

4. Yaptığınız deneyden ve araştırmalardan yola çıkarak katı-sıvı çözeltilerde çözünen maddenin suyun kaynama ve donma noktasına etkisine yönelik önermelerinizi yazınız. Oluşturduğunuz önermeleri aşağıdaki sorular üzerinden tartışınız ve tartışma sonucu ulaştığınız ortak fikirleri ilgili alanlara yazınız.

- Çözeltide bulunan tanecik sayısı değiştikçe kaynama ve donma noktası farklılaştı mı?

- Deneyde kullandığınız çözünen maddeleri değiştirirseniz kaynama ve donma noktası farklı olur mu?

Değerlendirme

1. Saf bir çözücüye eklenen tüm maddeler kaynama noktasını yükseltir mi? Arkadaşlarınızla tartışınız ve tartışma sonucu ulaştığınız ortak fikirleri yazınız.

2. Bir çözeltinin kaynama noktasının hangi sıcaklığa kadar yükseleceğini gerekçelerinizle açıklayınız.

3. Eşit miktardaki çözücüye eşit mollerde NaCl ve $C_6H_{12}O_6$ ilave edilirse kaynama noktaları eşit miktarda yükselir mi? Açıklayınız.

4. Etkinlik süresince olumlu ya da olumsuz duygularınızı nasıl kontrol ettiğinizi açıklayınız.

5. Etkinlikleri yaparak istediğiniz sonuca ulaştınız mı? Ulaşamadıysanız etkinlik esnasındaki hangi aşamalar ile davranışları değiştirmeniz ve geliştirmeniz gerektiğini açıklayınız.