

PERİYODİK CETVEL

A. Aşağıdaki cümlelerde boş bırakılan yerleri doldurunuz.

1. Periyodik cetvelde elementler göre sıralanmıştır.
2. Yatay sıralara düşey sıralara denir.
3. Aynı grupta bulunan elementlerin sayısı aynıdır.
4. Aynı periyotta bulunan elementlerin sayıları eşittir.
5. Bir grupta yukarıdan aşağıya inildikçe elektron verme eğilimi
6. Bir periyotta soldan sağa doğru genellikle elektrik iletkenliği.....
7. 1A grubu elementlerine denir.
8. Toprak Alkali metaller grubunda yer alır.
9. 7A grubu elementlerine denir.
10. Soygazlar grubunda yer alır.
11. Soygazların son yörüngeleridur.
12. 1A grubu elementleri bileşiklerinde değerlikli olurlar.
13. Toprak Alkali metalleri bileşik oluştururken verirler.
14.bileşik oluşturmaya istekli değildir.
15. Halojenler kararlı bileşiklerindedeğerliklidirler.
16. Halojenlerin atom numaraları azaldıkça eğilimleri artar.
17. 8A grubu elementleri oda koşullarında halde bulunurlar.
18. Genellikle elementler bileşik oluştururken elektron düzenlerini yapısına ulaştırmak isterler.
19. Bir periyotta atom numarası büyüdükçe atom hacmi
20. Periyodik tabloda yukarıdan aşağıya çekirdek yükü, katman sayısı,, azalır.
21. Periyodik tabloda sağdan sola doğru gidildikçe metalik özellik, atom hacmi, elektron verme isteği
22. Değerlik elektron sayısı bir elementin en son katmanındaki elektron sayısıdır. Elementin değerlik elektron sayısı, grup numarasını belirler. Ancak bir soy gaz olan elementi bu kurala uymaz.
23. Periyodik tabloda B grubuna adı verilir, hariç tümü oda koşullarında haldedir.
24. Soygazlar yapıdadır. Bu nedenle bileşik oluşturma isteğinde değildirler.
25. Kalsiyum elementinin ve, magnezyum elementinden fazladır.
26. Atom numarası olan oksijen elementi, atom numarası 19 olan elementi ile elektron, bağlı bileşik oluşturur.
27. Yemek tuzunda bulunan metali 1A grubundadır.
28. Magnezyum(Mg), Kalsiyum(Ca), krom(Cr), alüminyum(Al), bakır(Cu) gibi elementler olarak adlandırılır.
29. Elementlerin yatay ve düşey olarak yerleştirilmiş olduğu tabloya adı verilir.
30. Periyodik çizelgedeki 1A, 2A, 3A... olarak adlandırılan bölümlere adı verilir.
31. Helyum, neon, argon, kripton birer gaz örneğidir.
32. Dimitri İvanoviç elementlerin sınıflandırılması ile ilgili çalışmış olan ünlü Rus bilim insanıdır.
33. Periyodik çizelgede toplam sayısı 7 olan yatay satırlar olarak adlandırılır.
34. Flor(F), klor(Cl), brom(Br), İyot(I) gibi elementlerin genel adı dir.
35. Meyer ve, gibi bilim insanları elementlerin sınıflandırılması ile ilgili çalışmalar yapmışlardır.
36. Elementler metal, ametal, ve asal gazlar şeklinde sınıflandırılabilirler.
37. Periyodik sistem; periyodik çizelge ya da periyodik olarak ta adlandırılır.
38.metallere lityum, sodyum, potasyum örnek verilebilir.

PERİYODİK CETVEL

A. Aşağıdaki cümlelerde boş bırakılan yerleri doldurunuz.

1. Periyodik cetvelde elementler ...**atom numaralarına** ...göre sıralanmıştır.
2. Yatay sıralara ...**periyot**... düşey sıralara ...**grup**.. denir.
3. Aynı grupta bulunan elementlerin ...**değerlik elektronları**... sayısı aynıdır.
4. Aynı periyotta bulunan elementlerin ...**yörünge**... sayıları eşittir.
5. Bir grupta yukarıdan aşağıya inildikçe elektron verme eğilimi ...**değişmez**....
6. Bir periyotta soldan sağa doğru genellikle elektrik iletkenliği...**azalır**....
7. 1A grubu elementlerine ...**alkali metaller**... denir.
8. Toprak Alkali metaller ...**2A**... grubunda yer alır.
9. 7A grubu elementlerine ...**halojenler**... denir.
10. Soygazlar ...**8A**...grubunda yer alır.
11. Soygazların son yörüngeleri ...**dolu**... dur.
12. 1A grubu elementleri bileşiklerinde ...**+1**.. değerlikli olurlar.
13. Toprak Alkali metalleri bileşik oluştururken ..**2**... ...**elektron**..... verirler.
14. ...**Soygazlar**....bileşik oluşturmaya istekli değildir.
15. Halojenler kararlı bileşiklerinde ...**-1**...değerliklidirler.
16. Halojenlerin atom numaraları azaldıkça ...**elektron**... ...**alma**.... eğilimleri artar.
17. 8A grubu elementleri oda koşullarında ...**gaz**.... halde bulunurlar.
18. Genellikle elementler bileşik oluştururken elektron düzenlerini ...**soygaz**...yapısına ulaştırmak isterler.
19. Bir periyotta atom numarası büyüdükçe atom hacmi ...**küçülür**.....
20. Periyodik tabloda yukarıdan aşağıya çekirdek yükü ...**artar**..., katman sayısı ...**artar**..., ...**ametalik özellik**.. azalır.
21. Periyodik tabloda sağdan sola doğru gidildikçe metalik özellik ...**artar**., atom hacmi ... **azalır** elektron verme isteği ...**azalır**....
22. Değerlik elektron sayısı bir elementin en son katmanındaki elektron sayısıdır. Elementin değerlik elektron sayısı, grup numarasını belirler. Ancak bir soy gaz olan ...**helyum**.. elementi bu kurala uymaz.
23. Periyodik tabloda B grubuna ...**geçiş**.... ...**elementleri**.. adı verilir, ...**cıva**... hariç tümü oda koşullarında ...**katı**.... haldedir.
24. Soygazlar ...**kararlı**... yapıdadır. Bu nedenle bileşik oluşturma isteğinde değildirler.
25. Kalsiyum elementinin ...**proton**.. ...**sayısı**... ve ...**katman**..., ...**sayısı**... magnezyum elementinden fazladır.
26. Atom numarası ...**8**.. olan oksijen elementi, atom numarası 19 olan ...**potasyum**.. elementi ile elektron ...**alışverişiyle**..., ...**iyonik**.... bağlı bileşik oluşturur.
27. Yemek tuzunda bulunan ...**sodyum**..... metali 1A grubundadır.
28. Magnezyum(Mg), Kalsiyum(Ca), krom(Cr), alüminyum(Al), bakır(Cu) gibi elementler ...**metal**.... olarak adlandırılır.
29. Elementlerin yatay ve düşey olarak yerleştirilmiş olduğu tabloya ...**periyodik sistem**..... adı verilir.
30. Periyodik çizelgedeki 1A, 2A, 3A... olarak adlandırılan bölümlere ...**grup**... adı verilir.
31. Helyum, neon, argon, kripton birer ...**asal**... gaz örneğidir.
32. Dimitri İvanoviç ...**Mendelyev**.. elementlerin sınıflandırılması ile ilgili çalışmış olan ünlü Rus bilim insanıdır.
33. Periyodik çizelgede toplam sayısı 7 olan yatay satırlar ...**priyot**.. olarak adlandırılır.
34. Flor(F), klor(Cl), brom(Br), İyot(I) gibi elementlerin genel adı ...**halojenler**... dir.
35. Meyer ve ...**Newlands**..., gibi bilim insanları elementlerin sınıflandırılması ile ilgili çalışmalar yapmışlardır.
36. Elementler metal, ametal, ...**yarı metaller**..... ve asal gazlar şeklinde sınıflandırılabilirler.
37. Periyodik sistem; periyodik çizelge ya da periyodik ...**tablo**... olarak ta adlandırılır.
38. ...**Alkali**... metallere lityum, sodyum, potasyum örnek verilebilir.