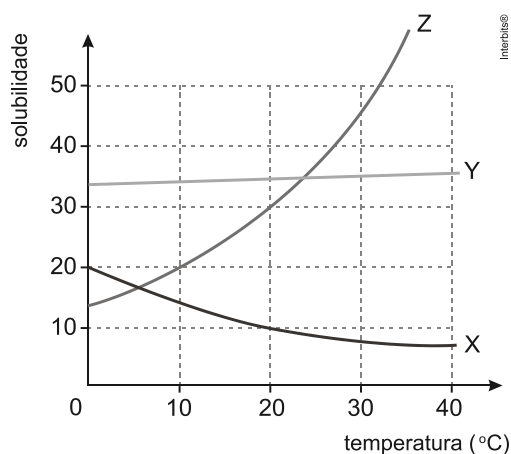


Definições de Misturas e Solubilidade

1. Um laboratorista precisa preparar 1,1 kg de solução aquosa saturada de um sal de dissolução exotérmica, utilizando como soluto um dos três sais disponíveis em seu laboratório: X, Y e Z. A temperatura final da solução deverá ser igual a 20 °C.

Observe as curvas de solubilidade dos sais, em gramas de soluto por 100 g de água:



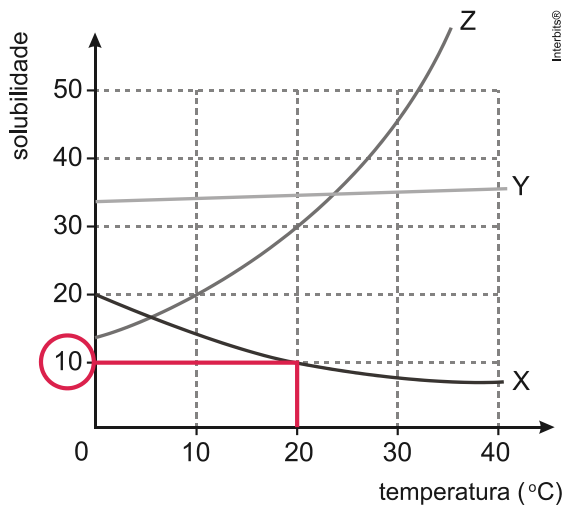
A massa de soluto necessária, em gramas, para o preparo da solução equivale a:

- a) 100
- b) 110
- c) 300
- d) 330

Gabarito

1. A

Teremos:



10 g soluto ——— 100 g (água)

De acordo com o gráfico, a 20°C, têm-se 110g de solução (10 g + 100g).

110 g (solução) ——— 10 g (soluto)

$\underbrace{1100 \text{ g (solução)}}_{1,1 \text{ kg}}$ ——— m_{soluto}

$m_{\text{soluto}} = 100 \text{ g}$