



ورقة عمل تركيب الذرة

النتائج المتوقعة:

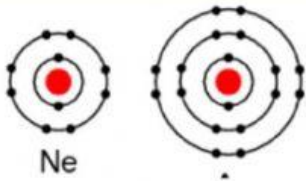
- ١- أن تميّز الطالبة بين العدد الذري والكتلي بدقة.
 - ٢- أن تحدد رقم المجموعة والدورة لكل عنصر بدقة.
- فيديو نمذجة تركيب الذرة، انقر على الرابط



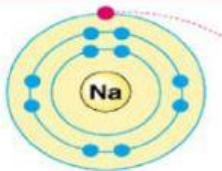
السؤال الأول: زاوج بين العمود الأول وبما يناسبه من العمود الثاني



يقع في المجموعة الثالثة



الدورة الثانية



٧،٢

١،٨،٢

العدد الذري: 13

غاز نبيل



السؤال الثاني: اسحب الجملة الكيميائية وأفلتها في مكانها الصحيح

ذرة متعادلة

بروتون + الكترون

بروتون

أيون موجب

العدد الذري =

عدد $P < \text{عدد } e$

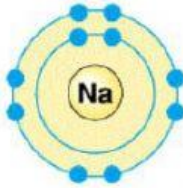
أصغر مكونات
الذرة

عدد $P = \text{عدد } e$

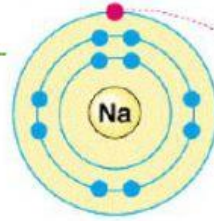
السؤال الثالث : املأ الفراغ فيما يلي:

العدد الذري لأيون الصوديوم =

+



العدد البروتونات لذرة الصوديوم =



السؤال الرابع : استمع إلى السؤال ثم اختار الإجابة الصحيحة

المغنيسيوم

$e=12$

الصوديوم

العدد الكتلي ٢٢

الألمنيوم

يقع في الدورة الثالثة

$Mg+2$

$e=10$

