

A) Aşağıdaki cümlelerde boş bırakılan yerleri verilen sözcüklerden uygun olanını kullanarak doldurunuz.

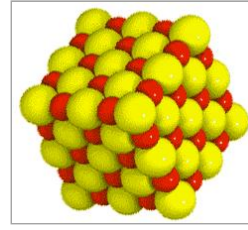
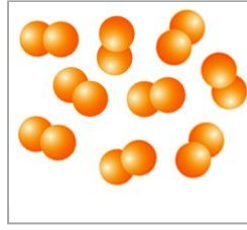
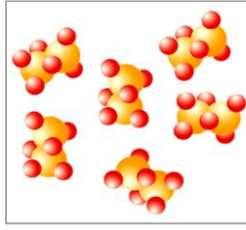
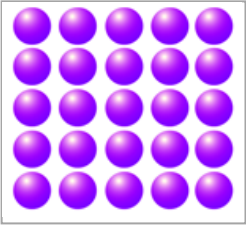
John Dalton, Molekül, Element, Katı, Bileşik, daha çok, daha az, atom / molekül / hücre, azdır / çoktur, saf, fiziksel

1. Katılar sıvılara göre sıkıştırılabilir.
2. Gazlar sıvılara göre sıkıştırılabilir.
3. Maddeleri oluşturan gözle görülemeyecek kadar küçük ve bölünmesi zor yapı taşlarına adı verilir.
4. Katı maddelerin tanecikleri arasındaki boşluk
5. Bilimsel olarak atomu tanımlayan kişi.....' dur.
6. Tek cins atomlardan oluşan maddelere denir.
7. Aynı cins ya da farklı cins en az iki atomun bir araya gelerek oluşturduğu yapıya denir.
8. Maddenin en düzenli hali maddenin halidir.
9. Tek cins atom veya tek cins moleküllerden oluşan maddelere madde denir.
10. Aynı cins atomların bir araya gelmesiyle oluşan saf maddeye.....denir.
11. İki veya daha fazla maddenin istenilen her oranda bir araya gelmesinedenir.
12. Maddenin sadece dış görünümünün değiştiği olaylara olaylar denir.

B) Aşağıdaki ifadelerin doğru mu yanlış mı olduğunu bulup işaretleyiniz.

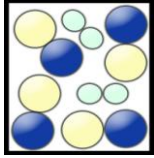
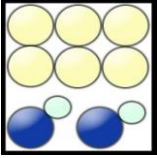
1. Gazlar, sıvılar ve katılara göre çok daha zor sıkıştırılabilir.
2. Maddelerin genleşme özellikleri ile sıkışma özellikleri arasında bir ilişki yoktur.
3. Maddeler gözle görülemeyecek kadar küçük parçacıklardan oluşur.
4. Atomlar zor da olsa bölünebilir.
5. Tüm maddeleri oluşturan atomlar aynıdır.
6. Atomların yapısında atomdan daha da küçük parçacıklar bulunur.
7. Bilim insanları atomla ilgili bilgileri doğrudan atomu gözlemleyerek elde etmişlerdir.
8. Elementler saf maddelerdir.
9. Yapısında tek cins atom içeren maddelere bileşik denir.
10. Maddenin en düzenli hali katıdır
11. Sıvılar ve gazlar sıkıştırılabilir.
12. Her yerinde aynı özelliği gösteren maddelere homojen maddeler denir.
13. Enerji düzeyi en fazla olan hal maddenin gaz halidir
14. Bileşikler oluşturan atomlar belirli oranlarda birleşirler.
15. Elementler atomik ya da moleküler yapıda bulunabilir.
16. Atomlar parçalanamaz.
17. Bileşikler kimyasal yollarla kendini oluşturan maddelere ayrıştırılabilir.
18. Saf maddelerin belirli erime ve kaynama noktaları vardır.
19. En az iki atomun bir araya gelerek oluşturdukları yapıya molekül denir.
20. Madde taneciklerden oluşmuştur.
21. Su bir bileşiktir. Su yapısında hidrojen ve oksijen bulundurulur.
22. Bileşiği oluşturan maddeler kendi özelliklerini kaybetmezler
23. Saf maddeler tek bir cins atom ya da molekülden oluşur.
25. Odunun yanması kimyasal değişimdir
26. Atom fikrini ilk ortaya atan kişi Democritus'tur.
29. Bütün maddeler atomlardan oluşmuştur.
30. Atomlar çıplak gözle görülebilirler.

C) Aşağıdaki şekillerde element olanların altındaki noktalı yerlere "element", bileşik olanlara ise "bileşik" yazalım.



D) Aşağıdaki Çoktan Seçmeli Testi Cevaplayınız.

1. Şekil 1'deki maddeler zamanla şekil 2'deki maddeleri oluşturuyor.



Buna göre bu değişime örnek vermek isteyen Zeynep aşağıdakilerden hangisini söylemelidir?

- Şekil 1 Şekil 2
- A) Demirin paslanması B) Suyun donması
C) Odunun kırılması D) Kağıdın yırtılması

1. Katılar sıkıştırılmaz, ancak sıvı ve gazlar sıkıştırılabilir.	2. Atom mikroskopta görülebilir.	3. Atom daha da küçük parçacıklardan oluşur.
4. Atom kavramı ile ilgili her şey bilinmektedir.	5. Atom kavramını ilk kez Democritus (Demokritos) ortaya atmıştır.	6. Katı maddelerin tanecikleri arasında da boşluklar vardır.
7. Hücre atomdan daha büyüktür.	8. Tüm maddeler atomlardan oluşur.	9. Marie Curie atomla ilgili önemli çalışmalar yapan bilim insanlarından biridir.

2. Yukarıdaki tabloda atomla ilgili 9 adet kutuda bilgiler verilmiştir. Bunlardan hangi kutudaki bilgiler yanlıştır?

- A) 1-2-4 B) 7-8-9 C) 3-5-6 D) 1-5-6

3. Aşağıdakilerden hangisi Dalton'un atom fikri hakkında doğru değildir?

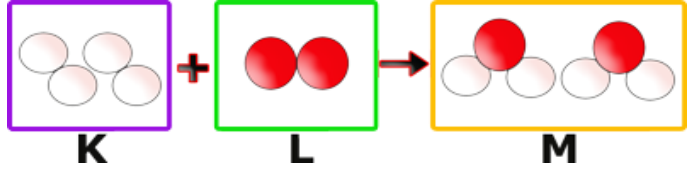
- A) Atom taneciklerden oluşmuştur.
C) Atom bölünmesi mümkündür.
B) Farklı maddelerin tanecikleri de birbirinden farklıdır
D) Atom hakkındaki ilk bilimsel çalışmayı yapan kişidir.

4. Atomun bölünemez olduğunu ilk keşfeden bilim adamı aşağıdakilerden hangisidir?

- A) Dalton B) Marie Curie
C) Pier Curie D) Democritus

5. Maddenin hangi hali veya hallerinde tanecikler arasındaki boşluk azdır?

- A) Katı ve gaz B) Sıvı ve katı C) Sıvı ve gaz D) Sadece sıvı

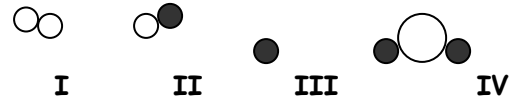


Şekilde M maddesinin K ve L maddelerinden oluşumu gösterilmiştir.

Buna göre aşağıdakilerden hangisi söylenemez?

- A) M maddesi K ve L maddesinin özelliklerini gösterir.
B) Her üç madde de saf maddedir.
C) K ve L maddeleri molekül yapıli elementtir.
D) M maddesi bileşiktir.

7. Aşağıda değişik renklerde element ve bileşik modelleri verilmiştir. Bu modellerin sembolik gösterimi aşağıdadır.

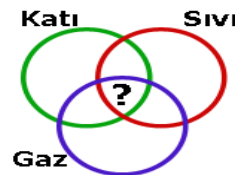


Buna göre;

Sembolik gösterimlerden hangileri molekül, hangileri atomu temsil eder?

- A) I: Atom, II: Molekül, III: Atom, IV: Molekül
B) I: Molekül, II: Molekül, III: Atom, IV: Molekül
C) I: Molekül, II: Molekül, III: Molekül, IV: Molekül
D) I: Molekül, II: Molekül, III: Atom, IV: Atom

8. Şekilde "?" ile gösterilen yere aşağıdaki özelliklerden hangisi yazılamaz?



- A) Taneciklerden oluşur.
B) Genleşir.
C) Akışkandır.
D) Belirli bir kütlesi vardır.

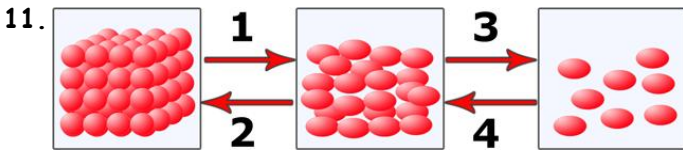
9. Yapısında sadece tek çeşit atom bulunduran maddelere ne ad verilir?

- A) Bileşik B) Karışım C) Element D) Çözelti

10. Aşağıdaki olaylardan hangisi fiziksel bir olaydır?

- A) Mumun erimesi B) Demirin paslanması
C) Odunun yanması D) Elmanın çürümesi

Çoktan seçmeli test soruları gruptan gelen sorulardan oluşturulmuştur.



Yukarıdaki hal değişim şeması ile ilgili olarak aşağıdaki bilgilerden hangisi yanlıştır?

- A) 1 numaralı olaydan sonra tanecik hızı artar.
 B) 2 numaralı olaydan sonra tanecikler arası mesafe artar.
 C) 3 numaralı olaydan sonra tanecikler hızlı ve düzensizdir
 D) 4 numaralı olaydan sonra tanecikler daha düzenli olur.

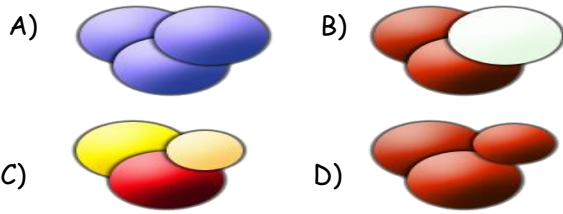
12. Maddenin halleriyle ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A) Taneciklerden meydana gelmişlerdir.
 B) Hepsi akışkandır.
 C) Katının belli bir şekli ve hacmi vardır.
 D) Sıvı ve gazın belli bir şekli yoktur.

13. Aşağıdaki olayların hangisi kimyasal bir değişimdir?

- A) Ekmek hamurunun pişmesi.
 B) Şekerli suyun kaynatılması.
 C) Portakal suyunun soğutulması.
 D) Salataya tuz eklenmesi.

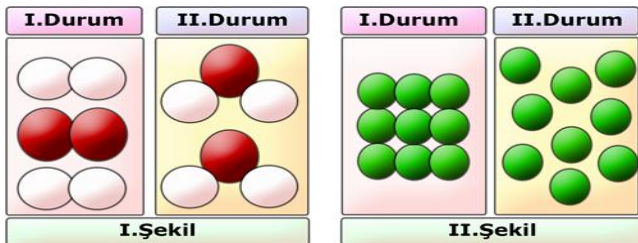
14. Aynı cins atomlardan oluşmuş saf maddelere aşağıdakilerden hangisi model olabilir?



15. Aşağıdakilerden hangisi Democritus'un atom ile ilgili ortaya attığı görüşlerden değildir?

- A) Atom parçalanabilir.
 B) Atom maddenin en küçük taneciğidir.
 C) Tüm maddeler aynı atomlardan oluşmuştur.
 D) Maddelerin birbirinden farklı olması atomların sayı ve dizilişindedir.

16.



I. ve II. şekillerdeki maddelerin durumları modellerle gösterilmiştir. Şekillerdeki modeller ile ilgili olarak aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

- A) I. şekildeki maddeler kimyasal değişime uğramıştır.
 B) II. şekildeki maddenin kimliği değişmiştir.
 C) II. şekildeki maddenin sadece görüntüsü değişmiştir.
 D) I. şekilde elementler bileşik oluşturmuştur.

17. Bileşikler için aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A) Saf değerlerdir
 B) Farklı cins atomlardan oluşur
 C) Moleküler halde bulunabilirler
 D) Atomik halde bulunabilirler



Fulya Arda Ceyda Sarp
 Hangi öğrencinin yaptığı etkinlik sonucunda maddenin kimliği değişmiştir?

- A) Fulya B) Arda C) Ceyda D) Sarp

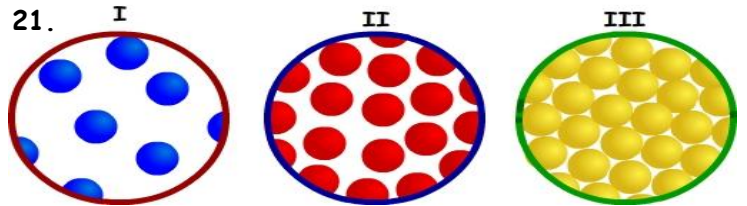
19. Taş - Su buharı - Kolonya

Yukarıdaki maddeleri tanecikleri arasında boşluğu en az olandan en fazla olana doğru sıralaması hangi seçenekte verilmiştir?

- A) Taş-kolonya-su buharı B) Kolonya-taş-su buharı
 C) Su buharı-taş-kolonya D) Taş-su buharı-kolonya

20. Aynı cins atomlardan oluşan saf maddelere ne ad verilir?

- A) Karışım B) Bileşik C) Element D) Molekül



Yukarıda tanecik modelleri verilen maddeler ile ilgili aşağıdaki yorumlardan hangisi yanlıştır?

- A) I nolu maddenin belirli bir hacmi yoktur.
 B) II nolu madde sıkıştırılabilir.
 C) III nolu madde tanecikleri sadece titreşim hareketi yapar.
 D) Her üç madde de genleşebilir.

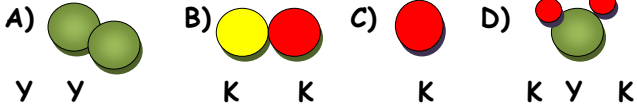
22. Aşağıdakilerden hangisi fiziksel değişmedir?

- A. Sütten yoğurt yapılması B. Suyun buharlaşması
 C. Kağıdın yakılması D. Patatesin kızartılması

23. Katı, sıvı ve gaz maddelerin hepsinde bulunan, ortak özellik aşağıdakilerden hangisidir?

- A) Akışkan olmaları
 B) Buldukları ortama yayılabilmeleri
 C) Titreşim hareketi yapabilmeleri
 D) Sıkıştırılabilmeleri

24. Aşağıdaki sembolik gösterimlerden (altlarındaki harfler atomların aynı atom olup olmadığını belirtir) hangisi bir bileşiği temsil etmektedir?



25. Aynı tür atomlardan oluşurum. Atomik ya da molekül halinde olabilirim. Bilin bakalım ben kimim?

A) Bileşik B) Element C) Karışım D) Molekül

26. Maddenin sadece dış görünümünde meydana gelen değişimleredeğişim, hem dış görünümünde hem de kimliğinde (yapısında) meydana gelen değişimlere değişim denir.

Yukarıdaki cümlede noktalı yerlere sırasıyla aşağıdakilerden hangisi yazılmalıdır?

A) Kimyasal - fiziksel B) Elementsel - bileşiksel
C) Maddesel - karışimsal D) Fiziksel - kimyasal

27. I. Tuzun suda çözünmesi
II. Sütten yoğurt elde edilmesi
III. Yumurtanın pişmesi
IV. Mumun erimesi
V. Camın kırılması
VI. Suyun donması
VII. Odunun yakılması

Yukarıdaki olaylardan kaç tanesi fiziksel değişimdir?
A) 2 B) 3 C) 4 D) 5

28. Aşağıdaki bilim insanlarından hangisi **atomla** ilgili çalışma **yapmamıştır**?
A) Mendel B) Einstein C) Marie Curie D) Dalton

29. Maddenin halleriyle ilgili aşağıdakilerden hangisi **yanlıştır**?

A) Taneciklerden meydana gelmişlerdir.
B) Hepsi akışkandır.
C) Katının belli bir şekli ve hacmi vardır.
D) Sıvı ve gazın belli bir şekli yoktur.

30. Aşağıdakilerden hangisi kimyasal değişmeye **neden olmaz**?

A) Küflenme B) Çürüme C) Yanma D) Donma

31. Aşağıdaki ifadelerden hangisi maddenin katı hali için **yanlıştır**?

A) Belirli şekil ve hacmi vardır.
B) Öteleme hareketi yapar.
C) Tanecikleri birbirine çok yakındır.
D) Genleşebilir.

32. Aşağıdakilerden hangisi fiziksel değişime örnek **değildir**?

A) kırılma B) yırtılma C) ufalanma D) yanma

33. Atom ile ilgili ;

I. Bölünemez.
II. Kendisinden daha küçük yapı birimleri vardır.
III. Her maddede bulunur.
IV. Hücreden daha büyüktür.

Verilenlerden hangileri **yanlıştır** ?

A) I ve III B) I, II ve IV C) II ve IV D) I ve IV

34. Aşağıdaki ifadelerden hangisi maddenin katı hali için **yanlıştır**?

A) Belirli şekil ve hacmi vardır.
B) Öteleme hareketi yapar.
C) Tanecikleri birbirine çok yakındır.
D) Genleşebilir.

35.

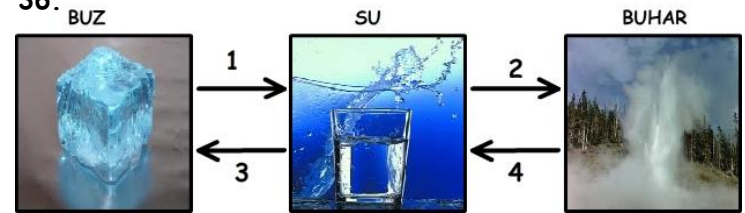


Ahmet, karışımlarla ilgili yazdığı not kağıtlarını yukarıdaki gibi panoya asmıştır.

Ancak bazı notlarda yanlışlık yapmıştır. Sence, Ahmet notların hangisi ya da hangilerinde yanlışlık yapmıştır?

A) Yalnız 2 B) Yalnız 3 C) 1 ve 2 D) 1 ve 3

36.



Yukarıdaki değişimler için aşağıdakilerden hangisi **yanlıştır**?

A) Taneciklerin hareket enerjisi en fazla buzdadır.
B) 2 nolu değişim sonucu oluşan madde sıkıştırılabilir.
C) 3 nolu değişim sonucu oluşan madde tanecikleri birbirine yaklaşır.
D) 1, 2, 3 ve 4 nolu değişimler fizikseldir.

37. Katı sıvı ve gazların tanecikli yapısı ile ilgili olarak aşağıdaki seçeneklerden hangisi doğrudur?

KATI	SIVI	GAZ
A) Sıkıştırılabilir	Sıkıştırılabilir	Sıkıştırılmaz
B) Sıkıştırılmaz	Sıkıştırılabilir	Sıkıştırılmaz
C) Sıkıştırılmaz	Sıkıştırılmaz	Sıkıştırılabilir
D) Sıkıştırılabilir	Sıkıştırılabilir	Sıkıştırılabilir

EL EMEĞİ, GÖZ NURU..!

Mahmut YILMAZ -Fen ve Teknoloji Öğretmeni