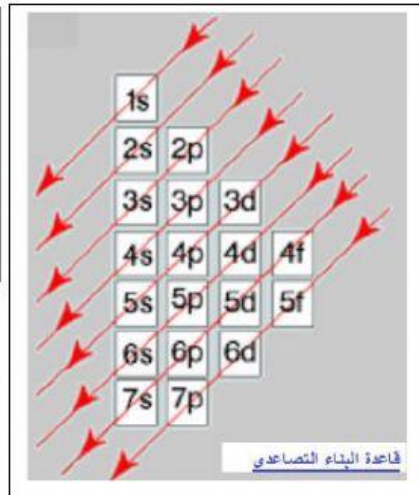


ملاحظات	المفردات	أهداف الدرس
راجع كتاب كيم (2) جاء ص [31-28]	العدد الكمي - العدد الكمي الرئيسي - العدد الكمي الثانوي - العدد الكمي الفرعي	أن يحدد الطالب العلاقة بين مستويات الطاقة الثلاث الرئيسية والثانوية والفرعية

- الرئيسي (n) : يشير إلى حجم وطاقة المستويات (كلما زاد n زاد حجم وطاقة المستوى) (n) عدد الكم الرئيسي
- الثانوي : كل مستوى رئيسي يحتوي على عدد محدد من المستويات الثانوية.
- الفرعي : كل مستوى ثانوي يحتوي على عدد محدد من المستويات الفرعية (مجالات).

المستوى الرئيسي (n)	1	2	3	4
عدد المجالات الثانوية	1	2	3	4
نوع المجالات الثانوية	s	s, p	s, p, d	s, p, d, f
عدد المجالات الفرعية (n ²)	1	4	9	16
العدد الكمي (2n ²)	2	8	18	32



f	d	p	s	أشكالها
7	5	3	1	عدد مجالاتها الثانوية
14	10	6	2	عدد الإلكترونات التي تحتويه
معدن	معدن	قميص	كروي	أشكالها

تدريب : اختر الإجابة الصحيحة :	1
العدد الذي يحدد طاقة المجالات الذرية هو العدد الكمي : (العدد الذي يحدد حجم المجالات الذرية هو العدد الكمي)	أ- الرئيسي ب- الثانوي ج- الفرعي د- المغناطيسي
أي المجالات الثانوية التالية أقل طاقة :	أ- 3d ب- 4s ج- 4p د- 4f
أي المجالات التالية يأخذ اشكالا قسوية :	أ- s ب- p ج- d د- f
مستوى الطاقة الرئيسي الرابع يحتوي على المستويات الثانوية التالية:	أ- (s, p) ب- (s, p, d) ج- (s, p, d, f) د- (p, d)
عدد المجالات الثانوية في المستوى الطاقة الرئيسي الرابع n=4 :	أ- 4 ب- 16 ج- 18 د- 32
عدد المجالات الفرعية في المستوى الطاقة الرئيسي الرابع n=4 :	أ- 4 ب- 16 ج- 18 د- 32
عدد الإلكترونات في المستوى الطاقة الرئيسي الرابع n=4 :	أ- 4 ب- 16 ج- 18 د- 32
السعة القصوى للمستوى الثانوي 4f من الإلكترونات :	أ- 2 ب- 6 ج- 10 د- 14
المستويات الفرعية 3p _x , 3p _y , 3p _z :	أ- متساوية الطاقة والحجم ب- متساوية الطاقة مختلفة الحجم ج- مختلفة الطاقة والحجم د- مختلفة الطاقة متساوية الحجم
الشكل الذي يمثل المجال الفرعي s هو :	أ- كروي ب- حلزوني ج- حلزوني د- حلزوني