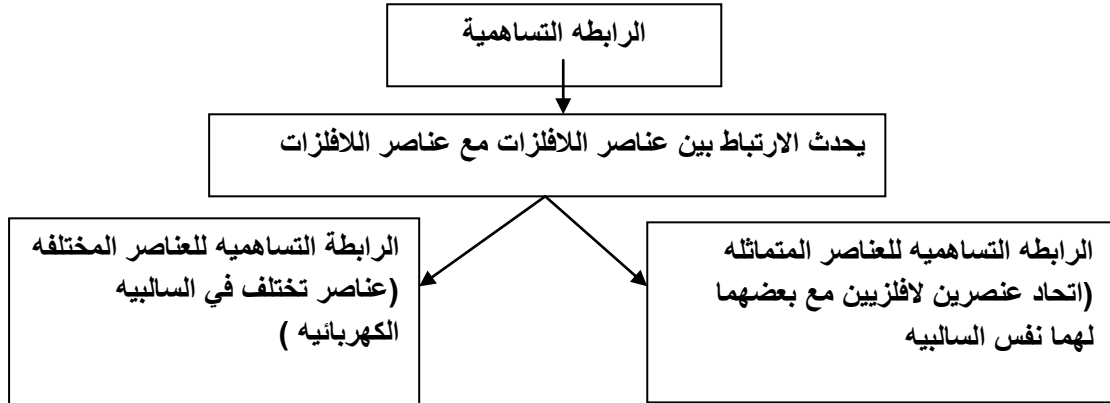
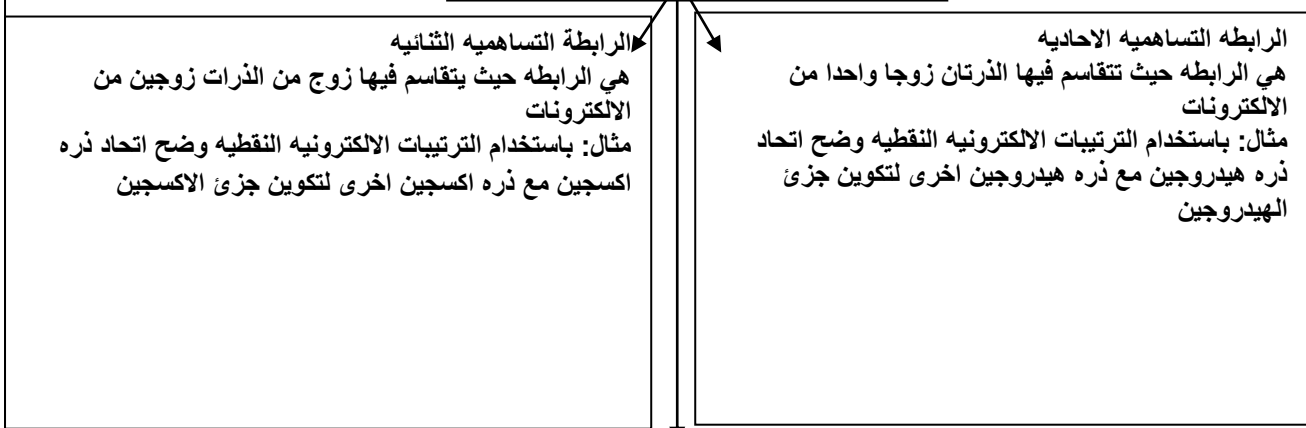


في البدايه نقوم بوضع امثله لبعض العناصر ونلاحظ انه جميع العناصر عناصر لافلزيه وعند ارتباط لافلز مع لافلز تنشأ رابطة جديدة تسمى الرابطة التساهميه



قاعدة الثمانيه للمركبات التساهميه:- تحدث المساهمه بالالكترونات اذا اكتسبت الذرات المشاركه في تكوين الرابطة التساهميه الترتيبات الالكترونيه للغازات النبيله

الرابطة التساهميه للعناصر المتماثله



الرابطة التساهميه الثلاثيه :
هي الرابطة التي يتقاسم فيها زوج من الذرات ثلاث ازواج من الالكترونات
مثال: باستخدام الترتيبات الالكترونيه النقطيه وضح اتحاد ذره نيتروجين مع ذره نيتروجين اخرى لتكوين جزئ النيتروجين

الرابطة التساهميه الاحاديه
هي الرابطة حيث تتقاسم فيها الذرتان زوجا واحدا من الالكترونات
مثال: باستخدام الترتيبات الالكترونيه النقطيه وضح اتحاد ذره الفلور مع ذره الفلور اخرى لتكوين جزئ الفلور