ورقة عمل تركيب الذرة

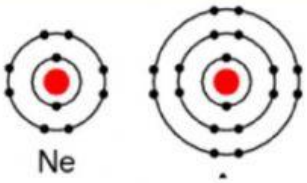
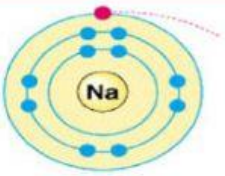
النتاجات المتوقعة:

١- أن تميّز الطالبة بين العدد الذري والكتلي بدقة.

٢- أن تحدد رقم المجموعة والدورة لكل عنصر بدقة.

فيديونمذجة تركيب الذرة، انقر على الرابط

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

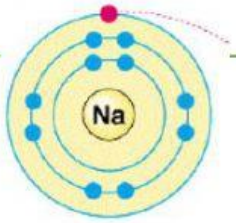
٧،٢	يقع في المجموعة الثالثة
٢، ٨، ١	
العدد الذري: 13	الدورة الثانية
غاز نبيل	

السؤال الثاني: اسحب الجملة الكيميائية وأفلتها في مكانها الصحيح

أيون موجب	بروتون	بروتون+ الكترون	ذرة متعادلة
عدد P= عدد e	أصغر مكونات الذرة	عدد P >عدد e	العدد الذري =

السؤال الثالث : املأ الفراغ فيما يلي:

العدد البروتونات لذرة الصوديوم =



العدد الذري لأيون الصوديوم =

+

السؤال الرابع : استمع إلى السؤال ثم اختار الإجابة الصحيحة

الصوديوم العدد الكتلي ٢٢	المغنيسيوم e=12
Mg+2 e=10	الألمنيوم يقع في الدورة الثالثة