

PERİYODİK CETVEL

Aşağıdaki cümlelerden doğru olanların kutusuna “D”, yanlış olanların kutusuna “Y” işareti koyunuz.

1. (...) Periyodik sistem elementler tablosu olarak ta adlandırılabilir.
2. (...) Periyodik sistemde 8 tane A grubu bulunur.
3. (...) Hidrojen 2. grup elementidir.
4. (...) Modern periyodik tablo atom numaraları kullanılarak dizayn edilmiştir.
5. (...) Dobereiner, Chancourtois ve Moseley elementlerin sınıflandırılması ile ilgili çalışma yapmış olan bilim insanlarıdır.
6. (...) Periyodik tabloda 1 ve 2. periyot hariç bütün periyotlarda eşit sayıda element bulunur.
7. (...) Çinko, demir, fosfor ve nikel en çok bilinen metallere örnek verilebilir.
8. (...) Bütün ametaller oda koşullarında gaz halinde bulunurlar.
9. (...) Bakır ve altın gibi bazı elementler gümüş gibi grimsi parlak renkte değildirler.
10. (...) Alüminyum elementinin birçok kullanım alanından biri de araba parçalarının yapımıdır.
11. (...) Oksijen ve azot ametalleri havanın neredeyse tamamına yakını oluşturur.
12. (...) Ametaller periyodik tablonun her tarafına dağılmışlardır.
13. (...) Yarı metaller bilgisayar gibi elektronik devrelere sahip cihazlarda yarı iletken olarak yaygın bir şekilde kullanılırlar.
14. (...) Elementlerin sınıflandırılmasıyla ilgili ilk çalışmayı 1829 yılında Johann Döbereiner, benzer özellik gösteren elementlerden üçlü gruplar oluşturarak gerçekleştirmiştir.
15. (...) Periyodik sistemde 1A grubunda yer alan elementlerin tamamı metaldir ve alkali metaller olarak adlandırılır.
16. (...) Periyotta yer alan elementlerin son katmanlarında 2 elektron bulunmaktadır.
17. (...) Periyodik sistemde elementler; metaller, ametaller ve yarı metaller olmak üzere üç gruba ayrılır.
18. (...) Periyodik çizelgede yukarıdan aşağıya inildikçe periyot numarası azalır
19. (...) Periyodik çizelgede aşağıdan yukarı çıkıldıkça elektron sayısı azalır
20. (...) Periyodik çizelgede soldan sağa gidildikçe grup numarası artar.
21. (...) Periyodik çizelgede sağdan sola gidildikçe metalik özellik artar
22. (...) 7A grubunu alkali metaller oluşturur.
23. (...) Soygazlar 1A grubunu oluşturur.
24. (...) B grubu geçiş metalleridir.
25. (...) Halojenler soygazlara bitişik olup 6A grubunun sağındadırlar.
26. (...) Nötr atomların proton sayısı her zaman elektron sayısına eşittir.
27. (...) Metaller elektron vererek kararlı hale gelmek isterler
28. (...) Yarı metaller, metaller ile ametallerin arasında olup 8 elementten oluşur.
29. (...) 1A grubu metal olup hepsi katı haldedir.
30. (...) 9A grubu elementlere 1A grubunun simetriği denir
31. (...) Değerlik elektronu 5 olan elementler metaldir
32. (...) Birinci ve ikinci elektron katmanları tam dolu atomlar soygazdır
33. (...) 2. periyot 6A grubu elementler metaldir
34. (...) 2A ve 3A grubu elementler metaldir
35. (...) 3A grubu elementler her zaman 5A grubu elementlerle kimyasal bağ kurmak isterler.
36. (...) 1A grubu elementler her zaman bir elektron almak isterler
37. (...) Toplam elektron sayısı 14 ile 17 arası olan elementler her zaman elektron almak ister

PERİYODİK CETVEL

Aşağıdaki cümlelerden doğru olanların kutusuna “D”, yanlış olanların kutusuna “Y” işareti koyunuz.

1. D Periyodik sistem elementler tablosu olarak ta adlandırılabilir.
2. D Periyodik sistemde 8 tane A grubu bulunur.
3. Y Hidrojen 2. grup elementidir.
4. D Modern periyodik tablo atom numaraları kullanılarak dizayn edilmiştir.
5. D Dobereiner, Chancourtois ve Moseley elementlerin sınıflandırılması ile ilgili çalışma yapmış olan bilim insanlarıdır.
6. Y Periyodik tabloda 1 ve 2. periyot hariç bütün periyotlarda eşit sayıda element bulunur.
7. Y Çinko, demir, fosfor ve nikel en çok bilinen metallere örnek verilebilir.
8. Y Bütün ametaller oda koşullarında gaz halinde bulunurlar.
9. D Bakır ve altın gibi bazı elementler gümüş gibi grimsi parlak renkte değildirler.
10. D Alüminyum elementinin birçok kullanım alanından biri de araba parçalarının yapımıdır.
11. D Oksijen ve azot ametalleri havanın neredeyse tamamına yakını oluşturur.
12. Y Ametaller periyodik tablonun her tarafına dağılmışlardır.
13. D Yarı metaller bilgisayar gibi elektronik devrelere sahip cihazlarda yarı iletken olarak yaygın bir şekilde kullanılırlar.
14. D Elementlerin sınıflandırılmasıyla ilgili ilk çalışmayı 1829 yılında Johann Döbereiner, benzer özellik gösteren elementlerden üçlü gruplar oluşturarak gerçekleştirmiştir.
15. D Periyodik sistemde 1A grubunda yer alan elementlerin tamamı metaldir ve alkali metaller olarak adlandırılır.
16. Y 2 Periyotta yer alan elementlerin son katmanlarında 2 elektron bulunmaktadır.
17. D Periyodik sistemde elementler; metaller, ametaller ve yarı metaller olmak üzere üç gruba ayrılır.
18. Y Periyodik çizelgede yukarıdan aşağıya inildikçe periyot numarası azalır
19. D Periyodik çizelgede aşağıdan yukarı çıkıldıkça elektron sayısı azalır
20. D Periyodik çizelgede soldan sağa gidildikçe grup numarası artar.
21. D Periyodik çizelgede sağdan sola gidildikçe metalik özellik artar
22. Y 7A grubunu alkali metaller oluşturur.
23. Y Soygazlar 1A grubunu oluşturur.
24. D B grubu geçiş metallere aittir.
25. D Halojenler soygazlara bitişik olup 6A grubunun sağındadırlar.
26. D Nötr atomların proton sayısı her zaman elektron sayısına eşittir.
27. D Metaller elektron vererek kararlı hale gelmek isterler
28. D Yarı metaller, metaller ile ametallerin arasında olup 8 elementten oluşur.
29. Y 1A grubu metal olup hepsi katı haldedir.
30. Y 9A grubu elementlere 1A grubunun simetriği denir
31. Y Değerlik elektronu 5 olan elementler metaldir
32. D Birinci ve ikinci elektron katmanları tam dolu atomlar soygazdır
33. Y 2. periyot 6A grubu elementler metaldir
34. D 2A ve 3A grubu elementler metaldir
35. D 3A grubu elementler her zaman 5A grubu elementlerle kimyasal bağ kurmak isterler.
36. Y 1A grubu elementler her zaman bir elektron almak isterler
37. D Toplam elektron sayısı 14 ile 17 arası olan elementler her zaman elektron almak ister