

KİMYASAL BAĞLAR

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

1. () 1 ve 2. grupta bulunana element atomlarından oluşan iyonların yükleri periyodik sistemde buldukları grup numaraları ile aynıdır.
2. () Bir atomun son katmanında 2 elektron varsa bileşiklerinde $2+$ yük alır.
3. () Atomlar sadece elektron alarak bağ yaparlar.
4. () Elektron dizilimlerine bakarak atomun kaç elektron alabileceği tahmin edilebilir.
5. () Atomlar elektron verdiğinde negatif (-) yükle yüklenir.
6. () Alkali metaller bileşiklerinde $1+$ yük alır.
7. () Metallerin, ametallerle yaptıkları bileşik kovalent bağlıdır.
8. () Pozitif yüklü iyonların negatif yüklü iyonlarla yaptıkları bileşiklere iyonik bağlı bileşikler denir.
9. () Kovalent bağ ametaller arasında gerçekleşir.
10. () Üç katmanlı bir atomun son katmanında sekiz elektron varsa bu atom karar bir atomdur ve bileşik yapmaz.
11. () Atom numarası 6 olan atom 2. periyot 4. grup elementidir.
12. () 3. periyot 7. grupta bulunan atomun proton sayısı 9 dur.
13. () NaCl bileşiği kovalent bağlı bir bileşiktir. ($_{11}\text{Na}$, $_{17}\text{Cl}$)
14. () $_{12}\text{Mg}$ ile $_{15}\text{P}$ arasında oluşacak bileşik iyonik bağlıdır.
15. () $_{6}\text{C}$ ile $_{8}\text{O}$ arasında oluşacak bileşik kovalent bağlıdır.
16. () NO bileşiği elektron ortaklaşması sonucu oluşmuştur.
17. () Metallerin kendi aralarında yapmış oldukları bileşiklere kovalent bağ denir.
18. () Yarı metaller kırılğan olmadıkları gibi işlenerek tel ve levha haline de gelebilir.
19. () Oda sıcaklığında metaller katı, ametaller sıvı soygazlar da gaz halinde bulunur.
20. () Ametal atomlarının elektronlarını birbirleriyle ortaklaşa kullanmaları sonucu oluşan kimyasal bağlara kovalent bağ denir.
21. ()

KİMYASAL BAĞLAR

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

1. D 1 ve 2. grupta bulunana element atomlarından oluşan iyonların yükleri periyodik sistemde buldukları grup numaraları ile aynıdır.
2. D Bir atomun son katmanında 2 elektron varsa bileşiklerinde $2+$ yük alır.
3. Y Atomlar sadece elektron alarak bağ yaparlar.
4. D Elektron dizilimlerine bakarak atomun kaç elektron alabileceği tahmin edilebilir.
5. Y Atomlar elektron verdiğinde negatif (-) yükle yüklenir.
6. D Alkali metaller bileşiklerinde $1+$ yük alır.
7. Y Metallerin, ametallerle yaptıkları bileşik kovalent bağlıdır.
8. D Pozitif yüklü iyonların negatif yüklü iyonlarla yaptıkları bileşiklere iyonik bağlı bileşikler denir.
9. D Kovalent bağ ametaller arasında gerçekleşir.
10. D Üç katmanlı bir atomun son katmanında sekiz elektron varsa bu atom karar bir atomdur ve bileşik yapmaz.
11. D Atom numarası 6 olan atom 2. periyot 4. grup elementidir.
12. Y 3. periyot 7. grupta bulunan atomun proton sayısı 9 dur.
13. Y NaCl bileşiği kovalent bağlı bir bileşiktir. ($_{11}\text{Na}$, $_{17}\text{Cl}$)
14. D $_{12}\text{Mg}$ ile $_{15}\text{P}$ arasında oluşacak bileşik iyonik bağlıdır.
15. D $_{6}\text{C}$ ile $_{8}\text{O}$ arasında oluşacak bileşik kovalent bağlıdır.
16. D NO bileşiği elektron ortaklaşması sonucu oluşmuştur.
17. Y Metallerin kendi aralarında yapmış oldukları bileşiklere kovalent bağ denir.
18. D Yarı metaller kırılğan olmadıkları gibi işlenerek tel ve levha haline de gelebilir.
19. Y Oda sıcaklığında metaller katı, ametaller sıvı soygazlar da gaz halinde bulunur.
20. D Ametal atomlarının elektronlarını birbirleriyle ortaklaşa kullanmaları sonucu oluşan kimyasal bağlara kovalent bağ denir.