

الصف الثامن:

اسم الطالبة:

الهدف: التعرف على أجزاء الذرة وما هي النظائرشاهد ثم حل النشاط:

الذَّرة هي أصغر أجزاء العنصر، وتمثل خصائصه. تحتوي الذَّرة
ثلاثة جسيمات دون ذرية مختلفة،
وهي: **البروتونات، والنيوترونات، والإلكترونات**.
النَّظائر هي ذرات من العنصر نفسه تمتلك أعدادا مختلفة من
النيوترونات. بمعنى آخر تمتلك **أعدادا كتلية** مختلفة.

الذرة

الالكترون

البروتون

النيوترون

حدّد انسج منظم البيانات أدناه واملأ الفراغات
فيها لتحديد الأجزاء الثلاثة للذرة.

**ما هو النظير ؟**

- A. هو ذرة للعنصر نفسه تمتلك عددا مختلفا من البروتونات.
B. هو ذرة للعنصر نفسه تمتلك عددا مختلفا من النيوترونات.
C. هو ذرة للعنصر نفسه تمتلك عددا مختلفا من الالكترونات.

ما الفرق بين العدد الذري والعدد الكتلي ؟

- A. **العدد الذري** هو عدد البروتونات و**العدد الكتلي** هو عدد البروتونات + عدد النيوترونات.
B. **العدد الذري** هو عدد النيوترونات و**العدد الكتلي** هو عدد البروتونات + عدد الالكترونات.
C. **العدد الذري** هو عدد النيوترونات و**العدد الكتلي** هو عدد البروتونات + عدد النيوترونات.