

أكمل الجدول التالي:

الجدول 8 الترتيب الإلكتروني

الدورة	المجموعة	العنصر	الترتيب الإلكتروني
3		Mg	$[\text{Ne}]3s^2$
4	14	Ge	
	12	Cd	$[\text{Kr}]5s^2 4d^{10}$
2	1		$[\text{He}]2s^1$