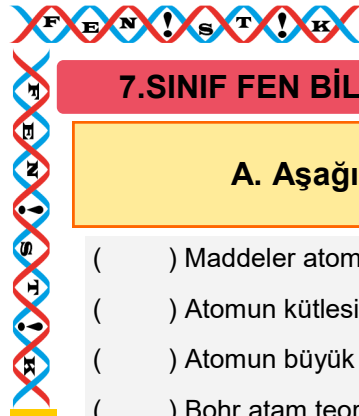


**A. Aşağıda verilen ifadelerin doğru ve yanlış olanlarını belirleyiniz.**

- () Maddeler atomlardan oluşur.
- () Atomun kütesinin büyük bir kısmı çekirdeğinde toplanmıştır.
- () Atomun büyük bir kısmı boşluktur.
- () Bohr atom teorisinde elektronlar katmanlarda bulunur.
- () Proton ve elektronun kütleleri birbirine eşittir.
- () Bütün maddelerin atomlarında aynı sayıda proton, nötron ve elektron bulunur.
- () Atomun çekirdeğinde yer alan nötronlar (-) yüklü taneciklerdir
- () Çekirdek etrafında yer alan katmanların ilkinde 8 elektron yer alabilir.
- () Modern atom teorisine göre elektronlar, çekirdeğin etrafındaki katmanlarda dolanırlar.
- () Rutherford atomun kütesinin büyük bir bölümünü elektronların oluşturduğunu söylemiştir.
- () Protonların çekirdekte yüksüz taneciklerle birlikte bulunduğunu 'Rutherford' ortaya atmıştır
- () Thomson yaptığı deneylerle atomu oluşturan daha küçük parçacıkların olduğunu kanıtlamıştır.

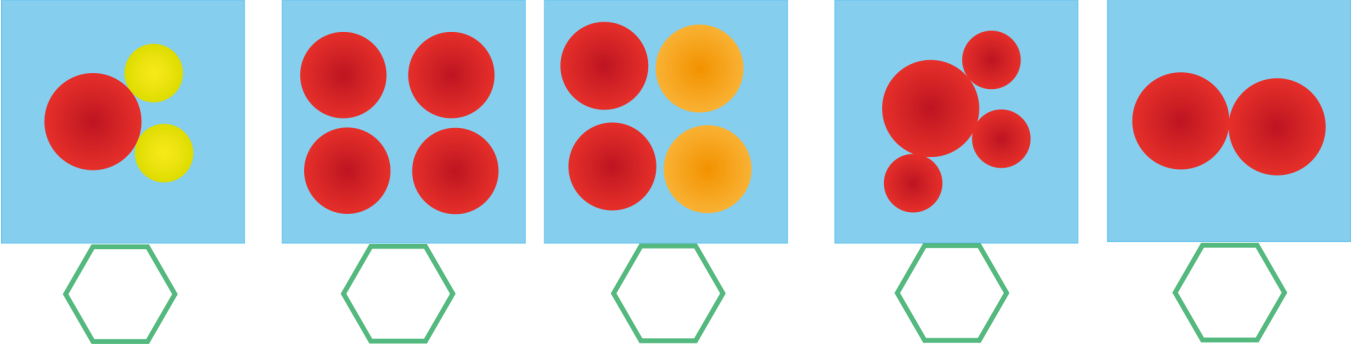
B. Aşağıda verilen tabloyu uygun şekilde doldurunuz.

Geçmişten günümüze kadar atomla ilgili birçok araştırma yapanlar.	Ernest Rutherford	Niels Bohr	Modern Atom Teorisi	J. Thomson	John Dalton
Elektronların çekirdeğin çevresinde rastgele dolaşmadığını, Güneş'in çevresindeki gezegenler gibi çekirdek etrafında döndüğünü ifade etmiştir.					
Elektronların bulunma olasılıklarının çok yüksek olduğu bölgeler vardır. Bu bölgelere 'Elektron Bulutu' adı verilir.					
Atomun merkezinde '+' yüklerden oluşan çekirdek, etrafında dolaşan elektronların olduğunu ifade etmiştir.					
Atomların, içi dolu parçalanamaz küreler olduğunu ve tüm maddelerin farklı tür atomlardan oluştuğunu					
Atomu üzümlü keke benzeterek '+' ve '-' yüklerin bir arada olduğunu fikrini ortaya atmıştır.					

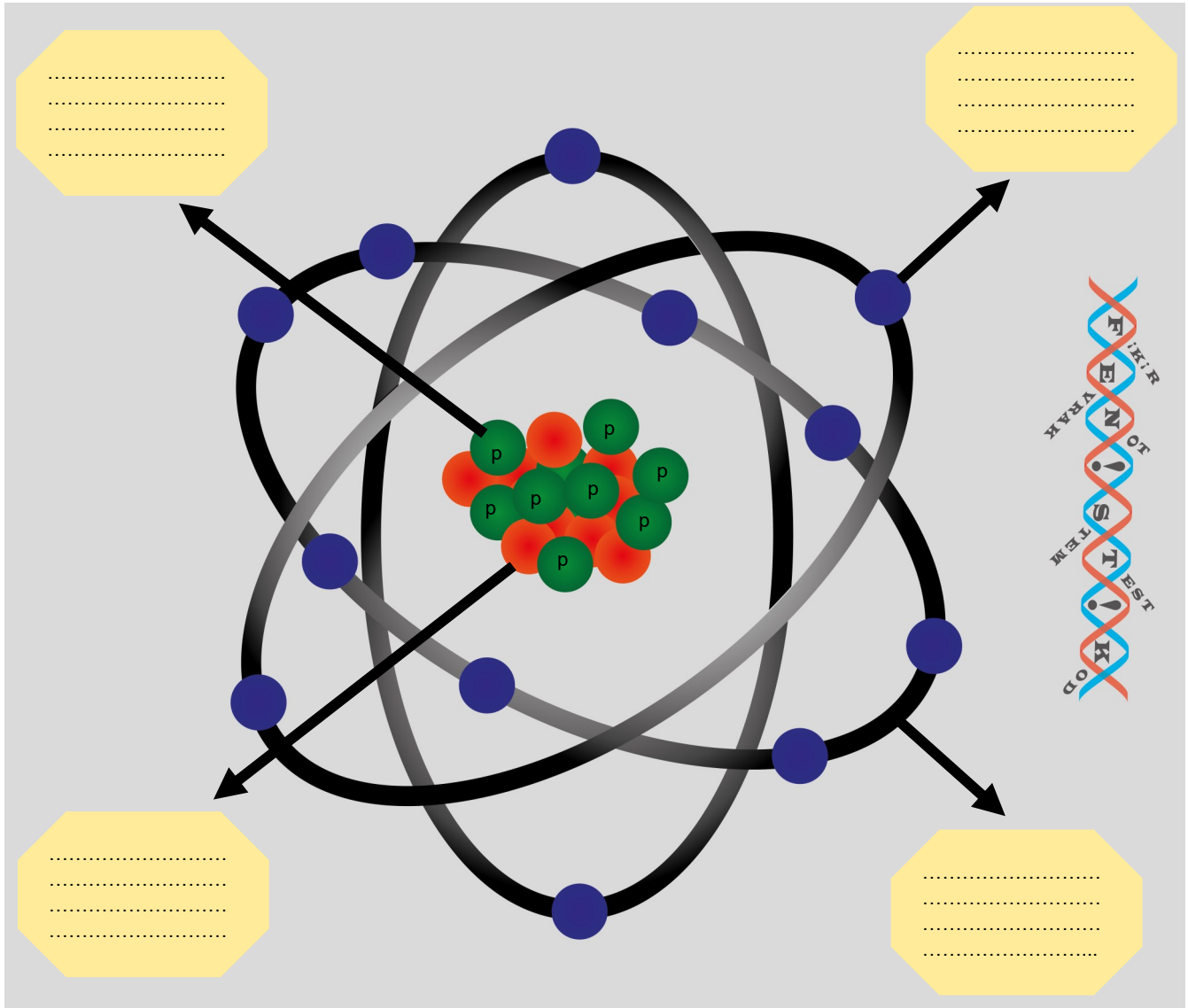


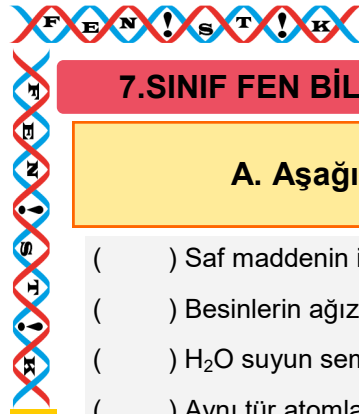


A. Aşağıda tanecik modellenli verilen yapılardan atomik yapıda olanların başındaki kutucuklara 'A', moleküler yapıda olanlarına ise 'M' harfi koyunuz.



B. Aşağıda verilen görselde atomun kısımlarının isimlerini ve özelliklerini kutucuklara yazınız.





A. Aşağıda verilen ifadelerin doğru ve yanlış olanlarını belirleyiniz.

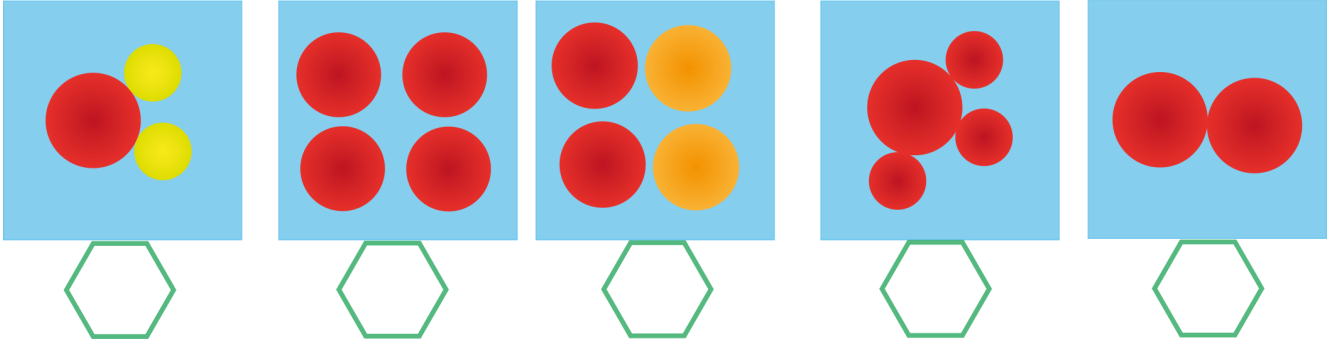
- () Saf maddenin içinde farklı madde bulunmaz.
- () Besinlerin ağızda çiğnenmesi fiziksel değişimdir.
- () H_2O suyun sembolüdür.
- () Aynı tür atomlardan oluşan saf maddeye element denir.
- () Saf maddelerin belirli bir erime ve kaynama noktaları vardır.
- () Bileşikler sembollerle gösterilir.
- () elementler formüllerle gösterilir.
- () Saf maddeler element yada bileşik olabilir.
- () Elementler yazılırken ilk harf daima büyük varsa ikinci harfi küçük yazılır.

B. Aşağıda verilen tabloları uygun şekilde doldurunuz.

SEMBOL	ATOM NUMARASI	İSİM	YAYGIN	KULLANILDIĞI ALAN
H			İyot	
He				
Li				
Be			Bor	
B				
C			Civa	
N				
O			Çinko	
F				
Ne			Gümüş	
Na				
Mg			Altın	
Al				
Si			Kurşun	
P				
S			Demir	
Cl				
Ar			Bakır	



A. Aşağıda verilen görseldeki modellerin bileşik yada elemente ait olanlarını belirleyiniz.



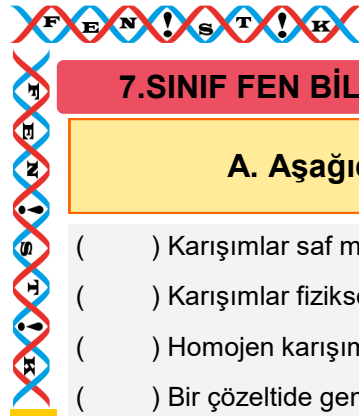
B. Aşağıdaki tabloda verilen ifadelerin element ve bileşik olanları belirleyiniz

ÖZELLİK	ELEMENT	BİLEŞİK
Saf maddedir.		
Tek cins atom vardır.		
Sembollerle gösterilirler		
Homojendirler		
Elementlerin belirli oranlarının birleşmesi sonucu oluşurlar.		
Molekül yapıda olabilir.		
Fiziksel ve kimyasal yöntemlerle daha basit yapılara ayıramazlar.		
Formüller ile gösterilir.		

C. Aşağıdaki tabloda verilen ifadelerin element ve bileşik olanları belirleyiniz

BİLEŞİK FORMÜLÜ	YAPISINDAKİ ELEMENTLER	ATOM ÇEŞİDİ	TOPLAM ATOM SAYISI
H ₂ O			
HCl			
NaOH			
NaCl			
H ₂ SO ₄			



**A. Aşağıda verilen ifadelerin doğru ve yanlış olanlarını belirleyiniz.**

- () Karışımlar saf maddelerdir.
- () Karışımlar fiziksel yöntemlerle bileşenlerine ayrılırlar.
- () Homojen karışımların diğer adı çözeltilidir.
- () Bir çözeltide genel itibarıyla fazla olan maddeye çözücü denir.
- () Karışımlar, kendini oluşturan maddelerin özelliklerini göstermezler.
- () Çözeltiler, fiziksel özelliklerine göre katı, sıvı ve gaz hâlde bulunabilir.
- () Taneciklerin temas yüzeyi (tanecik boyutu) küçüldükçe çözünme hızı azalır.
- () En az iki farklı maddenin özelliklerini kaybetmeden bir araya gelmesine karışım denir.
- () Dışarıdan bakıldığında tek bir madde gibi görünen karışımlara homojen karışımlar denir.
- () Süt ve ayran heterojen karışımlara örnektir
- () Tuzlu su çözeltisini karıştırdığımızda tuz, suda daha yavaş çözünür.
- () Özellikleri her yerinde aynı olmayan karışımlara heterojen karışımlar denir.
- () Çayı karıştırdığımızda çaya attığımız şekerin daha hızlı çözünmesine neden oluruz.
- () Çözünen maddenin temas yüzeyi ile çözeltinin sıcaklığı arttıkça çözünme hızı azalır.

B. Aşağıda verilen örneklerin heterojen ve homojen karışım olanlarını belirleyiniz.

Şekerli su

Ayran

Salata

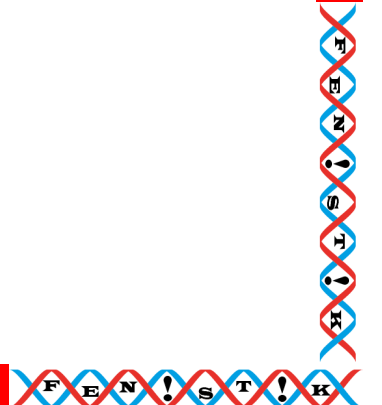
Hava

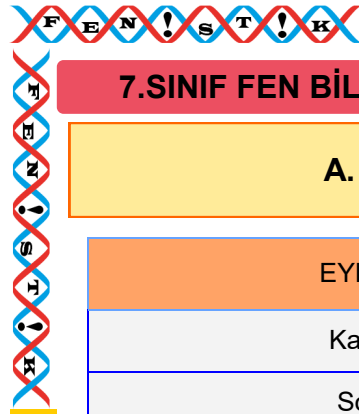
Tuzlu su

Aşure

C. Aşağıda verilen örneklerin çözücü ve çözünen olanlarını belirleyiniz.

ÖRNEKLER	ÇÖZÜCÜ	ÇÖZÜNEN
Şerbet		
Deniz suyu		
Kolonya		
Maden suyu		

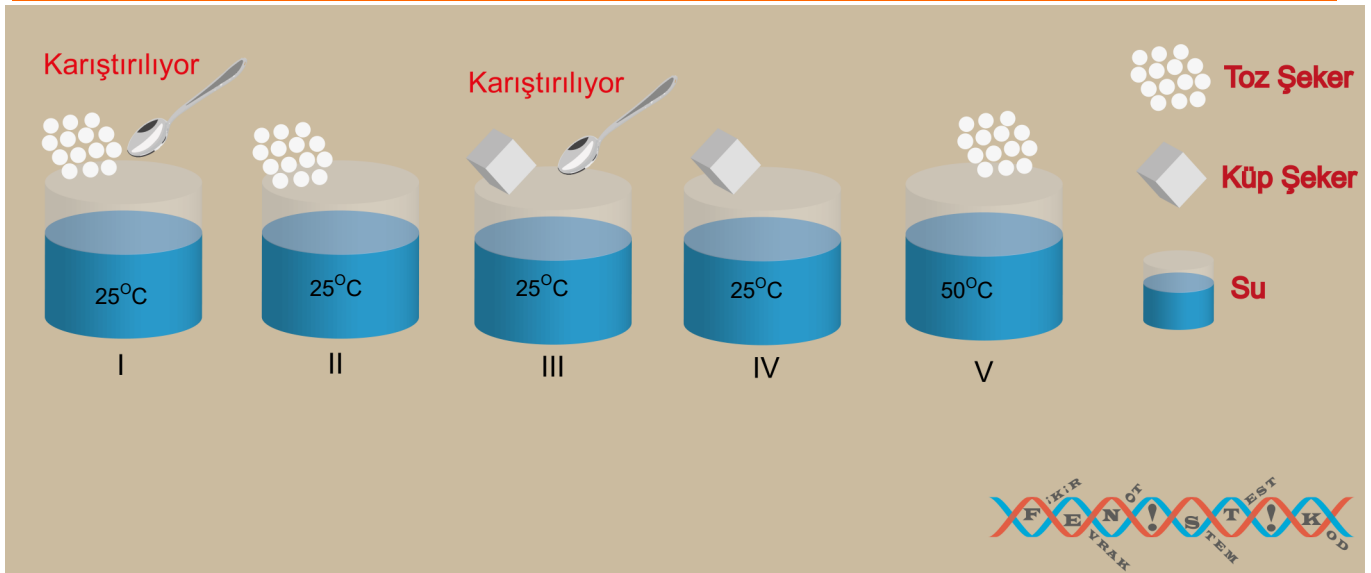




A. Aşağıda verilen tabloyu uygun şekilde doldurunuz.

EYLEMLER	ARTTIRIR	AZALTIR
Karıştırma		
Soğutma		
Isıtma		
Çalkalama		
Tanecik boyutu azaltma		
Tanecik boyutu artırma		

B. Aşağıda verilen tabloyu uygun şekilde doldurunuz.



1. I ve II numaralı sistemden kontrollü deney uygulansaydı ;

Bağımsız değişken:.....

Bağımlı değişken:.....

Kontrol değişkeni:.....

2. Yukarıda verilen bilgilere göre, çözeltilerdeki çözünme hızına etki eden hangi değişkenlerin var olduğunu kanıtlayabiliriz?

.....

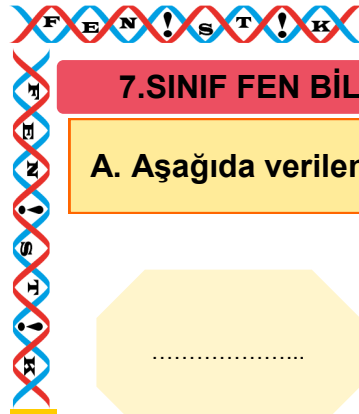
3. Yukarıdaki sistemde, suda toz şeker mi yoksa küp şeker mi daha hızlı çözünür sorusunun cevabını hangi numaralı kapları kullanarak bulabiliriz?

.....

4. Sıcaklığın çözünme üzerine etkisi var olduğunu kanıtlamak için hangi iki kapı kullanabiliriz?

.....





A. Aşağıda verilen boşluklara karışımın ayrılmasında kullanılan yöntemleri yazınız

.....			
.....			

B. Aşağıda verilen karışım ve ayırma yöntemlerini eşleştiriniz.

Su - YaĐ karışımı

Kum - Demir Tozu
karışımı

şeker - Su karışımı

akıl - Kum karışımı

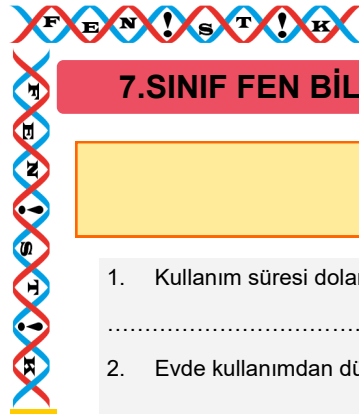
Petrol Karışımı

Mıknatıs ile Ayırma
YöntemiYoĐunluk Farkı ile
AyırmaDamıtma Yöntemi
ile Ayırma

Eleme Yöntemi

Buharlařtırma Yöntemi





A. Aşağıda verilen soruları cevaplayınız.

1. Kullanım süresi dolan ve yaşadığımız yerden uzaklaşması gereken her türlü maddelere ne ad verilir?

.....

2. Evde kullanımdan düşmüş veya çöp durumunda olan maddelere ne ad verilir?

.....

3. Bitki ve hayvan kaynaklı atıklara ne ad verilir?

.....

4. Geri kullanılamayan atık maddelere ne ad verilir?

.....

5. Atığın işlemlerden geçirilerek tekrar kullanılmasına ne denir?

.....

6. Geri Dönüşümün Faydaları nelerdir?

.....

.....

.....

.....

7. Geri Dönüşümlü Evsel Atıkları yazınız.

.....

.....

.....

.....



Sembolün Adı

.....

