

MÜHENDİSLİK FAKÜLTESİ



KİMYA MÜHENDİSLİĞİ

KMB208 - Anorganik Kimya

Prof. Dr. Yıldırım TOPCU

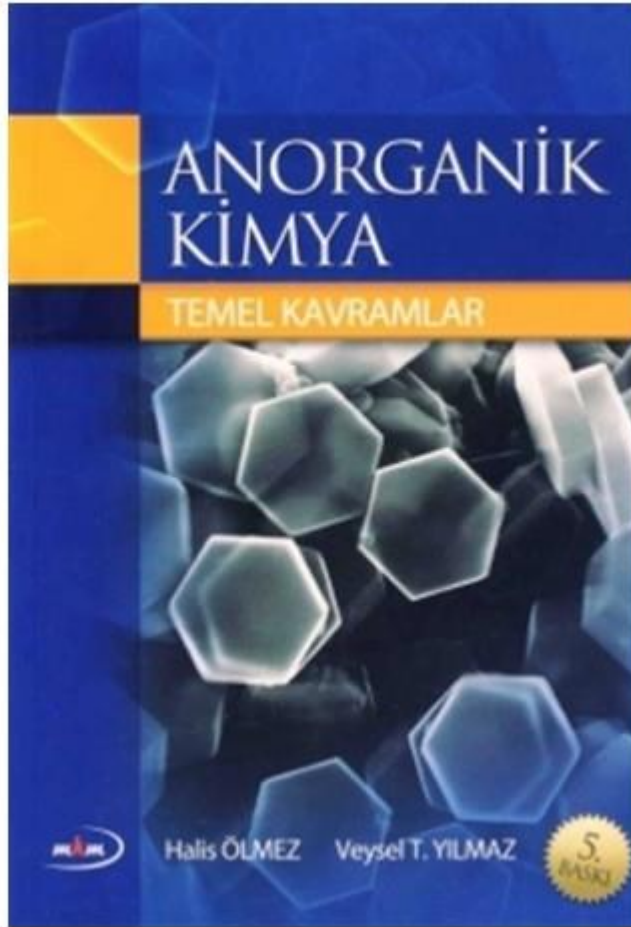
Kovalent Bağ, Lewis Teorisi, Oktet Kuralı, Sidgwick-Powell Teorisi

KMB208 - Anorganik Kimya

Hafta - 6



DERS İÇİN KAYNAK KİTAP



Sunuda verilen tüm tablo, şekil vb. içerik dersin kaynak kitabından alınmış olup, ders kaynak kitap üzerinden takip edilecektir.

Sunudan yapılacak alıntılarda ders kitabının kaynak gösterilmesi gerekmektedir.

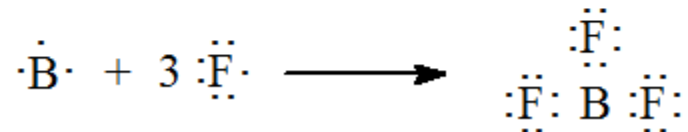
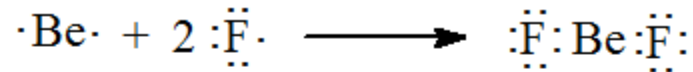
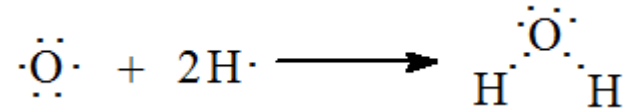


KOVALENT BAĞ

- Giriş
- Lewis Teorisi
- Oktet kuralı
- Oktet kuralının istisnaları
- Sidgwick-Powell Teorisi



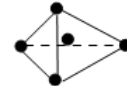

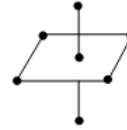
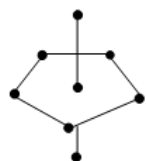


KOVALENT BAĞ



KOVALENT BAĞ

Tablo 5. 1. Sidgwick-Powel teorisi ile tahmin edilen molekül şekilleri

Merkez atomun dış tabakadaki toplam elektron çifti sayısı	Molekül şekli	Örnek	Geometri	Bağ açıları
2	Doğrusal	HgCl ₂		180°
3	Düzlem üçgen	BF ₃		120°
4	Düzgün dörtyüzlü (Tetrahedron)	CH ₄		109°28'
5	Üçgen çiftpiramit (Trigonal bipiramit)	PCl ₅		90° ve 120°
6	Düzgün sekizyüzlü (Oktahedron)	SF ₆		90°
7	Beşgen çiftpiramit (Pentagonal bipiramit)	IF ₇		72° ve 90°

Kaynaklar

- Anorganik Kimya – Temel Kavramlar, Prof. Dr. Halis ÖLMEZ, Prof. Dr. Veysel T. YILMAZ, Marmara Kitabevi Yayınları, 2010.

