

ملاحظات	المفردات	اهداف الدرس
راجع كتاب كيمياء (٢) ص [١٣٠-٥٠]	الكثرونات التكافؤ- المركب الأيوني- الجزيء التساهمي	١- يحدد الكثرونات التكافؤ. ٢- تكوين المركب الأيوني ٣- تكوين الجزيء التساهمي

العدد	العدد
1	18
A	
2	13 14 15 16 17
X	C Y Z
E	D B
3 4 5 6 7 8 9 10 11 12	

تدريب : اختر الإجابة الصحيحة :

١	أي العناصر التالية توزيعها الإلكتروني $1s^2s^22p^2$:	أ- X	ب- C	ج- D	د- Y
٢	أي العناصر التالية تقع في الدورة الثالثة و المجموعة السابعة عشر :	أ- Y	ب- Z	ج- D	د- X
٣	العنصر الذي الكثرونات التكافؤ له $4s^24p^6$ هو :	أ- B	ب- Z	ج- C	د- E
٤	عنصر عدد الأكسدة له -2 :	أ- Y	ب- C	ج- E	د- X
٥	أي الذرات التالية أكبر سالبيه كهربائية :	أ- E	ب- X	ج- C	د- Y
٦	ما نوع الرابطة بين X-Y :	أ- أيونية	ب- تساهمية	ج- فلزية	د- تناسقية
٧	ما صيغة المركب التالي الذي يتكون من العنصرين E و Y :	أ- EY	ب- YE	ج- EY ₂	د- E ₂ Y
٨	ما نوع الرابطة التي تنشأ بين C و Z :	أ- أيونية	ب- تساهمية	ج- فلزية	د- تناسقية
٩	عنصر انتقالي ينتهي توزيعه الإلكتروني $4s^23d^6$:	أ- E	ب- D	ج- Z	د- B
١٠	عنصر ينتمي للفلزات القلوية الأرضية :	أ- E	ب- X	ج- Z	د- B
١١	ما نوع الايون الذي يكونه العنصر Z :	أ- Z ⁺	ب- Z ²⁺	ج- Z ⁻	د- Z ²⁻

اعداد : أ. حسين الهاجري