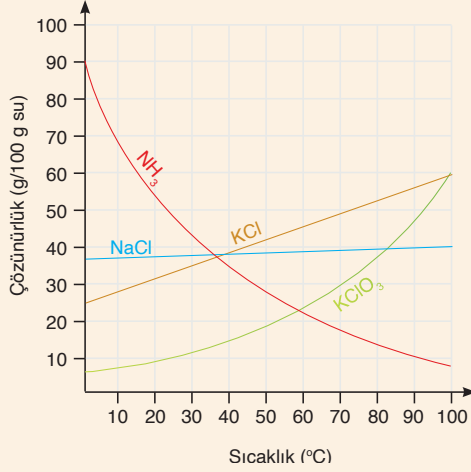


Kontrol Noktası



1. Aşağıda NaCl, KCl, NH_3 , KClO_3 bileşiklerinin çözünürlük grafiği verilmiştir.



Buna göre aşağıdaki soruları cevaplayınız.

- a) 20 °C sıcaklıkta 100 g suda 50 g NH_3 ile hazırlanan çözeltiyi çözünen madde miktarına göre isimlendiriniz.
- b) 100 g suda 50 g KCl ile hazırlanan doymuş çözelti 50 °C sıcaklığa getirilirse çözeltinin çözünen madde miktarına göre ismi değişir mi? Açıklayınız.
- c) 20 °C sıcaklıkta 100 g suda 20 g KCl ile hazırlanan çözelti 10 °C sıcaklığa soğutulursa doymuş hâle gelir mi? Açıklayınız.
- ç) Eşit miktarda çözünen ile hazırlanan NaCl ve KClO_3 çözeltilerinin doymuş olduğu sıcaklık noktasında, aynı miktarda çözünen ile hazırlanmış NH_3 ve KCl çözeltilerini çözünen madde miktarına göre sınıflandırınız.
- d) 30 °C sıcaklıkta 100 g suda aşırı doymuş KClO_3 çözeltisi nasıl hazırlanır? Yazınız.

2. Aşağıda bazı maddelerin 1 atm basınçta farklı sıcaklıklarda 100 g sudaki çözünürlükleri g cinsinden verilmiştir.

Madde \ Sıcaklık (°C)	20 °C	40 °C
Sodyum klorür (NaCl)	35,9	36,4
Sodyum sülfat (Na_2SO_4)	19,5	48,8
Potasyum bromür (KBr)	65,3	75,4
Sakkaroz ($\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$)	201,9	235,6