

أسئلة المحتوى وإجاباتها

الذرات والجزيئات

أستكشف صفحة (39):

الفلزات واللافلزات

4- أعدد العناصر غير اللامعة والهشة.

مسحوق الكبريت، قطعة الكربون.

5- أصنف العناصر الواردة في الجدول إلى فلزات لامعة وقابلة للطرق، ولافلزات هشة غير لامعة.

الفلزات: صفيحة النحاس، صفيحة الخارصين.

اللافلزات: مسحوق الكبريت، قطعة الكربون.

6- أقرن بين الفلزات واللافلزات.

الفلزات: لامعة، قابلة للطرق والسحب.

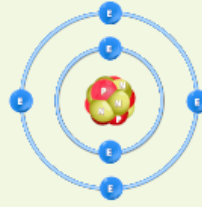
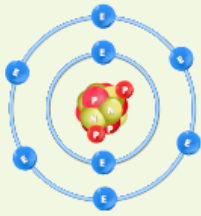
الفلزات: غير لامعة، صلبة هشة؛ لذا فهي غير قابلة للطرق والسحب.

7- أستنتج مم تتكون العناصر التي درستها.

من ذرات.

أتأمل الشكل صفحة (41):

أَتأملُ الشُّكلَ:



أُحدِّدُ أوجهَ الشَّبهِ وَالإختلافِ فِي الجُسيماتِ المُكوِّنةِ لِكُلِّ مِنْ ذرَّةِ الكَرْبُونِ وَذرَّةِ الأوكْسِجِينِ.

بروتون p (red dot) نيوترون n (yellow dot) إلكترون e (blue dot)

أوجه التشابه:

- في نواة كل ذرة عدد من البروتونات، والنيوترونات.
- يدور حول نواة كل ذرة عدد من الإلكترونات.

أوجه الاختلاف:

- تحتوي ذرة الكربون على ستة بروتونات في نواتها، في حين تحتوي نواة ذرة الأوكسجين على ثمانية بروتونات في نواتها.
- يدور حول نواة ذرة الكربون ستة إلكترونات، في حين يدور حول نواة الأوكسجين ثمانية إلكترونات.

✓ أتُحقِّقُ صفحَةَ (42):

أُقارنُ بين ذرات الغرافيت والماس من حيث نوعها وترتيبها.

وجه المقارنة	الماس	الغرافيت
نوع الذرات	كربون	كربون
ترتيب الذرات	رباعي الأوجه منتظم	طبقات متوازية