



On donne le graph "température-solubilité" de sel X.

gokcedogan.com

1) Quelle masse de X sera dissoute dans 20 g d'eau à 40°C pour obtenir une solution saturée ? gokcedogan.com

2) Quel volume d'eau peut dissoudre 37,5 g de X pour obtenir une solution saturée à 50°C ? gokcedogan.com

3) On dissout 30 g de X dans 150 cm³ d'eau à 50°C. À cette température, quelle masse de sel X faut-il ajouter pour obtenir une solution saturée ?

4) On dissout 42,5 g de X dans 200 cm³ d'eau à 50°C. À cette température, quel volume d'eau faut-il évaporer pour obtenir une solution saturée ?

5) À 20°C dans 250 ml d'eau, on prépare une solution saturée de X. On augmente la température à 50°C. Quelle masse de X doit-on ajouter pour que la solution reste saturée ?

6) On a 175,5 g de solution saturée de X à 40°C. On diminue la température à 20°C. Quelle est la masse de X qui va précipiter ?

7) On a 187,5 g de solution saturée de X à 50°C. On y ajoute 50 g d'eau et on augmente la température à 60°C. Quelle masse de X doit-on ajouter pour que la solution reste saturée ?

(la masse volumique d'eau: $\rho_{\text{eau}}=1 \text{ g/cm}^3$)