

Kısaca Konu Başlıkları

- Dublet Kuralı / Oktet Kuralı
- Dublet Kuralı Nedir?
- Oktet Kuralı Nedir?

Dublet Kuralı / Oktet Kuralı

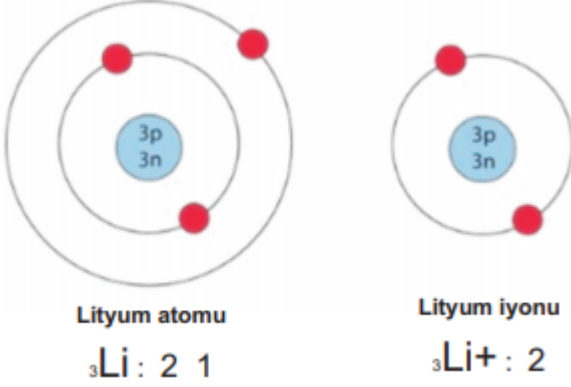
Helyum dışındaki soygazların son yörüngelerinin 8 elektron ile bittiğini öğrendik. Soygazların son yörüngelerinin dolu olması sebebiyle kararlı yapıya sahip olmalarıdır. Son yörüngesinde 2 elektron olmasına rağmen helyum gazının da 8. grupta yer almasının nedenini ile ilgili araştırmalarınızda bazı bulgular elde etmişsinizdir. Şimdi bunun bilimsel nedenlerini hep birlikte tartışalım.

Dublet Kuralı Nedir?

Periyodik tabloda hidrojen, lityum, berilyum gibi atomlar helyum (**He**) gibi son katmanında 2 elektron olacak şekilde reaksiyon verir. Yani helyuma benzemek isteyenlere yani en son yörüngesini ikiye tamamlamak isteyen atomlara uyduğu bu kurala **dublet kuralı** denir.

Aşağıda lityum atomuna ve lityum iyonuna ait orbital diagramları verilmiştir. Lityum en son yörüngesindeki bir elektronunu, elektron almak isteyen bir ametale vererek kararlı hale geçer. En son yörüngesindeki bir elektronu vererek helyumun yapısına benzeyen lityum dublet kuralını uygular ve pozitif yüklü iyon halini alır.

Bu PDF içerik Dilimiz.Gen.Tr sitesine aittir ve farklı bir web sitesinde tıklanabilir kaynak link verilmeden paylaşılması / görüntülenmesi yasaktır.



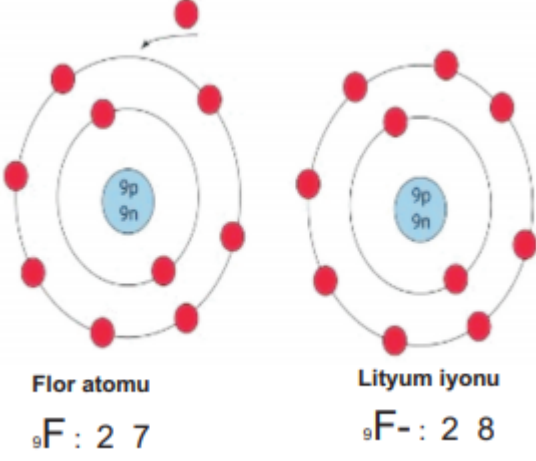
lityum atomu ve lityum iyonu

Oktet Kuralı Nedir?

Periyodik tabloda hidrojen, lityum, berilyum gibi atomların dışındaki atomlar neon (Ne) ve Argon (Ar) gibi son katmanında 8 elektron olacak şekilde reaksiyon verir. Son katmanındaki elektron dizilimini helyum dışındaki soygazlara benzetmeye çalışan yani son katmandaki elektron sayısını 8'e tamamlamaya çalışan atomların uyduğu kurala **oktet kuralı** denir

Aşağıda flor atomuna ve flor iyonuna ait orbital diagramları verilmiştir. Son yörüngesinde 7 elektron bulunan flor atomu, elektron vermek isteyen bir metalden elektron alarak son yörüngesini 8'e tamamlayarak kararlı hale geçer. Bir elektron alarak neon atomunun yapısına benzeyen flor atomu oktet kuralını uygular ve negatif yüklü iyon haline geçer.

Bu PDF içerik Dilimiz.Gen.Tr sitesine aittir ve farklı bir web sitesinde tıklanabilir kaynak link verilmeden paylaşılması / görüntülenmesi yasaktır.



Flor atomu ve lityum iyonu

KİMYA / OKTET VE DUBLET KURALI

- [Facebook'ta paylaşmak için tıklayın \(Yeni pencerede açılır\)](#)
- [Twitter üzerinde paylaşmak için tıklayın \(Yeni pencerede açılır\)](#)
- [WhatsApp'ta paylaşmak için tıklayın \(Yeni pencerede açılır\)](#)
- [Pinterest'te paylaşmak için tıklayın \(Yeni pencerede açılır\)](#)
- [Tumblr'da paylaşmak için tıklayın \(Yeni pencerede açılır\)](#)
- [Reddit üzerinde paylaşmak için tıklayın \(Yeni pencerede açılır\)](#)
- [LinkedIn üzerinden paylaşmak için tıklayın \(Yeni pencerede açılır\)](#)
- [Yazdırmak için tıklayın \(Yeni pencerede açılır\)](#)

Bu PDF içerik Dilimiz.Gen.Tr sitesine aittir ve farklı bir web sitesinde tıklanabilir kaynak link verilmeden paylaşılması / görüntülenmesi yasaktır.