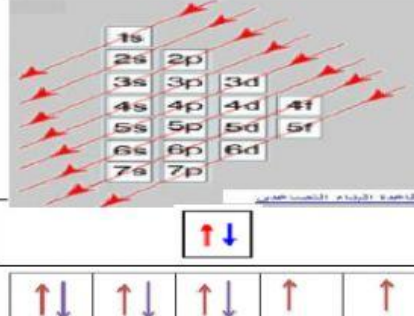


	المقرر: كيمياء (1) - مخبر: هـ اسم الطالب: الصف:	ورقة تدريب 2	الهيئة العامة للتعليم التعليم العام بالهيئة الملكية مدرسة الرواد الثانوية (مدرسة) الفصل الدراسي الأول للعام 1442 هـ - 1443 هـ	
---	--	-----------------	--	---

ملاحظات	المفردات	أهداف الدرس
راجع كتاب كيمياء (2) ص 32-38	مبدأ أوفباو - مبدأ باولي - قاعدة هند-الكترونات التكافؤ- التمثيل النقطي للالكترونات	1- أن يتعرف الطالب على قواعد توزيع الالكترونات 2- أن يتعرف الطالب على طرق توزيع الالكترونات

قواعد توزيع الالكترونات		
	كل إلكترون يسعى بأن يكون في المجال الأقل طاقة 1- مبدأ أوفباو (البناء التصاعدي) 2- مبدأ باولي 3- قاعدة هند	عدد الالكترونات في المجال الفرعي الواحد لا يزيد عن إلكترونين يدوران في اتجاهين متعاكسين. في المجالات المتساوية الطاقة تتوزع الالكترونات فرادى ثم تتزوج.

تدريب : اختر الإجابة الصحيحة :

1 أ- مبدأ دي برولي ب- مبدأ باولي ج- قاعدة هند د- مبدأ أوفباو	2 أ- 3d ب- 4s ج- 4p د- 4f	3 أ- مبدأ دي برولي ب- مبدأ باولي ج- قاعدة هند د- مبدأ أوفباو	4 أ- $3p^4$ حسب قاعدة هند ب- $3p^4$ حسب قاعدة هند ج- $3p^4$ حسب قاعدة هند د- $3p^4$ حسب قاعدة هند
---	--	---	--

طرق توزيع الالكترونات			
ملاحظات	مثال	الطريقة	
	$17\text{Cl} : 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$	1- الترميز الالكتروني	
	$17\text{Cl} : [\text{Ne}]_{10} 3s^2 3p^5$	2- الغاز النبيل (المختصرة)	
	$17\text{Cl} :$	3- المربعات (المجالات)	
الكترونات التكافؤ: هي الكترونات مجال الطاقة الرئيسي الأخير في الذرة والتي تحدد الخواص الكيميائية للعنصر .	$17\text{Cl} : \cdot \ddot{\text{Cl}} :$	4- التمثيل النقطي (لويس)	

تدريب : اختر الإجابة الصحيحة :

1 أ- $1s^2 2s^2 2p^6$ ب- $1s^2 2s^2 2p^5$ ج- $1s^2 2s^2 2p^6$ د- $1s^2 2s^2 2p^5$	2 أ- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$ ب- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$ ج- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$ د- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^7$	3 أ- $[\text{Ne}] 3s^2 3p^1$ ب- $[\text{Ne}] 3s^1 3p^1$ ج- $[\text{Ne}] 3s^2 3p^1$ د- $[\text{Ne}] 3s^2 3p^2$	4 أ- $[\text{He}] 2s^2 2p^3$ ب- $[\text{He}] 2s^2 2p^3$ ج- $[\text{He}] 2s^2 2p^3$ د- $[\text{He}] 2s^2 2p^3$
5 أ- 6C ب- 7N ج- 8O د- 9F	الترميز الالكتروني : أ- $1s^2 2s^2 2p^3$ ب- $1s^2 2s^2 2p^3$ ج- $1s^2 2s^2 2p^3$ د- $1s^2 2s^2 2p^3$	يعبر عن مستويات الطاقة الرئيسية و الفرعية لذرة عنصر : أ- $1s^2 2s^2 2p^3$ ب- $1s^2 2s^2 2p^3$ ج- $1s^2 2s^2 2p^3$ د- $1s^2 2s^2 2p^3$	الترميز الالكتروني : أ- $1s^2 2s^2 2p^3$ ب- $1s^2 2s^2 2p^3$ ج- $1s^2 2s^2 2p^3$ د- $1s^2 2s^2 2p^3$