

Suyun kütlesi arttığında hacmi de aynı oranda artar, yoğunluğu ise aynı kalır. Yoğunluk, maddelerin ayırt edici özelliklerinden biridir. Farklı saf maddelerin yoğunlukları birbirinden farklıdır.



PEKİŞTİRME İSTASYONU-8



1. Kütleleri 300 g olan K, L ve M maddeleri taşıma kabına atıldıklarında sırayla 200, 100 ve 50 cm³ su taşımıştır. **Buna göre K, L ve M maddelerinin yoğunluklarını bulalım.**

$$K: 300 \text{ g} / 200 \text{ cm}^3 = 1,5 \text{ g/cm}^3$$

$$1,5 \text{ g/cm}^3$$

$$L: 300 \text{ g} / 100 \text{ cm}^3 = 3 \text{ g/cm}^3$$

$$3 \text{ g/cm}^3$$

$$M: 300 \text{ g} / 50 \text{ cm}^3 = 6 \text{ g/cm}^3$$

$$6 \text{ g/cm}^3$$

2. Bir bardak su ile bir sürahi suyun hangi özellikleri aynıdır? Tabloya “✓” ile işaretleyelim.

	Kütle	—
	Hacim	—
	Yoğunluk	✓



3. X, Y ve Z maddelerinin kütle ve hacim değerleri aşağıdaki tabloda verilmiştir. **Buna göre bu maddelerin yoğunluklarını büyükten küçüğe doğru sıralayalım.**

Madde	Kütle (g)	Hacim (cm ³)
X	50	100
Y	100	100
Z	150	100

$$X: 50 \text{ g} / 100 \text{ cm}^3 = 0,5 \text{ g/cm}^3$$

$$Y: 100 \text{ g} / 100 \text{ cm}^3 = 1 \text{ g/cm}^3$$

$$Z: 150 \text{ g} / 100 \text{ cm}^3 = 1,5 \text{ g/cm}^3$$

$$Z > Y > X$$



Çalışmaya ait değerlendirme formu karekodda yer almaktadır.

