

Adı Soyadı: Sınıfı: Tarih:/...../2026-2027

1. Periyodik tabloda yatay sıralara ne ad verilir?
A) Grup **B)** Periyot
C) Blok **D)** Aile
2. Aynı grupta bulunan elementlerin ortak özelliği nedir?
A) Atom numaraları aynıdır.
B) Son katmanlarındaki elektron sayıları aynıdır.
C) Kütle numaraları aynıdır.
D) Katman sayıları aynıdır.
3. Aşağıdakilerden hangisi soy gazların özelliğidir?
A) Kolayca tepkimeye girerler.
B) Son katmanları elektronla dolu olduğu için kararlıdır.
C) Elektrik akımını çok iyi iletirler.
D) Doğada yalnızca bileşik hâlde bulunurlar.
4. Aşağıdaki değişimlerden hangisi kimyasal değişimdir?
A) Buzun erimesi **B)** Kâğıdın yırtılması
C) Demirin paslanması **D)** Şekerin suda çözünmesi
5. Bir çözeltinin pH değeri 3 ise bu çözelti için ne söylenebilir?
A) Bazdır **B)** Nötrdür
C) Asittir **D)** Tuzdur
6. Turnusol kâğıdı bazik bir çözeltiye batırıldığında ne renk alır?
A) Kırmızı **B)** Mavi
C) Sarı **D)** Renksiz
7. Asit ile bazın tepkimesi sonucunda ne oluşur?
A) Tuz ve su **B)** Yalnızca gaz
C) Yalnızca asit **D)** Metal ve oksijen
8. Kimyasal tepkimelerde kütlenin korunumu ne anlama gelir?
A) Girenlerin kütlesi ürünlerin kütlesine eşittir.
B) Tepkimede kütle azalır.
C) Tepkimede kütle artar.
D) Kütle atom sayısına bağlı değildir.

9. **12 g karbon + 32 g oksijen → ? g karbondioksit**

12 g karbon ile 32 g oksijen tam verimle tepkimeye giriyor. Oluşan karbondioksitin kütlesi kaç gramdır?

- A) 20
B) 32
C) 44
D) 12

10. Aşağıdakilerden hangisi bir bileşiktir?

- A) Oksijen gazı (O₂)
B) Demir (Fe)
C) Su (H₂O)
D) Hava

11. Evsel atıkların geri dönüştürülmesinin en önemli yararı nedir?

- A) Çöp kutularının küçülmesi
B) Doğal kaynakların korunması ve enerji tasarrufu
C) Ürünlerin pahalalanması
D) Fabrika sayısının artması

12. Metallerin ortak özelliklerinden biri değildir?

- A) Isı ve elektriği iyi iletirler.
B) Tel ve levha hâline getirilebilirler.
C) Parlaktırlar.
D) Oda sıcaklığında hepsi gazdır.

13. Aşağıdakilerden hangisi asit özelliği taşır?

- A) Limon suyu
B) Sabun
C) Çamaşır sodası
D) Deterjan

14. Asit yağmurlarının oluşmasının başlıca sebebi nedir?

- A) Deniz suyunun buharlaşması
B) Fosil yakıtlardan çıkan kükürt ve azot oksitleri
C) Ormanların artması
D) Rüzgârın hızlanması

15. Atom numarası 11 olan bir elementin periyodik tablodaki yeri nedir?

- A) 2. periyot 1A grubu
B) 3. periyot 1A grubu
C) 1. periyot 2A grubu
D) 3. periyot 2A grubu

16.

	1A	2A	3A	4A	5A	6A	7A	8A
1.	H							He
2.	Li	Be			N	O	F	Ne
3.	Na	Mg				S	X	Ar
4.	K	Ca						

sol sütun: periyot numarası

Şemada periyodik tablonun ilk dört periyodu verilmiş, bir element X harfiyle gösterilmiştir. X elementinin periyodik tablodaki yeri hangi seçenekte doğru verilmiştir?

A) 2. periyot 7A grubu

B) 3. periyot 7A grubu

C) 7. periyot 3A grubu

D) 3. periyot 6A grubu

17.

	1A	2A	3A	4A	5A	6A	7A	8A
1.	H							He
2.	Li	Be			N	O	F	Ne
3.	Na	Mg				S	X	Ar
4.	K	Ca						

sol sütun: periyot numarası

Periyodik tablonun en sağındaki 8A grubunda helyum, neon ve argon gibi elementler yer almaktadır. Bu elementlerin doğada tek atomlu hâlde bulunmasının nedeni nedir?

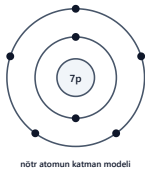
A) Diğer elementlerden daha ağır olmaları

B) Yalnızca gaz hâlinde bulunabilmeleri

C) Son katmanlarının dolu olması nedeniyle kararlı olmaları

D) Metal özelliği göstermeleri

18.



Şekilde çekirdeğinde 7 proton bulunan nötr bir atomun katmanları ve elektronları çizilmiştir. Bu atomun son katmanındaki elektron sayısı kaçtır?

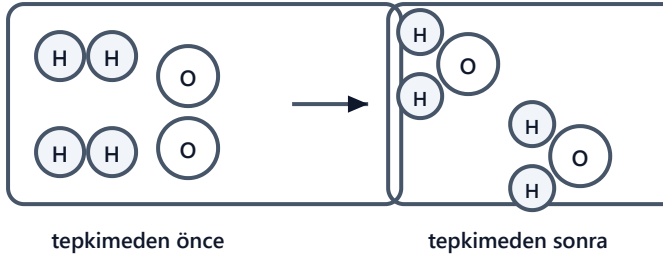
A) 2

B) 5

C) 7

D) 9

19.



Şemada bir kimyasal tepkimenin öncesindeki ve sonrasındaki tanecikler modellenmiştir. Bu modele bakarak kimyasal tepkimeler hakkında hangi sonuca ulaşılır?

- A) Atomlar yeniden düzenlenir; toplam atom sayısı ve kütle korunur.
- B) Tepkime sonunda toplam atom sayısı azalır.
- C) Tepkime sırasında yeni atom türleri oluşur.
- D) Tepkime sonunda toplam kütle artar.

20. **$H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$**

Yukarıdaki tepkime denkleminin denk olabilmesi için hidrojen molekülünün önüne hangi katsayı yazılmalıdır?

- A) 1
- B) 3
- C) 4
- D) 2

Madde ve Endüstri — Cevap Anahtarı

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