

Verilen sorulardan doğru olan şıkkı çevreleyiniz. Her doğru cevabın değeri 2 puan. Kalemle yazmak, iki yada daha fazla cevap seçmek veya seçilen cevabın üzerine yazmak 0 puanla değerlendirilecektir.



SADECE BİR DOĞRU CEVAP OLAN ÇOKTAN SEÇMELİ TEST
(Verilen A, B, C, D şıklarından **sadece birini** çevreleyip cevaplayınız)

1. Yane'nin iki sıvı madde ayırması gerekiyor (bir karışımdan). Bu maddeler kaynama sıcaklıklarına göre farklıdır. Aşağıdaki cam malzemelerden hangisi ona lazımdır?

- A. Huni.
- B. Mezür.
- C. Büret.
- D. Liebig soğutucu.

2. Bir kimyasal dolu şişesi aşağıdaki verilen sembolle belirlenmiş. Bu nasıl bir maddedir?



- A. Yanıcı.
- B. Oksitleyici.
- C. Zehirli.
- D. Korozif (aşındırıcı).

3. Aşağıdakilerden sabit oranlar yasasıyla ilgili olan hangisi **doğru DEĞİL**?

- A. Reaktifler ve ürünler toplam kütlesi tepkime üzerine değişmiyor.
- B. Kimyasal tepkilemenin açık bir sistemde gerçekleştiği zaman, ortaya çıkan gaz sistemi bıraktıktan sonra, sistemin kütesinin azaldığı farkediliyor.
- C. Bir basit kimyasal tepkime üzerine yeni tür atomlar oluşuyor.
- D. Kimyasal tepkimenin gerçekleştiği zaman, atomlar yok edilmiyor fakat yerlerini değiştiriyorlar.

4. Yana katı maddeden oluşan bir çubuğun alüminyum olup olmadığını denemek istemiş. Çubuğu üç ayaklı bir iskemleye bırakmış. Çubuğun bir köşesinde balmumu bağlamış. Çubuğun öbür köşesini ateşle ısıtmış. Yana'nın çubuğun alüminyum olup olmadığını anlamak için ne yapması gerekir?

- A. Çubuğun kütesini ölçmelidir.
- B. Çubuğun hacimini ölçmelidir.

C. Çubuğun sıcaklığı iletip iletmediğini ölçmelidir.

D. Çubuğun ne kadar sert olduğunu ölçmelidir.

5. Aşağıdaki değişimlerden hangisi sadece fiziksel?

- A. Su buharın yoğunlaşması.
- B. Mumun yanması.
- C. Bir bitkinin yeşil kısımlarında gerçekleşen fotosentez.
- D. Suya köpüren tablet eklemekten sonra gaz kabarcıkların oluştuğu.

6. Aşağıdaki değişimlerden hangisi sadece kimyasal?

- A. Parfümün buharlaşması.
- B. Fişeğin patlaması.
- C. Dondurmanın erimesi.
- D. Su ve tuzun karışımın kaynamaya kadar ısıtılması.

7. Bir X saf maddeyi ısıtıp katı bir madde oluşuyor ve gaz ortaya çıkıyor. X maddesi nedir?

- A. Element.
- B. Basit madde.
- C. Bileşik.
- D. Karışım.

8. Bir cam tüpünde iki katı halde olan beyaz madde yerleştirilmiş. Su ekleyip ve tüpü karıştırdıktan sonra sarı renklenme farkediliyor. İçindekileri filtrelemekten sonra sarı bir çökelti ve renksiz bir filtrat oluşmuş. **Sadece** yukardaki tarif edilen olaydan şu sonuca gelebiliriz:

- A. Cam tüpünde bir tepkime gerçekleşiyor.
- B. Filtrat saf madde dir.
- C. Sarı renkli çökelti bir karışımdır.
- D. Tüpte bulunan içindekiler sarı renkli saf madde dir.

Verilen sorulardan doğru olan şıkkı çevreleyiniz. Her doğru cevabın değeri 2 puan. Kalemle yazmak, iki yada daha fazla cevap seçmek veya seçilen cevabın üzerine yazmak 0 puanla değerlendirilecektir.



9. Aşağıdaki maddelerden hangileri saf ve hangileri karışımdır?

- I. elmas II. çelik III. yemek tuzu
IV. fosfor V. süt

- A. Saf maddeler: I, II, III ve IV, ve karışım: V.
B. Saf maddeler: I ve IV, ve karışımlar: II, III ve V.
C. Saf maddeler: I, III ve IV, ve karışımlar: II ve V.
D. Saf maddeler: III ve IV, ve karışımlar: I, II ve V.

10. Aşağıdaki maddelerden hangileri basit madde, ve hangileri bileşik?

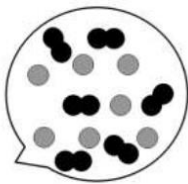
- I. şeker II. mavi taş III. grafit
IV. klor V. ozon

- A. Basit maddeler: III, IV ve V, fakat bileşik: I ve II.
B. Basit maddeler: I, III ve IV, fakat bileşik: II ve V.
C. Basit maddeler: IV ve V, fakat bileşik: I, II ve III.
D. Basit maddeler: III, fakat bileşik: I, II, IV ve V.

11. Hangi yöntemle KNO_3 'ün su çözeltisinden ayrılması mümkün **DEĞİL**?

- A. Suyun buharlaması ile.
B. Kristalleşme ve dekantasyon.
C. Filtreleme (süzme).
D. Damıtma.

12. Aşağıdaki resimde standard koşullarda bulunan bir tanecik karışımı verilmiş. Bu karışım aşağıdaki verilenlerden hangisinden oluşabilir:



- A. Demir ve kükürt
B. Helyum ve hidrojen
C. Hidrojen ve oksijen
D. Fosfor ve hidrojen

13. Anna'ya şu ödev verilmiş: o aşağıdaki verilen oksitlerde, elementleri artan değerliklerine göre sıralamalı. Al_2O_3 , CO , NO_2 , Cu_2O ve N_2O_5 . Anna'ya yardımcı ol!

- A. Al_2O_3 , N_2O_5 , Cu_2O , CO ve NO_2
B. Cu_2O , CO , NO_2 , Al_2O_3 ve N_2O_5
C. Cu_2O , CO , Al_2O_3 , NO_2 ve N_2O_5
D. Al_2O_3 , CO , NO_2 , Cu_2O ve N_2O_5

14. Marko dikkatli bir şekilde daha önceden magnezyum yerleştirdiği erlene hidroklorik asit eklemiştir. Hangi yazılı şekilde verilen denklem erlende gerçekleşen tepkimeyi tarif ediyor?

- A. Magnezyum + hidroklorik asit → magnezyum klorür + hidrojen
B. Magnezyum + hidroklorik asit → magnezyum klorür + oksijen
C. Magnezyum + hidroklorik asit → magnezyum klorit + hidrojen
D. Magnezyum + hidroklorik asit → magnezyum oksit + klor

15. Karbon, azot ve oksijen sırasıyla 14-cu, 15-ci ve 16-cı periyodik tablonun gruplarından ametaller. Bu üç elementler aynı bir periyot'te birbiri arkasına sıralıdır. Bu bilgiye dayanarak, her molekül kütlesi ilgili olan aşağıdakilerden hangisi doğru?

- A. $CO_2 > O_3$
B. $CO > CO_2$
C. $NO > CO$
D. $N_2 > O_2$

16. Verilen oksit moleküllerden hangisi en az atomlardan oluşur?

- A. Azot(V) oksit.
B. Azot (II) oksit.
C. Azot (I) oksit.
D. Azot (III) oksit.

Verilen sorulardan doğru olan şıkkı çevreleyiniz. Her doğru cevabın değeri 2 puan. Kalemle yazmak, iki yada daha fazla cevap seçmek veya seçilen cevabın üzerine yazmak 0 puanla değerlendirilecektir.



17. $5\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ 'ile ilgili olan aşağıdaki verilen ifadelerden **yanlış** olduğunu seçiniz:

- A. Kalsiyum fosfat bileşiği kalsiyum, fosfor ve oksijen elementlerinden oluşur.
- B. 5 numarası beş $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ formül birimi belirtir.
- C. $5\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ 'de 15 kalsiyum atomları var.
- D. $5\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ 'de 8 oksijen atomları var.

18. Aşağıdaki formül/sembollerden hangileri basit madde ve hangileri bileşik formül/sembolleri dir?

- I. H_2 II. CS_2
- III. S_8 IV. Ar
- A. Basit maddelerin: IV; bileşiklerin: I, II ve III.
- B. Basit maddelerin: I ve IV; bileşiklerin: II ve III.
- C. Basit maddelerin: II ve III; bileşiklerin: I ve IV.
- D. Basit maddelerin: I, III ve IV; bileşiklerin: II.

19. Petar periyodik tablo'ile ilgili bir proje yapmış. Verilen bilgilerden hangisi doğru **DEĞİL**?

- A. Hg 20°C 'de sıvı olan bir metal dir.
- B. En belirgin metaller periyodik sisteminde sağda en yukarda bulunur.
- C. Bir grupta yukardan aşaya metal özellikleri artar.
- D. K bir metaldir, ve onun bileşiklerini ısıtınca ateş mor bir renk alır.

20. Hangi bileşikler bir karbonat ve asit tepkimenin ürünleridir?

- A. Tuz, hidrojen ve karbon.
- B. Tuz, hidrojen ve karbon dioksit.
- C. Tuz, su ve karbon dioksit.
- D. Tuz, su ve karbon.

21. Fosforu yaktıktan sonra hangi bileşik oluşur?

- A. F_2O
- B. HF
- C. H_3PO_3
- D. P_2O_5

22. Demir ve sülfürik asit arasındaki tepkimede hangi gaz ortaya çıkar?

- A. Hidrojen.
- B. Oksijen.
- C. Kükürt dioksit.
- D. Su buharı.

23. Bir tuzun kazanılması hangi şekilde mümkün **değil**?

- A. Metal + ametal.
- B. Metal + asit.
- C. Metal + oksijen.
- D. Metal + baz.

24. HF asitin adı hangisidir?

- A. Florlu hidrojen.
- B. Hidrojenli florür.
- C. Hidrojen florür.
- D. Floridiyum.

25. Marina universal indikatör yardımıyla aşağıdaki ürün çözeltilerin pH değerlerini belirtmiş:

Ürün	pH-değeri
Limon suyu	2,4
Süt	6,5
Sıvı sabun	10
Çamaşır suyu	12

Aşağıdakilerden hangisi doğru?

- A. Sıvı sabun çözeltisi nötr dir.
- B. Ünlversal indikatörün rengi limon suyu çözeltisinde kırmızıdır.
- C. Ünlversal indikatörün rengi süt çözeltisinde mavidir.
- D. En asidik çamaşır suyu çözeltisidir.