

BOŞLUK DOLDURMA ÇALIŞMA KÂĞIDI

1. Aşağıdaki cümlelerde boş bırakılan yerleri uygun kelimelerle tamamlayınız.

1. Atomları oluşturan, atomlardan daha küçük yapı birimleri de vardır. Bu yapı birimlerine denir.
2. Proton ve atomun çekirdeğinde yer alan hareketsiz parçacıklardır.
3. Atom; ve adı verilen iki bölümden oluşur.
4. Elektronun bulunma ihtimalinin en yüksek olduğu yerlere denir.
5. Atomus (atom) sözcüğünü ortaya atan ilk kişi MÖ 440'lı yıllarda yaşamış 'tur.
6. Atomlar kararlı hâle geçerken elektron aldığı veya verdiği, atomda bulunan elektron ve proton sayısındaki eşitlik bozulur. Bu durumda oluşan yeni tanecik olarak adlandırılır.
7. Protonlar atomun yer alırken atomun katmanlarında yer alır.
8. Proton sayısı ve elektron sayısı eşit olan atomlara denir.
9. Maddelerin en küçük yapı taşları/birimleri olan taneciklere denir.
10. Bir atomun son katmanındaki elektron sayısını 2'ye tamamlamasına, 8'e tamamlamasına ise denir.
11. Atom modeli ile ilgili ilk bilimsel çalışmayı yapmıştır.
12. İçerisinde kendinden başka madde bulunmayan maddelere adı verilir.
13. Aynı cins atomlardan oluşan saf maddelere adı verilir.
14. Eğer atomlar son katmanlarında belli sayıda elektrona sahipse bunlar atomlardır.
15. Atomun birinci katmanında en fazla elektron bulunabilir.
16. Elementleri belirli bir kurala göre yerleştirilerek gösterildiği çizelgeye adı verilir.
17. Farklı tür atomların belirli oranlarda bir araya gelmesiyle oluşan saf maddelere denir.
18. Doğada tek tek atomlar halinde bulunan elementlere, ikiye katlı atom grupları yani molekül halde bulunan elementlere adı verilir.
19. Negatif yüklü iyonlara, pozitif yüklü iyonlara ise denir.
20. Az sayıda atom içeren moleküller, çok sayıda atom içeren moleküller de olarak adlandırılır.
21. Bir elementin tüm atomları birbiri iledır. Ancak farklı elementlerin atomları dadır.
22. Birden fazla atom grup hâlinde negatif veya pozitif yüke sahip olabilir. Böyle gruplara denir.
23. Aynı ya da farklı atomların elektron alışverişi yapmadan bir araya gelerek oluşturdukları yapılara denir.

BOŞLUK DOLDURMA ÇALIŞMA KÂĞIDI / CEVAP ANAHTARI

1. Aşağıdaki cümlelerde boş bırakılan yerleri uygun kelimelerle tamamlayınız.

1. Atomları oluşturan, atomlardan daha küçük yapı birimleri de vardır. Bu yapı birimlerine **atom altı parçacıklar** denir.
2. Proton ve **nötronlar** atomun çekirdeğinde yer alan hareketsiz parçacıklardır.
3. Atom; **çekirdek** ve **katman** adı verilen iki bölümden oluşur.
4. Elektronun bulunma ihtimalinin en yüksek olduğu yerlere **elektron bulutu(katman)** denir.
5. Atomus (atom) sözcüğünü ortaya atan ilk kişi MÖ 440'lı yıllarda yaşamış **Demokritos**'tur.
6. Atomlar kararlı hâle geçerken elektron aldığı veya verdiği, atomda bulunan elektron ve proton sayısındaki eşitlik bozulur. Bu durumda oluşan yeni tanecik **iyon** olarak adlandırılır.
7. Protonlar atomun **çekirdeğinde** yer alırken **elektronlar** atomun katmanlarında yer alır.
8. Proton sayısı ve elektron sayısı eşit olan atomlara **nötr atom** denir.
9. Maddelerin en küçük yapı taşları/birimleri olan taneciklere **atom** denir.
10. Bir atomun son katmanındaki elektron sayısını 2'ye tamamlamasına **dublet kuralı**, 8'e tamamlamasına ise **oktet kuralı** denir.
11. Atom modeli ile ilgili ilk bilimsel çalışmayı **John Dalton** yapmıştır.
12. İçerisinde kendinden başka madde bulunmayan maddelere **saf madde** adı verilir.
13. Aynı cins atomlardan oluşan saf maddelere **element** adı verilir.
14. Eğer atomlar son katmanlarında belli sayıda elektrona sahipse bunlar **kararlı** atomlardır.
15. Atomun birinci katmanında en fazla **iki** elektron bulunabilir.
16. Elementleri belirli bir kurala göre yerleştirilerek gösterildiği çizelgeye **periyodik tablo** adı verilir.
17. Farklı tür atomların belirli oranlarda bir araya gelmesiyle oluşan saf maddelere **bileşik** denir.
18. Doğada tek tek atomlar halinde bulunan elementlere **atomik yapıli element**, ikişerli atom grupları yani molekül halde bulunan elementlere **moleküler yapıli element** adı verilir.
19. Negatif yüklü iyonlara **anyon**, pozitif yüklü iyonlara ise **katyon** denir.
20. Az sayıda atom içeren moleküller **basit yapıli molekül**, çok sayıda atom içeren moleküller de **karmaşık yapıli molekül** olarak adlandırılır.
21. Bir elementin tüm atomları birbiri ile **aynıdır**. Ancak farklı elementlerin atomları da **farklıdır**.
22. Birden fazla atom grup hâlinde negatif veya pozitif yüke sahip olabilir. Böyle gruplara **çok atomlu iyon** denir.
23. Aynı ya da farklı atomların elektron alışverişi yapmadan bir araya gelerek oluşturdukları yapılara **molekül** denir.