



1. Atomun yapısındaki temel parçacıklardan hangisi negatif yüke sahiptir?

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

2. Atomun kütleinin büyük bir kısmı hangi parçacaktan oluşur?

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

3. Aşağıdaki elementlerden hangisi bir moleküler elementtir?

- A) Oksijen (O_2)
- B) Sodyum (NA)
- C) Demir (Fe)
- D) Karbon (C)

4. Aşağıdakilerden hangisi bir bileşiktir?

- A) Oksijen
- B) Hava
- C) Su
- D) Helyum

5. Elektronların katmanlarda yer alması hangi atom modeline aittir?

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

6. Periyodik tabloda elementler hangi özelliğe göre sıralanır?

- A) Proton sayısına göre
- B) Elektron sayısına göre
- C) Nötron sayısına göre
- D) Kütleine göre

7. Periyodik tablodaki 1. grup elementleri hangisidir?

- A) Alkali metallar
- B) Toprak alkali metallar
- C) Halojenler
- D) Soy gazlar

8. Aşağıdaki bileşiklerden hangisinin formülü H_2O 'dur?

- A) Amonyak
- B) Karbondioksit
- C) Su
- D) Kükürt dioksit

9. Karışımların hangi özelliği onları saf maddelerden ayırır?

- A) Homojen yapıya sahip olmaları
- B) Farklı atomlardan oluşmaları
- C) Farklı bileşikler içeriyor olmaları
- D) Parçalarının kimyasal bağlarla birleşmemiş olmaları

10. Aşağıdaki karışımlardan hangisi heterojen bir karışımdır?

- A) Hava
- B) Tuvalet suyu
- C) Çimento
- D) Sıvı sabun

11. Çözünme hızını etkileyen faktörlerden hangisi yanlıştır?

- A) Sıcaklık
- B) Karıştırma
- C) Çözücünün rengi
- D) Temas yüzeyi

12. Hangi çözünme hızını artırıcı faktördür?

- A) Soğutma
- B) Karıştırma
- C) Çözücünün azaltılması
- D) Düşük sıcaklık

13. Aşağıdakilerden hangisi buharlaştırma yöntemine bir örnektir?

- A) Tuzu sudan ayırma
- B) Demir ve kum ayırma
- C) Petrol ve su ayırma
- D) Tuzlu suyu su buharlaştırarak tuz elde etme

14. Hangi karışım damıtma yöntemiyle ayrılabilir?

- A) Kum ve su
- B) Alkol ve su
- C) Tuzu suyu
- D) Yağ ve su

15. Aşağıdaki karışımlardan hangisinin bileşenleri yoğunluk farkı ile ayrılabilir?

- A) Kum ve su
- B) Demir ve kum
- C) Alkol ve su
- D) Petrol ve su

16. Karışımları ayırırken kullanılan hangi yöntemde sıcaklık farkı kullanılır?

- A) Damıtma
- B) Yoğunluk farkı
- C) Süzme
- D) Buharlaştırma

17. Periyodik tablonun grupları, aşağıdaki hangi özelliği gösterir?

- A) Atom numarasındaki artış
- B) Elementlerin kimyasal özelliklerinin benzerliği
- C) Proton sayısındaki benzerlik
- D) Elementlerin nötron sayısındaki artış

18. Aşağıdaki bileşiklerden hangisi bir iyonik bağa örnektir?

- A) Su (H_2O)
- B) Amonyak (NH_3)
- C) Sodyum klorür ($NaCl$)
- D) Karbon dioksit (CO_2)

19. Moleküller arasında hangi bağ türü bulunur?

- A) Kovalent bağ
- B) İyonik bağ
- C) Metalik bağ
- D) Kovaryans

20. Hangi maddeler bir bileşik oluşturur?

- A) Aynı atom türlerinden yapılan maddeler
- B) Farklı atom türlerinin kimyasal bağ ile birleşmesiyle oluşan maddeler
- C) Aynı elementten yapılmış maddeler
- D) Karışımlar

Adı :.....
Notu:

1	A	B	C	D
2	A	B	C	D
3	A	B	C	D
4	A	B	C	D
5	A	B	C	D
6	A	B	C	D
7	A	B	C	D
8	A	B	C	D
9	A	B	C	D
10	A	B	C	D
11	A	B	C	D
12	A	B	C	D
13	A	B	C	D
14	A	B	C	D
15	A	B	C	D
16	A	B	C	D
17	A	B	C	D
18	A	B	C	D
19	A	B	C	D
20	A	B	C	D