



الصف التاسع

كيمياء

ورقة عمل (1)

العدد الذري والعدد الكتلي



السؤال الأول: عبر عن ذرات العناصر بالرموز اعتماداً على العدد الذري والعدد الكتلي.

1. ذرة عنصر الليثيوم (ع.ذ = 3) , (ع.ك = 7)

2. ذرة عنصر البوتاسيوم (ع.ذ = 19) , (ع.ك = 39)

3. ذرة عنصر الكربون (ع.ذ = 6) , (ع.ك = 12)

4. ذرة عنصر الكلور (ع.ذ = 17) , (ع.ك = 35)

السؤال الثاني: أكمل الفراغات في الجدول التالي بناءً على مفهومي العدد الذري والعدد الكتلي.

اسم العنصر	رمزه	p	n	E	Mass number	Atomic number
النيون		10			20	10
الفسفور		15	16		31	

- عنصر البورون عدده الذري 5 ما عدد البروتونات والإلكترونات؟

.....

- عنصر X عدده الذري 20 وعدده الكتلي 40 ما عدد النيوترونات؟

.....

الإجابات

السؤال الأول: عبر عن ذرات العناصر بالرموز اعتماداً على العدد الذري والعدد الكتلي.

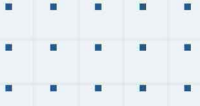


السؤال الثاني: أكمل الفراغات في الجدول التالي بناءً على مفهومي العدد الذري والعدد الكتلي.

Atomic number	Mass number	e	n	p	رمزه	اسم العنصر
10	20	10	10	10	$^{20}_{10}\text{Ne}$	النيون
15	31	15	16	15	$^{31}_{15}\text{P}$	الفسفور

- عنصر البورون عدده الذري 5 ما عدد البروتونات والإلكترونات؟
العد الذري = عدد البروتونات = عدد الإلكترونات = 5

- عنصر X عدده الذري 20 وعدده الكتلي 40 ما عدد النيوترونات؟
عدد النيوترونات = العدد الكتلي - العدد الذري = 20



فيديوهات شرح المادة بشكل كامل على بطاقات أساس



06 222 9990

0799 797 880

