



Etkinlik 11'deki çalışmalara ait değerlendirme formu karekodda yer almaktadır.



PEKİŞTİRME İSTASYONU-5

1. Bazı saf maddelerin kaynama noktaları aşağıdaki tabloda verilmiştir.

Saf Madde	Su	Etil alkol	Azot	Aseton	Cıva	Altın
Kaynama Noktası (°C)	100	78	-196	56	357	2836

Tabloya göre saf maddelerle ilgili hangi çıkarımlarda bulunabiliriz?

- Farklı saf maddelerin kaynama noktaları birbirinden farklıdır.
- Kaynama noktası saf maddeler için ayırt edici bir özelliktir.

2. Eşit kütleli ve özdeş ısıtıcılarla ısıtılan K ve L sıvılarına ait sıcaklık-zaman tablosu aşağıda verilmiştir.

Zaman (dakika)	0	2	4	6	8	10
K Sıvısının Sıcaklığı (°C)	50	60	70	78	78	90
L Sıvısının Sıcaklığı (°C)	25	35	45	56	56	65

Buna göre aşağıdaki ifadelerin doğru ya da yanlış olduğuna karar verelim. İfade doğru ise "D", yanlış ise "Y" kutusunu "✓" ile işaretleyelim.

	D	Y
a) 70 °C'ta her iki madde de gaz hâldedir.		✓
b) L maddesinin kaynama sıcaklığı 56 °C'tur.	✓	
c) Kaynama süresince K ve L maddelerinin sıcaklıkları değişmemiştir.	✓	
ş) K maddesinin erime sıcaklığı 78 °C'tur.		✓
d) L maddesinin kaynama sıcaklığı K maddesine göre daha yüksektir.		✓
e) K maddesi 6. dakikada kaynamaya başlamıştır.	✓	
f) K maddesinin sıcaklığı 8-10. dakikalar arasında değişmemiştir.		✓
g) K ve L maddeleri 4. dakikada sıvı hâldedir.	✓	

