



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	${}^{11}Na$	