



اكتب العدد الذري والعدد الكتلي للذرات التالية:

$P=92$  = العدد الذري  
 $n=143$  = العدد الكتلي

= العدد الذري  $P=88$   
= العدد الكتلي  $n=88$

$P=17$  = العدد الذري  
 $n=18$  = العدد الكتلي

= العدد الذري  $P=85$   
= العدد الكتلي  $n=133$

$P=14$  = العدد الذري  
 $n=8$  = العدد الكتلي

أكمل الجدول:

عدد الالكترونات	عدد النيوترونات	العدد الكتلي	عدد البروتونات	العنصر
	12		11	Na
30		65		Zn
	16	32		S
	15		15	p

املئ الجدول التالي:

$K_{36}^{92}$	$PO_{84}^{218}$	$Si_{14}^{30}$	
			Z
			A
			عدد البروتونات
			عدد الالكترونات
			العدد الذري
			عدد النيوترونات