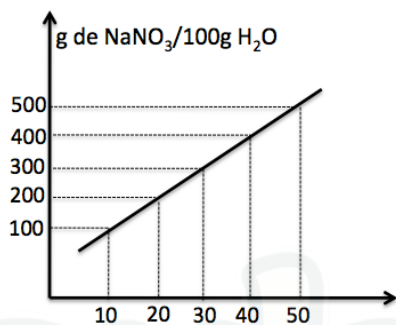


## Solução - Gráfico

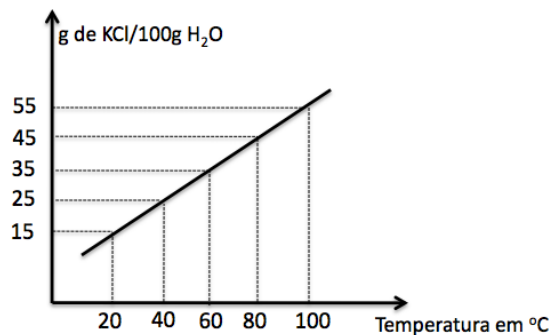
1)



Analizando o gráfico, responda:

- Qual a massa de solução obtida à  $30^\circ\text{C}$ , na dissolução de 600g de  $\text{NaNO}_3$ , para obtenção de solução saturada?
- Qual a massa de água necessária para saturar 600g de solução a  $20^\circ\text{C}$ ?
- Qual a massa de corpo de fundo quando à  $40^\circ\text{C}$  são dissolvidos 860g de  $\text{NaNO}_3$  em 200g de  $\text{H}_2\text{O}$ ?

2)



Analizando o gráfico, responda:

- Qual a massa de água necessária para dissolver 157,5 g de  $\text{KCl}$  à  $60^\circ\text{C}$ , para se obter uma solução saturada?
- Qual a massa de  $\text{KCl}$  necessária para se dissolver em 800g de água, na obtenção de uma solução saturada a  $40^\circ\text{C}$ ?
- Qual o precipitado formado quando 230g de  $\text{KCl}$ , se dissolve em 500g de água a  $80^\circ\text{C}$ ?
- Qual a massa da solução saturada obtida pela dissolução de 330g de  $\text{KCl}$  à  $100^\circ\text{C}$ .

## Gabarito

- 1)a) 800g de solução  
b) 200g de  $\text{H}_2\text{O}$   
c) 60g

- 2)a) 450g de  $\text{H}_2\text{O}$   
b) 200g de  $\text{KCl}$   
c) 5g de  $\text{KCl}$  precipitado  
d) 630g de solução