

24. Deney sonucunda elde edilen veriler doğrultusunda kaynama ve donma noktalarında meydana gelen değişim farkları hesaplanmış ve aşağıdaki tablolarda gösterilmiştir.

1. Deney	Kaynama Noktası (°C)	Donma Noktası (°C)
0,1 mol NaCl ilavesi	$100 + 2a$	$-2b$
0,2 mol NaCl ilavesi	$100 + 4a$	$-4b$
0,3 mol NaCl ilavesi	$100 + 6a$	$-6b$
0,4 mol NaCl ilavesi	$100 + 8a$	$-8b$

2. Deney	Kaynama Noktası (°C)	Donma Noktası (°C)
0,1 mol NaCl ilavesi	$100 + 2a$	$-2b$
0,1 mol $\text{KNO}_3$ ilavesi	$100 + 2a$	$-2b$
0,1 mol $\text{MgCl}_2$ ilavesi	$100 + 3a$	$-3b$
0,1 mol $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$ ilavesi	$100 + 4a$	$-4b$

Buna göre çözeltilerde kaynama ve donma noktasına etki eden faktörlere ilişkin iki farklı önerme yazınız.

.....

.....

.....

.....

.....

.....

25. Elde ettiğiniz bilgiler doğrultusunda koligatif özellikler ile ilgili aşağıda verilen ifadelerden hangisi doğrudur?

- A) Çözeltilerin kaynama noktası çözeltiliye ilave edilen maddenin türüne değil tanecik sayısına bağlıdır.
- B) Bir çözücüde çözünen madde miktarı arttıkça çözeltinin donma noktası yükselir.
- C) Çözeltilerin donma noktası çözeltiliye ilave edilen maddenin tanecik sayısına değil cinsine bağlıdır.
- D) Çözeltilerin kaynama noktası, çözeltideki madde miktarı arttıkça sürekli artış gösterir.
- E) Kaynama noktasındaki artış miktarı her zaman donma noktasındaki azalma miktarına eşittir.

26. Koligatif özelliklerden yararlanarak günlük hayatta karşılaştığınız bir problemi ve bu problemle çözüm önerisi yazınız.

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....