

2

تنقسم العناصر او الذرات

عناصر لافلزنية

عناصر فلزية

هي العناصر التي تقع في المجموعة الخامسة او السادسة او السابعة

هي العناصر التي تقع في المجموعة الاولى والثانية والثالثة

تميل عناصر هذه المجموعة الى اكتساب الالكترونات

تميل عناصر هذه المجموعة الى فقد الالكترونات

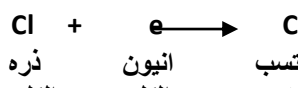
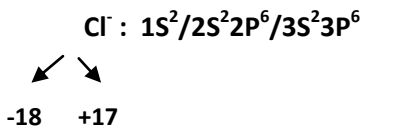
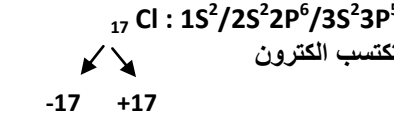
لتصل الى حالة الاستقرار اثناء تكوين المركبات

لتصل الى حالة الاستقرار اثناء تكوين المركبات

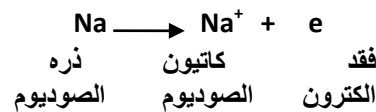
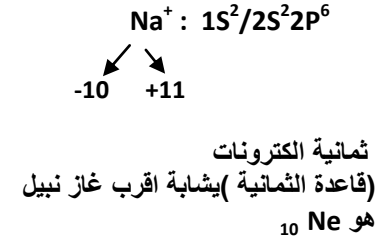
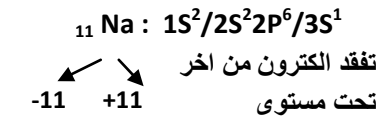
الترتيبات الالكترونية للانيونات (عندما تكتسب الذرة الكترون)

الترتيبات الالكترونية للكاتيونات (عندما تفقد الذرة الكترون)

تطبيق قاعدة الثمانية للفلزات



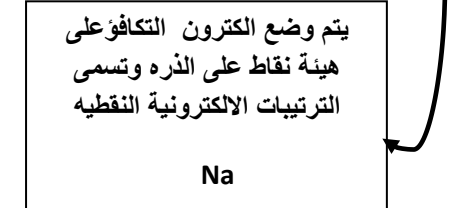
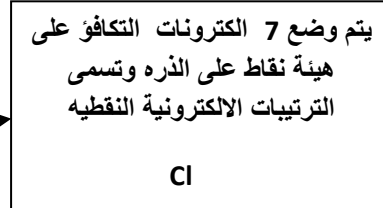
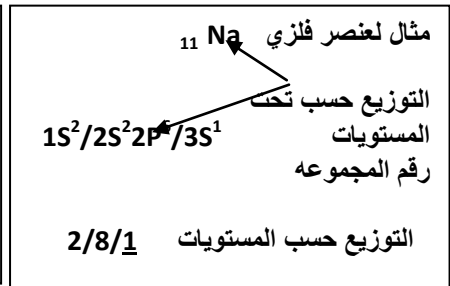
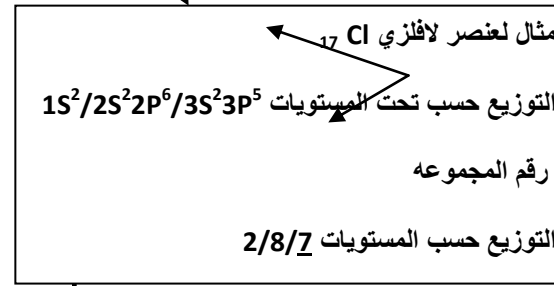
تطبيق قاعدة الثمانية للفلزات



1

الالكترونات التكافؤ: هي الالكترونات الموجودة في اعلى مستوى طاقة ممتلئ في ذرات العناصر

يتم وضع الالكترونات التكافؤ على الذره
ترتيب الالكترونات التكافؤ برقم المجموعة عدا الهيليوم لا تنطبق عليه القاعدة لانه له الكترونان



لا حظي
هناك فرق بين الالكترونات التكافؤ والتكافؤ

عدد الالكترونات المفقودة في الفلزات والمكتسبة في اللافلزات

عدد الالكترونات في المستوى الاخير (اعلى مستوى طاقة)

جميع العناصر او الذرات تحاول الوصول لحالة الاستقرار وتشابه عناصر الغازات النبيلة خلال عملية تكوين المركبات