

KİMYASAL BAĞLAR

A. Aşağıdaki cümlelerde boş bırakılan yerleri doldurunuz.

1. Metaller kendi aralarındaoluşturmaz.
2. Bileşik oluştururken metallerler
3. Ametaller bileşik oluştururken elektron veya
4. Metallerin Ametallerle oluşturdukları bileşiklerebileşikler denir.
5. Ametaller kendi aralarındabileşik oluşturur.
6. İyonik bileşiklerde zıt yüklü iyonlar arasında vardır.
7. Kovalent bağda elektron vardır.
8. Aynı cins ametaller arasında bağ oluşur.
9. Farklı cins ametaller arasındabağ oluşur.
10. 1A grubu elementleri halojenlerlebileşikler oluşturur.
11. 2. Periyodun 5. elementi serbest halde molekül halinde bulunur.
12. Atom numarası 7 olan X atomunun oluşturduğu X_2 moleküllerinde bağ vardır.
13. Atom numarası 12 olan X elementi ile atom numarası 9 olan Y elementinin oluşturduğu bileşiğin formülüdir.
14. $_{11}X$ elementi ile $_8Y$ elementiformülündebileşik oluşturur.
15. Uçak kanatlarının yapımında, patlayıcı madde yapımında, roket yakıt olarak elementleri kullanılır.
16. Atom numarası 2 olan element diğer elementlerle oluşturmaz.
17. 2A grubu elementleri bileşiklerindedeğerlik alırlar.
18. Metaller yapıya sahiptir.
19.elektrik akımını iletmezler.
20. Halojenlerin değerlik elektronları sayısı dir.
21. Metaller elektron yatkın atomlardır.
22. elektron almaya yatkın atomlardır.
23. yüklü iyonlara anyon denir.
24. İyonik bağlı bileşikler alışverişi sonucu oluşur.
25. Bağ oluşumu sırasında elektron ortaklaşması olur.
26. Pozitif yüklü iyonlar sınıfında yer alan element atomlarından oluşur.
27. Elektron diziliminde katmana bakılarak ne kadar elektron alacağı veya vereceği bulunabilir.
28. Aynı grupta bulunan element atomlarının son katmanında Sayıda elektron bulunur.
29. Elementlerin numaraları ile element atomlarının son katmanındaki elektron sayıları eşittir.
30. Oksijen elementi elektron yatkın bir elementtir.
31. atomu bileşik yapmaz.
32. $_{11}Na$ atomu ile $_9F$ atomu arasında oluşan bileşik bağlıdır.
33. Alkali metaller daima alırlar.
34. Toprak alkali metaller daima alırlar.
35. Halojenler daima verir.
36. Soygazlar kararlı yapıda olduğu için alışverişi yapmazlar.

KİMYASAL BAĞLAR

B. Aşağıdaki cümlelerde boş bırakılan yerleri doldurunuz.

1. Metaller kendi aralarında ...kimyasal bağ...oluşturmaz.
2. Bileşik oluştururken metaller ...elektron verirler...ler
3. Ametaller bileşik oluştururken elektron ...verir... veya ...alır...
4. Metallerin Ametallerle oluşturdukları bileşiklere ...iyonik... bileşikler denir.
5. Ametaller kendi aralarında ...kovalent... bileşik oluşturur.
6. İyonik bileşiklerde zıt yüklü iyonlar arasında ...elektiriksel... ...çekim.. vardır.
7. Kovalent bağda elektron ...paylaşımı... vardır.
8. Aynı cins ametaller arasında ...Apolat kovalent... bağ oluşur.
9. Farklı cins ametaller arasında ...Polar kovalent...bağ oluşur.
10. 1A grubu elementleri halojenlerle ...iyonik... bileşikler oluşturur.
11. 2. Periyodun 5. elementi serbest halde ...iki... ...atomlu... molekül halinde bulunur.
12. Atom numarası 7 olan X atomunun oluşturduğu X_2 moleküllerinde ...üçlü.. ..kovalent.. bağ vardır.
13. Atom numarası 12 olan X elementi ile atom numarası 9 olan Y elementinin oluşturduğu bileşiğin formülü ... XY_2 ...dir.
14. $_{11}X$ elementi ile $_8Y$ elementi ... X_2Y ...formülünde ...iyonik.... bileşik oluşturur.
15. Uçak kanatlarının yapımında ...Mg..., patlayıcı madde yapımında ...K., roket yakıt olarak ... H_2 ... elementleri kullanılır.
16. Atom numarası 2 olan element diğer elementlerle ...bileşik... oluşturmaz.
17. 2A grubu elementleri bileşiklerinde ...(+ 2)... değerlik alırlar.
18. Metallermolekül.. yapıya sahiptir.
19. ...Ametaller.... elektrik akımını iletmezler.
20. Halojenlerin değerlik elektronları sayısı ...7..... dir.
21. Metaller elektron ...vermeye.. yatkın atomlardır.
22. ...Ametaller.... elektron almaya yatkın atomlardır.
23. ...Negatif.... yüklü iyonlara anyon denir.
24. İyonik bağlı bileşikler ...elektron... alışverişi sonucu oluşur.
25. ...Kovalent.... bağ oluşumu sırasında elektron ortaklaşması olur.
26. Pozitif yüklü iyonlar ...metaller.. sınıfında yer alan element atomlarından oluşur.
27. Elektron diziliminde ...son... katmana bakılarak ne kadar elektron alacağı veya vereceği bulunabilir.
28. Aynı grupta bulunan element atomlarının son katmanında ...eşit.. sayıda elektron bulunur.
29. Elementlerin ...grup... numaraları ile element atomlarının son katmanındaki elektron sayıları eşittir.
30. Oksijen elementi elektron ...almaya.. yatkın bir elementtir.
31. ...Helyum... atomu bileşik yapmaz.
32. $_{11}Na$ atomu ile $_9F$ atomu arasında oluşan bileşik ...iyonik... bağlıdır.
33. Alkali metaller daimaELEKTRON..... alırlar.
34. Toprak alkali metaller daimaELEKTRON..... alırlar.
35. Halojenler daimaELEKTRON..... verir.
36. Soygazlar kararlı yapıda olduğu için ...ELEKTRON.... alışverişi yapmazlar.