

المحاضرة : الثانية

أولا / تعريف كل من :

(المتراكبات ، العنصر الانتقالي ، الليجند) .

ثانيا/ أنواع الأملاح :

1- ملح بسيط (Simple Salt) .

2- ملح مزدوج أو الملح الثنائي (Double Salt) .

أ- الشب :

ب- الكرناليت (Carnlite) : $KCl \cdot MgCl_2 \cdot 6H_2O$

ثالثا/ أنواع المتراكبات الفلزية (Metal Complexes) :

1- المتراكبات التناسقية المتعادلة :

2- المتراكبات التناسقية الأيونية :

أ - المتراكبات الأيونية .

ب - المتراكبات الكاتيونية .

رابعا/ الأعداد التناسقية :

1- عدد التناسق (2) (Coordination number 2) .

2- عدد التناسق (3) (Coordination number 3) .

3- عدد التناسق (4) (Coordination number 4) .

4- عدد التناسق (5) (Coordination number 5) .

5- العدد التناسق (6) (Coordination number 6) .

6- عدد التناسق (7) (Coordination number 7) .

7- عدد التناسق (8) (Coordination number 8) .

خامسا/ أنواع المخلبيات (المرتبطات ، المرافقات) :

سادسا/ القواعد العامة لتسمية المتراكبات التناسقية :

يرجى الاطلاع على :

اسم الكتاب	الجزء	الناشر	الطبعة	المؤلف
كيمياء المركبات التناسقية	-	مجلس النشر العلمي لجنة التأليف والتعريب والنشر	الأولى	د/محمد عبدالرحمن جوهر
العناصر الانتقالية الأساسية وكيمياء التناسق	-	دار النشر الدولي	الأولى	د/حسين محمد و د/سمير أبو القاسم
الكيمياء غير العضوية	-	مكتبة دار المعرفة	الأولى	د/هدى عبدالحكم بيومي