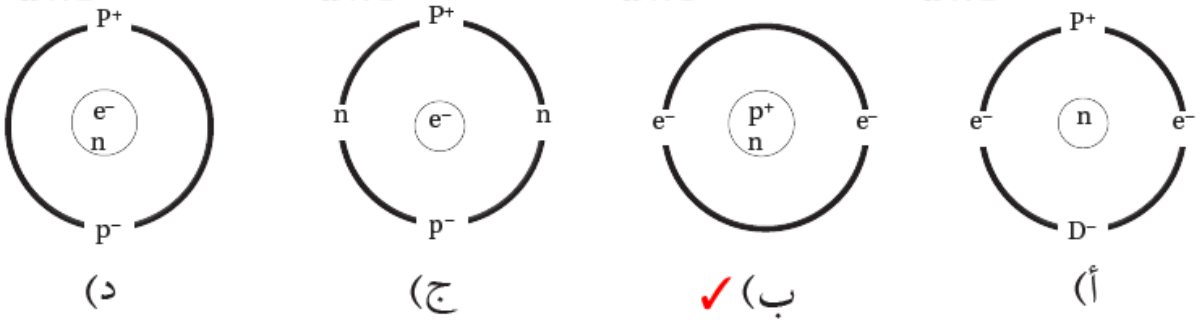
Timssأسئلة تحاكي نماذج ()

بنية الذرة

السؤال الأول:

النموذج الذي يعبر عن توزيع مكونات الذرة توزيعاً صحيحاً، هو:



الإجابة (ب)؛ لأن البروتونات والنيوترونات توجد داخل النواة والإلكترونات تدور حول النواة.

السؤال الثاني:

أتمعن في تمثيل ذرة الألمنيوم Al1327 ، ثم أجيب عن الأسئلة الآتية:

أ) أحدد العدد الكتلي للألمنيوم.

27

ب) أستنتج عدد النيوترونات في ذرة الألمنيوم.

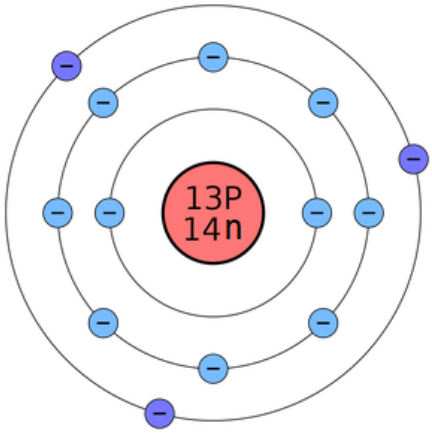
14

ج) أحدد المكون الأصغر في مكونات ذرة الألمنيوم.

ذرة الألمنيوم تحتوي على (13) بروتون و (13) إلكترون، و (14) نيوترون.

المكون الأقل كتلة هو الإلكترون.

د) أرسم تمثيلاً يبين بنية هذه الذرة.



السؤال الثالث:

في إحدى التجارب وضعت أقطاب كربون في وعاء يحتوي على محلول أيوني، ووصلت هذه الأقطاب ببطارية، وورد في تقرير التجربة ما يأتي: "ظهرت فقاعات غاز عند أحد الأقطاب". تُعد هذه الجملة:

أ) استنتاجاً.

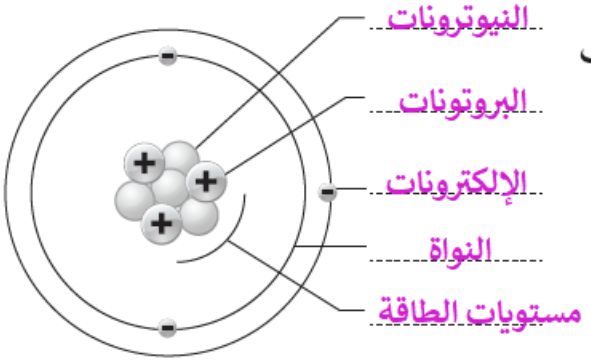
ب) ملاحظة.

ج) نظرية.

د) فرضية.

السؤال الرابع:

يمثل الشكل المجاور بنية ذرة الليثيوم، أختار من الصندوق الآتي الكلمة المناسبة وأسجلها في مكانها على الرسم.



– البروتونات	– عددُ البروتونات	– الإلكترونات
– النيوترونات	– الدورةُ	– النواةُ
– المجموعةُ	– مستوياتُ الطاقةِ	