

## ÖMER ÇOPUR

### ÇALIŞMA YAPRAĞI DEĞERLENDİRME

#### KONU : MADDE VE MADDENİN AYRILMASI

1-Bileşiklerin erime ve kaynama sıcaklıkları .....iken, karışımların erime ve kaynama sıcaklıkları ..... değildir.



2-Isıtıcının gücünün artırılması bir maddenin kaynama sıcaklığını .....  
.....

3-Maddelerin ortak özellikleri; ....., ..... ve .....dır.

4-.....:Maddenin belirli bir şekle ve hacme sahip en düzenli halidir.

Örnek:....., ....., ..... birer katı örneğidir.

5- Sabit şartlarda bir maddenin sıvılaşmaya başladığı sıcaklığa .....denir.



6- Bir sıvının buharının sıvı yüzeyine yapışmış olduğu basınca .....denir.

Sıcaklık arttıkça buhar basıncı .....



7-Bileşikler.....yolla bileşenlerine ayrılırken, karışımlar .....yolla bileşenlerine ayrılır.

8-Emülsiyon; ..... heterojen karışımdır.

9- Aynı şartlarda bir çözücünün birim hacminde çözünebilen maddenin maksimum miktarına o maddenin .....denir.

10-Aşağıda verilen genel özellikler .....'e aittir.



- ✓ Saf ve homojen maddelerdir.
- ✓ Kimyasal yolla oluşum yine kimyasal yolla bileşenlerine ayrılırlar.
- ✓ Belirli formülleri vardır.
- ✓ Erime ve kaynama noktaları sabit olup, belili yoğunluğa sahiptirler.
- ✓ Elementlerin kütleleri arasında sabit bir oran vardır.

11-Kaynama sıcaklıkları farklı iki maddeyi birbirinden ayırmak için ..... yöntemi kullanılır.

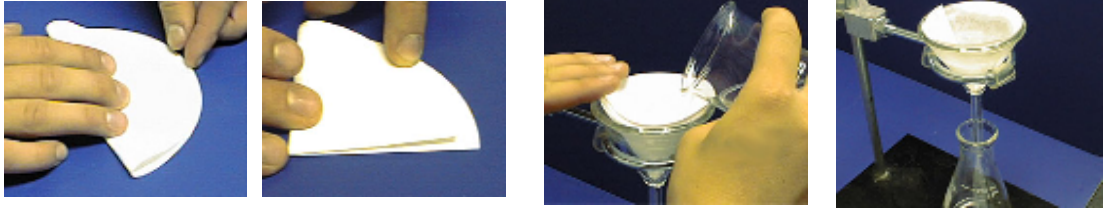
12-Yoğunlukları farklı olan iki sıvıyı ayırmak için..... kullanılır.

13- Demir tozu-kükürt tozu, nikel tozu-cam tozu karışımları ..... ile ayrılabilir.

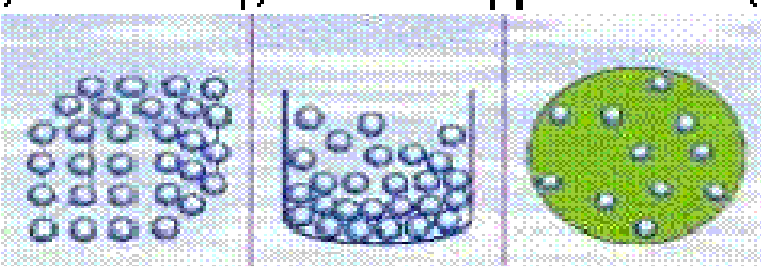


14- İki veya daha çok sıvıdan oluşan bir homojen karışımda sıvı bileşenleri, kaynama noktaları farkına göre ayırıp, her birini ayrı ayrı elde etme işlemine .....denir.

15-Aşağıdaki resimler hangi karışımları ayırma yöntemine aittir, açıklayınız.



16-Aşağıdaki resimlerin maddenin 3 halinden hangileri olduğunu yazınız.



17-Aşağıdaki grafikleri yorumlayınız.

