ما هو تكافؤ العنصر؟

1. أكمل الجدول التالي:

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