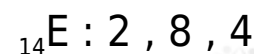
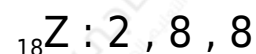
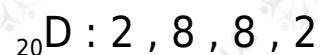
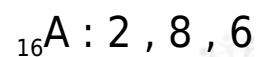


## إجابات أسئلة الدرس

### السؤال الأول:

اكتب التوزيع الإلكتروني لكل منها:



E	Z	D	A	
الثالثة	الثالثة	الرابعة	الثالثة	دورة العنصر
IVA	VIIIA	IIA	VIA	مجموعته
سيليكون	آرغون	كالسيوم	كبريت	اسم العنصر
شبه فلز	غاز نبيل	فلز	لافلز	تصنيف العنصر

### السؤال الثاني:

1. جد العدد الذري لكل من الآتية:

أ- عنصر ( ) يقع في الدورة الثالثة المجموعة VA .

$$\text{العدد الذري} = 15$$

ب- عنصر ( ) يقع في الدورة الرابعة المجموعة IA .

$$\text{العدد الذري} = 19$$

2. X ، Y ، مستعيناً بالجدول الدوري الحديث، حدد اسم ورمز العنصرين .

X العنصر ( ) يمثل الفسفور.

العنصر ( ) يمثل البوتاسيوم.