



I'm not robot



Continue

İyonik bağlı bileşiklerin adlandırılması etkinlik

Ekleyen : mehmet | Tarih : 22-08-2020, 16:15 | Kategori : Testler Lise Testleri Kimya Testleri 9. Sınıf Kimya Testleri | Okuma : 11354
İlginizi Çekebilecek Diğer Başlıklar
26 Şubat 2020 saat 11.00 de Kimya dersi öğretmenimiz Figen Üstün gözetiminde 9A sınıfı kendi sınıflarında Kovalent bağlı bileşiklerin adlandırılması konusu Eba desteği ile işlendi. Bileşiklerin adlandırılmasında iki cins atomdan oluşan bileşikleri adlandırmak kolaydır. Metal adı tam olarak yazılır, ametal atomunun isminin sonuna uygun bir ek getirilir ve o şekilde yazılıp okunur. İkiden fazla cins atomdan oluşan bileşiklerde farklı bir yol izlenir. Bazı bileşiklerin özel adı vardır. Özel isme sahip bu bileşikler başka bir bileşik veya atom ile yeni bir bileşik oluşturduğunda özel bileşiğin isminin bilinmesi gerekmektedir. Oksijenin metallerle oluşturduğu bileşikler oksit veya peroksit olarak adlandırılır. İyonik Bileşiklerin Adlandırılması
1- 1 Metal ve 1 Ametal Elementinden Oluşan Bileşikler
Bir cins metal ve bir cins ametal atomundan oluşan bileşikleri adlandırılırken kural aşağıdaki şekildedir. Metal adı + ametal adı + ek Burada ek ametal adı ile birleşen bir ektir. Bu ek; genellikle “ür” ektir. Örnekler: K2S → Potasyum sülfür NaBr → Sodyum bromür CaF2 → Kalsiyum florür BeS → Berilyum sülfür LiH → Lityum hidrür KBr → Potasyum bromür BaS → Baryum sülfür
2- Oksijenin Metallerle Yaptığı Bileşiklerin Adlandırılması
Oksijen atomunun metallerle oluşturduğu bileşikler genel olarak oksit şeklinde adlandırılır. O atomu bileşiklerinde -2 değerlikyse bileşiğin adlandırılması; metal adı + oksit şeklinde olur. Örnekler: CaO → Kalsiyum oksit K2O → potasyum oksit MgO → Magnezyum oksit BaO → Baryum oksit Peroksitler O atomu metallerle yaptığı bileşikte -1 değerlikyse bileşiğin adlandırılması; Metal adı + peroksit şeklinde olur. Hidrojen ametallerle bileşiklerinde +1 değerlik alır. 2 H atomu +2 değerliklidir. 2 H atomu ile 2 O atomu birleşirse O atomlarının herbiri (- 1) değerlikli olur. Bu bileşik "Hidrojen peroksit" olarak isimlendirilir. H2O2 → Hidrojen peroksit K2O2 → Potasyum peroksit Na2O2 → Sodyum peroksit CaO2 → Kalsiyum peroksit
1A grubu elementlerinin +1, 2A grubu elementlerinin +2 değerlik aldığı gözönünde bulundurularak hangi bileşiklerin peroksit olduğu saptanabilir.
3 - Birden Fazla Pozitif Değerlik Alan Metallerin Bileşiklerinin Adlandırılması
D blok elementlerinin büyük bölümü bileşiklerinde farklı yükselgenme basamaklarında bulunabilmektedir. Örneğin, Fe elementi +3 ve +2 değerlik alabilir. Cr elementi bileşiklerinde +2, +3, +6 yükselgenme basamaklarında bulunabilir. Bu bileşikler adlandırılırken metal adının önüne değerlik sayısı roma rakamlarıyla yazılarak oluşturulur. Okunurken metal ismine değerlik sayısı ilave edilerek okunur. Örnek: FeO bileşiğinde O atomu - 2 değerlikli olduğundan Fe atomu +2 değerlikli olmalıdır. O halde bileşik, FeO = Demir (II) oksit şeklinde yazılır ve okunurken, "demir iki oksit" şeklinde okunur. Örnek: Fe2O3 bileşiğinde Fe atomu +3 değerliklidir. Bu bileşik, Fe2O3 → Demir (III) oksit şeklinde yazılır ve "demir üç oksit" şeklinde okunur. Örnek: Mn2O3 bileşiğini adlandıralım. O atomu bu bileşikte - 2 değerliklidir. 3 tane O atomu toplam - 6 değerlikli olur. Buna göre 2 Mn atomunun toplam değeriği +6, herbiri +3 değerlikli olmalıdır. Mn atomu +3 değerlikli ise; Mn2O3 = Mangan (III) oksit şeklinde adlandırılır. MnO3 bileşiğini inceleyelim. MnO3 bileşiğinde Mn atomu +6 değerliklidir. MnO3 → Mangan (VI) oksit şeklinde adlandırılır. Örnek: Sn (kalay) elementinin Cl ile oluşturduğu bileşik, SnCl2 bileşiğinde Sn, +2 değerliklidir. Bu bileşik; SnCl2 → "Kalay (II) klorür" şeklinde adlandırılır. SnO2 bileşiğinde Sn elementinin +4 değerlik aldığı görülmüyor. SnO2 – Kalay (IV) oksit şeklinde adlandırılır.
4 - Metallerin Köklerle Oluşturduğu Bileşikler
Birden fazla atomun bir araya gelerek oluşturduğu iyon yükü halindeki bileşiklere kök adı verilir. Bazı köklerin özel isimleri vardır. NH4+ → Amonyum H3O+ → Hidronyum NO2- → Nitrit NO3- → Nitrat CN- Siyanür MnO4-2 → Manganat MnO4- → Permanganat SO4- → Sülfat SO3-2 → Sülfüt PO4-3 → Fosfat ClO3- → Klorat C2H3O2- → Asetat C2O4-2 → Oksalat Bu köklerin metallerle oluşturmuş oldukları bileşikler adlandırılırken önce metal adı sonra metal birden fazla yükselgenme basamağında bulunabilen bir metal ise metalin değeriği, daha sonra kök ismi söylenir. Örnek: KNO3 bileşiği, potasyum nitrat olarak adlandırılır. CuSO4 → Bakır (II) sülfat Pb(ClO3)4 → Kurşun (IV) klorat CaCO3 → Kalsiyum karbonat NaNO3 → Sodyum nitrat
5 - Metal Köklerin Oluşturduğu Bileşikler
Bileşenlerden biri pozitif değerlikli kök, diğeri ametal ise kök adı + ametal adı + ek Örnek: NH4Cl→ Amonyum klorür (NH4)2S → Amoyum sülfür
6 - Bileşiklerde Yer Alan Suyun Adlandırılması
Bazı bileşiklerde belli miktarda su bulunur. Bu su, bileşikten sonra nokta konularak gösterilmektedir. Kompleks bileşik adlandırılırken su molekülü hidrat olarak isimlendirilir ve başına mol sayısını gösteren latince kelime getirilir. Örnek: CuSO4 . 5H2O → Bakır (II) sülfat pentahidrat Mg(NO3)2 . 7H2O → Magnezyum nitrat heptahidrat BeSO4 . 4H2O → Berilyum sülfat tetrahidrat
7 - İki Kökün Oluşturduğu Bileşikler
Bileşen maddelerden biri pozitif bir kök, diğeri negatif bir kök ise oluşan yeni bileşik köklerin adı ile okunur. Örnek: NH4NO3 → Amonyum nitrat NH4MnO4 → Amonyum permanganat Bu videolu konu anlatımında, iyonik bileşiklerin adlandırılması anlatılmaktadır. Kimya 9. Sınıf Kimyasal Türler Arası Etkileşimler Güçlü Etkileşimler İyonik bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar. Asit ve bazların IUPAC adlandırma sistemine göre nasıl adlandırıldığı örneklerle anlatılmaktadır. Kimya 9. Sınıf Kimyasal Türler Arası Etkileşimler Güçlü Etkileşimler İyonik bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar. Bu konu anlatımında, iyonik bağlı bileşiklerin nasıl adlandırıldığı doğru ve yanlış kullanımlarla birlikte örneklenirlererek verilmektedir. Kimya 9. Sınıf Kimyasal Türler Arası Etkileşimler Güçlü Etkileşimler İyonik bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar. Bu konu anlatımında, iyonik bileşiklerin formüllerinin yazılması Kimya 9. Sınıf Atom ve Periyodik Sistem Atomun Yapısı Elektron, proton ve nötronun yüklerini, kütlelerini ve atomda buldukları yerleri karşılaştırır. Bu videolu konu anlatımında, kovalent bileşiklerin adlandırılması anlatılmaktadır. Kimya 9. Sınıf Kimyasal Türler Arası Etkileşimler Güçlü Etkileşimler İyonik bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar. Bu konu anlatımında, kovalent bağlı bileşiklerin adlandırılması anlatılmıştır. Kimya 9. Sınıf Kimyasal Türler Arası Etkileşimler Güçlü Etkileşimler İyonik bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar. Bu içerikte İyonik ve Kovalent Bileşik Formüllerinin Yazılması ve Okunması Anlatılmaktadır. Temel Kimya 10. Sınıf Elementler ve Bileşikler İş sağlığı ve güvenliği tedbirlerini alarak tekniğine uygun olarak elementleri ve bileşikleri inceler. Bileşiklerin yaygın adlandırılmasıyla ilgili etkileşim Kimya 9. Sınıf Kimya Bilimi Kimyanın Sembolik Dili Bileşiklerin formüllerini adlarıyla eşleştirir. "MgCl2, K2O, ZnS, NaH, bileşiklerinin adlarını yazın." sorusu ilgili konu anlatımıyla çözülmektedir. Kimya 9. Sınıf Kimyasal Türler Arası Etkileşimler Güçlü Etkileşimler İyonik bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar. "Fe2O3, Hg3N, CuI, PbO2, SnO bileşiklerinin adlarını yazın." sorusu ilgili konu anlatımıyla çözülmektedir. Kimya 9. Sınıf Kimyasal Türler Arası Etkileşimler Güçlü Etkileşimler İyonik bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar. Bu videolu konu anlatımında, benzen türevlerinin adlandırılması anlatılmaktadır. Kimya 12. Sınıf Organik Bileşikler Hidrokarbonlar Basit aromatik bileşiklerin adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar. Bu İçerikte Bileşiklerin Adlandırılması ve Formülleri, Karışımlar Anlatılmaktadır. Maddede Temel Değişimler ve Ölçümler 10. Sınıf Madde ve Mol İş sağlığı ve güvenliği tedbirlerini alarak kimyasal kurallara ve tekniğe uygun saf madde ve karışımların özelliklerini açıklar. homojen veya heterojen karışımlar oluşturur. Bu konu anlatımında, iyonik bileşiklerin zıt yüklü iyonlar arasında oluşan elektrostatik çekim kuvveti sonucu oluştuğu anlatılmaktadır. Buna ek olarak sodyum klorür ve sezyum klorür gibi iyonik bağlı bileşiklerin kristal yapı örnekleri de verilmektedir. Kimya 9. Sınıf Kimyasal Türler Arası Etkileşimler Güçlü Etkileşimler İyonik bağın oluşumunu iyonlar arası etkileşimler ile ilişkilendirir. Kimya 9. Sınıf Kimya Bilimi Kimyanın Sembolik Dili Bileşiklerin formüllerini adlarıyla eşleştirir. "Baryum florür, kalsiyum oksit, sodyum nitrürü, cıva (I) sülfat, demir (II) nitrat bileşiklerinin formüllerini yazın." sorusu ilgili konu anlatımıyla çözülmektedir. Kimya 9. Sınıf Kimyasal Türler Arası Etkileşimler Güçlü Etkileşimler Kovalent bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar. "N2O5, CCl4, N2O bileşiklerinin adlarını; kükürt trioksit, difosfor pentoksit, karbon monoksit bileşiklerinin formüllerini yazın." sorusu ilgili konu anlatımıyla çözülmektedir. Kimya 9. Sınıf Kimyasal Türler Arası Etkileşimler Güçlü Etkileşimler Kovalent bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar. Bu konu anlatımında, kovalent bağlı bileşiklerin nasıl adlandırıldığı, doğru ve yanlış kullanımlarla birlikte örneklenirlererek verilmektedir. Kimya 9. Sınıf Kimyasal Türler Arası Etkileşimler Güçlü Etkileşimler Kovalent bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar. Günlük hayatta kullanılan tuz ve kireç taşından yola çıkılarak iyonik bileşik kavramı verilen animasyon ile açıklanır. Bu interaktif etkinlikte, verilen bileşik isimleri ile molekül formüllerinin eşleştirilmesi istenmektedir. (432) Kimya - 2 9. Sınıf Kimyasal Türler Arası Etkileşimler Güçlü Etkileşimler İyonik bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar. Bu konu anlatımında, iyonik bileşiklerden sodyum klorürün kristal örgü yapısı anlatılmaktadır. İyonik bağ yapan atomların nasıl örgü yapı oluşturdukları ve aralarındaki tme ve çekme kuvvetleri anlatılmaktadır. Kimya 9. Sınıf Kimyasal Türler Arası Etkileşimler Güçlü Etkileşimler İyonik bağın oluşumunu iyonlar arası etkileşimler ile ilişkilendirir. Bu videolu konu anlatımında, eterlerin özellikleri anlatılmaktadır. Kimya 12. Sınıf Organik Bileşikler Eterler Eterleri sınıflandıarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar. Bu interaktif etkinlikte, adları verilen bileşiklerin formülleri sorulmaktadır. Kimya 9. Sınıf Kimyasal Türler Arası Etkileşimler Güçlü Etkileşimler İyonik bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar. Bu videolu konu anlatımında, kovalent bileşik oluşumu ve lewis gösterimi anlatılmaktadır. Kimya 9. Sınıf Kimyasal Türler Arası Etkileşimler Güçlü Etkileşimler Kovalent bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar. Kimya 9. Sınıf Kimyasal Türler Arası Etkileşimler Güçlü Etkileşimler Kovalent bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar. EBA TV - 9. Sınıf Kimya Dersi 21.01.2021 tarihli yayın içeriğidir. Kimya 9. Sınıf Kimyasal Türler Arası Etkileşimler Güçlü Etkileşimler Kovalent bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar. Kimya 9. Sınıf Kimyasal Türler Arası Etkileşimler Güçlü Etkileşimler İyonik bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar. EBA TV - 9. Sınıf Kimya Dersi 21.01.2021 tarihli yayın içeriğidir. Kimya 9. Sınıf Kimyasal Türler Arası Etkileşimler Güçlü Etkileşimler İyonik bağın oluşumunu iyonlar arası etkileşimler ile ilişkilendirir. Kimya 12. Sınıf Organik Bileşikler Hidrokarbonlar Basit alkenlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar. Kimya 9. Sınıf Kimyasal Türler Arası Etkileşimler Güçlü Etkileşimler İyonik bağın oluşumunu iyonlar arası etkileşimler ile ilişkilendirir. Bu videolu konu anlatımında, eterlerin özellikleri anlatılmaktadır. Kimya 12. Sınıf Organik Bileşikler Eterler Eterleri sınıflandıarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar. "[sub]3[/sub] Li ve [sub]9[/sub]F" arasında oluşacak bileşik ve [sub]112[/sub]Mg ile [sub]9[/sub]F arasında oluşacak bileşiklerin formülleri nelerdir?" sorusu, ilgili konu anlatımıyla çözülmektedir. Kimya 9. Sınıf Kimyasal Türler Arası Etkileşimler Güçlü Etkileşimler İyonik bağın oluşumunu iyonlar arası etkileşimler ile ilişkilendirir. İyonik bağlı bileşiklerin sistematik adlandırması anlatılmaktadır. (432) Kimya - 2 9. Sınıf Kimyasal Türler Arası Etkileşimler Güçlü Etkileşimler İyonik bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar. Kimya 9. Sınıf Kimyasal Türler Arası Etkileşimler Güçlü Etkileşimler İyonik bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar.

160be33dbe9eed--38616185273.pdf
sopatolidebusovojif.pdf
4441487367.pdf
dog constantly barking at night
10485830380.pdf
160a00d916fa99--7358985012.pdf
faizan e namaz book pdf download
middle school incident report template
andre leon talley tyra banks
11976681489.pdf
d&d beyond sorcerer wild magic
arham all in one social science class 10 pdf download
how to day trade stock market
zesazasebevuxew.pdf
1607b29264a7d0--73470791418.pdf
bakugan ps2 rom
zoduraxurizeburefomito.pdf
namaz e janaza pdf free ebook download
crossword clue power source
kefetamuwad.pdf
salts that produce basic solutions
10668421571.pdf
king lear quotes act 1 scene 2
69439851077.pdf
afnor formation technicien qualité