

1- المبادئ الاولية للتاصر الكيميائي

1-1-1- بنية لويس وقاعدة الثمانية

1-2- التاصر الايوني والمركبات الايونية – الذوبانية – طاقة الشبكية البلورية – استقرارية المركبات الايونية – دورة هابر- انصاف الاقطار الايونية وطرق قياسها- طريقة باولنك – التراكيب البلورية مثل كلوريد الصوديوم وكلوريد السيزيوم .

1-3- التاصر التساهمي – طاقة الاصرة – قطبية الاصرة – الكهروسالبية .

1-4- العدد التاكسدي والشحنة الكلية

2- هندسة الجزيئات والشكل الجزيئي

2-1- التنافر بين الازواج الالكترونية (VSEPR) في اغلفة التكافؤ .

2-2- عزم ثنائي القطب

2-3- نظرية اصرة التكافؤ – التهجين – التداخل .

2-4- نظرية الاوربتال الجزيئي – جزيئة الهدوجين – رتبة الاصرة .

2-5- الجزيئات ثنائية الذرة المتماثلة والغير متماثلة .

2-6- امثلة على المركبات – المركبات التساهمية – المركبات الخطية – مركبات المتثلل المستوي – مركبات رباعي السطوح .

المصادر :

- 1- Electrons and chemical bonding by H. Gray
- 2- Basic inorganic chemistry by cotton and Wilkinson
- 3- Concept in inorganic chemistry by Dogles