

<= 7.Sınıf Testlerine Geri Git

7.Sınıf Maddenin Tanecikli Yapısı Test

7.Sınıf Fen Bilimleri Dersi “**Maddenin Tanecikli Yapısı**” Konusu Test soruları ve cevaplarıdır.

Soru sayısı: 17

Soru 1: Maddeyi oluşturan en küçük yapı birimine denir.

Yukarıdaki boşluğa aşağıdakilerden hangisi yazılmalıdır?

- A) Molekül
- B) Atom
- C) Çekirdek
- D) Proton

CEVAP

Soru 2: Aşağıdakilerden hangisi atomun hacmini oluşturur?

- A) Elektron
- B) Proton
- C) Çekirdek
- D) Nötron

CEVAP

Soru 3: Atomla ilgili olarak aşağıda verilen bilgilerden hangisi **yanlıştır**?

- A) Proton ve nötron atomun çekirdeğinde bulunur.
- B) Elektronlar çekirdek çevresinde çok hızlı hareket eder.
- C) Atomun kimliğini belirleyen parçacık elektrondur.
- D) Nötronlar yüksüz parçacıklardır.

CEVAP

Soru 4: Atom hakkında **ilk bilimsel görüşü** ortaya atan bilim insanı aşağıdakilerden hangisidir?

- A) Democritus
- B) Dalton
- C) Bohr
- D) Thomson

CEVAP

Soru 5: Proton sayısı ve elektron sayısına eşit atomlara aşağıdakilerden hangisi denir?

- A) İyon
- B) Katyon
- C) Anyon
- D) Nötr atom

CEVAP

Soru 6: Atom fikrini ilk ortaya atan kişi aşağıdakilerden hangisidir?

- A) Dalton
- B) Bohr
- C) Democritus
- D) Rutherford

CEVAP

Soru 7: Aşağıdakilerden hangisi atomu oluşturan temel parçacıklardır?

- A) Nötron, Proton, Katyon
- B) Proton, Nötron, Çekirdek
- C) Çekirdek, Elektron
- D) Proton, Nötron, Elektron

CEVAP

Soru 8: Nötr bir atom katyona dönüşmüştür.

Katyonun iyon yükünü bulabilmek için aşağıdakilerden hangisinin bilinmesi gerekir?

- A) Proton sayısı, elektron sayısı
- B) Nötron sayısı
- C) Proton sayısı, nötron sayısı
- D) Atom numarası, proton sayısı

CEVAP

Soru 9: Yaptığı atom modelinde, atomu güneş sistemine benzeten bilim insanı kimdir?

- A) Dalton
- B) Rutherford
- C) Thomson
- D) Bohr

CEVAP

Soru 10: Atom hakkında verilen bilgilerden hangisi **yanlıştır**?

- A) Geçmişten günümüze atom fikrinde değişmeler olmuştur.
- B) Atomda proton ve nötronlar yavaş hareket ederler.
- C) Atom bölünemez ve parçalanamaz.
- D) Proton ve elektronlar arasında çekim kuvveti vardır.

CEVAP

Soru 11: Atomun çekirdeğinde bulunan ve atomun kimliğini oluşturan parçacık aşağıdakilerden hangisidir?A) Elektron

- B) Proton

- C) Nötron
D) Çekirdek
CEVAP

Soru 12: Atom hakkında geçmişten günümüze bilgilerimiz sürekli artmaktadır. Aşağıdaki bilim insanlarından hangisinin atomla ilgili çalışması yoktur?

- A) John Dalton
B) Marie Curie
C) Becquerel
D) Pasteur

CEVAP

Soru 13: Atom hakkında ortaya atılan görüşler aşağıda karışık olarak verilmiştir.

- I. Atom üzümlü keke benzer
II. Atom içi dolu berk küredir.
III. Elektronlar çekirdek çevresinde çok hızlı hareket ettiği için yeri tespit edilemez
IV. Atom güneş sistemine benzer.

Bu görüşleri geçmişten günümüze sıralaması aşağıdakilerden hangisi gibi olmalıdır?

- A) II - I - IV - III
B) I - II - III - IV
C) I - II - IV - III
D) II - I - III - IV

CEVAP

Soru 14: Elektron hakkında verilen bilgilerden hangisi **yanlıştır**?

- A) Elektronların atom içerisinde yerini tespit etmek zordur.
B) Elektronlar (-) yüklü parçacıklardır.
C) Elektronlara protonlar çekim kuvveti uygular.
D) Elektronlar sadece atom içerisinde hareket edebilir.

CEVAP

Soru 15: Aşağıda verilen bilim insanı ve modellerinin doğru eşleştirmesi han seçenekte verilmiştir?

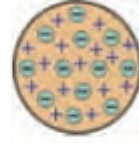
1. J. J. Thomson

a.



2. J. Dalton

b.



3. N. D. Bohr

c.



4. E. Rutherford

d.



- A) 1-a, 2-b, 3-d, 4-c
B) 1-b, 2-a, 3-c, 4-d
C) 1-b, 2-a, 3-d, 4-c
D) 1-a, 2-b, 3-c, 4-d

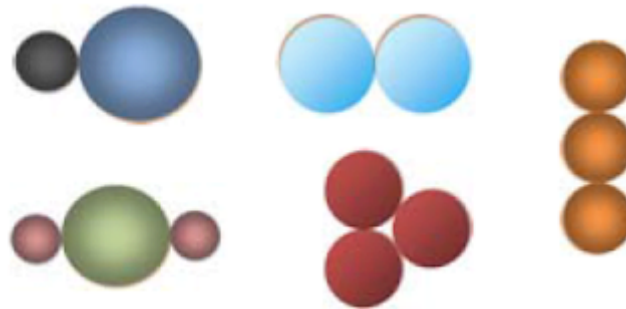
CEVAP

Soru 16: Bir araba, teneke bir kutunun üzerinden geçmiş ve kutuyu tamamen ezmiştir. Ezilen teneke kutunun yapısını oluşturan atomlar hakkında aşağıdaki ifadelerden hangisi doğrudur? (TIMSS-2011)

- A) Atomlar parçalanır.
B) Atomlar dümdüz olur.
C) Atomlar aynı kalır.
D) Farklı atomlara dönüşür.

CEVAP

Soru 17: Aşağıda verilen molekül modellerinden kaç tanesi element molekülüne aittir?



- A) 1
B) 2
C) 3

D) 5

CEVAP

Diđer Konular

- 7. Sınıf Maddenin Tanecikli Yapısı Konu Anlatımı
- 7.Sınıf Maddenin Tanecikli Yapısı Doğru Yanlış Soruları
- 7.Sınıf Maddenin Tanecikli Yapısı Çalışma Kağıdı