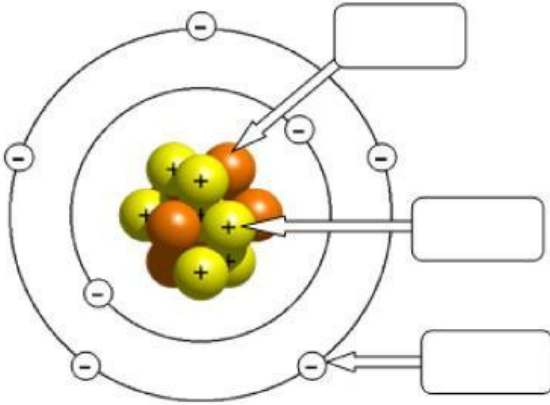


الزمن اللازم : 3 د

تقويم درس النواة واستقرار الذرة

الهدف: أن يوضح الطالب كيفية اختلاف انوية العناصر. || استقصاء – تعلم ذاتي

س1: مكونات الذرة تأمل الشكل المجاور والذي يمثل نواة احدى الذرات، ثم أجب عن الأسئلة التالية:



أ- أكمل البيانات على الشكل المجاور.

ب- ما العدد الذري لهذه الذرة؟

ت- حدد العدد الكتلي للذرة:

ث- ماذا نسمي ذرات العنصر نفسه التي تحتوي

أعداد مختلفة من النيوترونات؟

ج- هل نواة الذرة المجاورة مستقرة أم لا؟

ولماذا؟

س2: قراءة بيانات العنصر تأمل عنصر الصوديوم الذي أمامك، ثم أجب عن الأسئلة التالية:

أ- ماذا يمثل العدد 11 الذي يوجد أسفل العنصر؟

ب- ماذا يمثل العدد 23 الذي يوجد أعلى العنصر؟

ت- احسب عدد النيوترونات للعنصر المجاور:

.....

ث- أكمل الجدول التالي بناءً على بيانات العنصر المجاور:

اسم العنصر	رمزه	عدد الالكترونات	عدد البروتونات	عدد النيوترونات