



التوزيع الإلكتروني

***السؤال الأول:-** قم بتوزيع الذرات الآتية توزيعاً إلكترونياً حسب المستويات الفرعية (s, p, d, f):

	العنصر	التوزيع الإلكتروني
1	$_{10}\text{Ne}$	
2	$_{18}\text{Ar}$	
3	$_{3}\text{Li}^6$	
4	$_{11}\text{Na}$	
5	$_{4}\text{Be}$	
6	$_{20}\text{Ca}$	
7	$_{9}\text{F}^{19}$	
8	$_{17}\text{Cl}^{35}$	
9	Al^{3+}	
10	S^{2-}	
11	$_{24}\text{Cr}$	
12	$_{29}\text{Cu}$	



****السؤال الثاني:- أكتب المصطلح العلمي المناسب:**

م	التعريف	المصطلح العلمي
1	الإلكترونات التي تتواجد في مستوى الطاقة الأخير.	
2	مبدأ ينص على أن المستويات الرئيسية ذات الطاقة الأقل تملأ بالإلكترونات أولاً.	
3	مبدأ ينص على أنه لا يحدث ازدواج بين الكترونين في مستوى فرعي معين إلا بعد أن تملأ أفلاكه فرادى أولاً.	

****السؤال الثالث:- أكتب التوزيع الإلكتروني للعناصر التالية باستخدام الأفلاك الذرية كما في المثال رقم (1):**

	العنصر	التوزيع الإلكتروني
1	6C	
2	8O	
3	${}^{11}Na$	