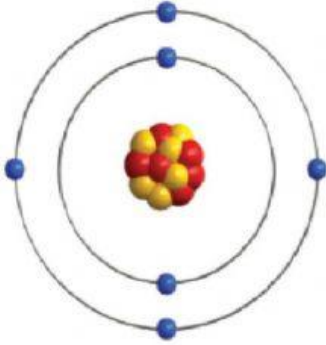


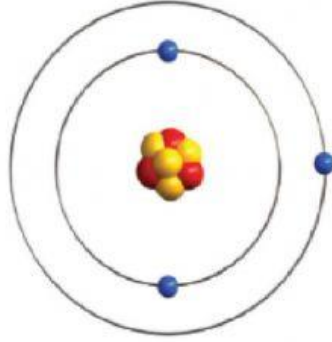
ألاحظ الشكل التالي ثم أجب عن الأسئلة التالية :

كربون



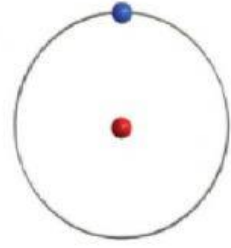
٦ إلكترونات
٦ نيوترونات
٦ بروتونات

ليثيوم



٣ بروتونات
٤ نيوترونات
٣ إلكترونات

الهيدروجين



بروتون
إلكترون

- ١- مم تتألف ذرات العناصر الممثلة بالشكل ؟
- ٢- بماذا تختلف هذه الذرات عن بعضها البعض ؟
- ٣- هل يمكن أن تتساوى ذرات عنصرين في نفس عدد البروتونات ؟
- ٤- إذا ما الذي يحدد نوع الذرة ؟
- ٥- بما أن عدد البروتونات يحدد نوع الذرة اقترح له تسمية ؟
- ٦- يُعطى العدد الذري بالعلاقة ؟

أملأ الجدول التالي مستعيناً بالشكل السابق من خلال سحب الإجابة الصحيحة للمكان الصحيح :

العنصر	عدد P	عدد n	p + n	عدد e
الهيدروجين	١	٠	١	١
الليثيوم	٣	٣	٦	٣
كربون	٦	٦	١٢	٦

من الجدول نجد أن الجسيمات التي يحدد عددها كتلة الذرة هي اقترح مسمى لهذه الجسيمات
إذا العلاقة الرياضية التي تربط بين العدد الكتلي و الذري هي

