



1. أكمل الجدول التالي:

$_{11}\text{Na}$	$_{12}\text{Mg}$	$_{13}\text{Al}$	$_{14}\text{Si}$	$_{15}\text{P}$	$_{16}\text{S}$	$_{17}\text{Cl}$	$_{18}\text{Ar}$	رموز عناصر الدورة الثالثة
						2 , 8 , 7		الترتيب الإلكتروني حسب مستويات الطاقة
	2							رقم المجموعة
			4					عدد الإلكترونات في المستوى الخارجي
لا لأن المستوى الخارجي لم يصل إلى حالة الاستقرار به (8 إلكترونات)							نعم لأن المستوى الخارجي مستقر بالإلكترونات	هل الذرة مستقرة؟ ولماذا؟
					2			كم عدد الإلكترونات المفقودة أو المكتسبة
				3				تكافؤ العنصر