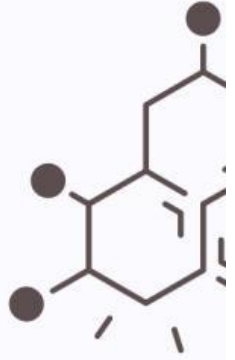


أسئلة تحصيلي كيمياء



الفصل الأول : الإلكترونات في الذرات

1. أقصى عدد من الإلكترونات يمكن أن يستوعبه مستوى الطاقة الرئيسي الثاني $n=2$:
أ. الكترونين ب. 8 الكترونات ج. 18 الكترون د. 32 الكترون
2. يستحيل معرفة سرعة جسيم ومكانه في الوقت نفسه بدقة... هذا مبدأ :
أ. دي برولي ب. هايزنبرج للشك ج. بور د. شرودنجر

الفصل الثاني : الجدول الدوري والتدرج في خواص العناصر

3. ليس من مجموعة الهالوجينات :
أ. الفور ب. الكلور ج. النيون د. اليود
4. تم تقسيم الجدول الدوري إلى فئات
أ. ثلاث ب. أربع ج. خمس د. ست

الفصل الثالث: المركبات الأيونية والفلزات

5. نوع الرابطة الكيميائية التي تنشأ بين Ca^{20} و Cl^{17}
أ. فلزية ب. أيونية ج. تساهمية د. تساهمية قطبية
4. كل ما يلي أيونات ما عدا :
أ. Na^{+} ب. Zn^{2+} ج. Ca د. CO_3^{2-}