

Kontrol Noktası



1. Çözünürlük ve çözünme süreci doğada, yaşamda, bilimde ve teknolojide büyük önem taşımaktadır. Örneğin ilaç geliştirme sürecinde düşük çözünürlüklü ilaç etken maddeleri tercih edilmemektedir. **Günlük yaşam veya endüstride çözünürlükle ilgili uygulamalardan üç tane örnek yazınız.**

.....

.....

.....

2. Tablodaki bileşiklerin 1 kg suda çözünmesiyle yapay deniz suyu elde edilmektedir.

Bileşik	Miktar (g)	Bileşik	Miktar (g)
NaCl	23,45	NaHCO ₃	0,192
MgCl ₂	4,98	KBr	0,096
Na ₂ SO ₄	3,92	H ₃ BO ₃	0,026
CaCl ₂	1,10	SrCl ₂	0,024
KCl	0,66	NaF	0,003

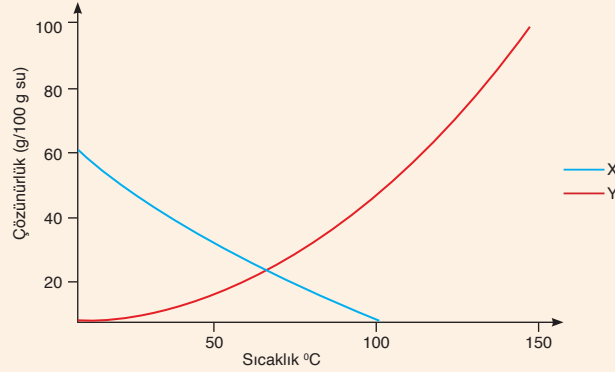
2 kg su ile yapay deniz suyu hazırlayan bir kişi, en az ve en çok miktarda hangi maddeleri kullanmıştır?

.....

.....

.....

3. Aşağıda X ve Y katılarına ait sıcaklık-çözünürlük grafiği verilmiştir.



- a) Çözünürlük ve sıcaklık değişimi yukarıdaki grafikte verilen X ve Y maddeleri 0 °C sıcaklıktan 100 °C sıcaklığa getirilirse maddelerin çözünürlüğü nasıl değişir? Artar, azalır veya değişmez şeklinde ifade ederek açıklayınız.

X çözeltisi için açıklama

.....

.....

.....

Y çözeltisi için açıklama

.....

.....

.....

- b) 50 °C sıcaklıkta çözebileceği en fazla katı miktarını çözmüş, X ve Y tuzlarıyla ayrı ayrı hazırlanan çözeltilerde çökelme gözlemlenmesi için çözeltilerin sıcaklığı nasıl değiştirilmelidir?

.....

.....