مفتاح الإجابة – للمعلم

النواة

1. أي الجسيمات التالية يوجد داخل نواة الذرة؟
الإجابة: البروتونات والنيوترونات

2. النيوترون يحمل شحنة كهربائية سالبة
الإجابة: خطأ، النيوترون متعادل الشحنة لا يحمل شحنة

3. العدد الذري يساوي عدد ..... في النواة
الإجابة: البروتونات

4. ذرة عددها الذري 8 8 وعددها الكتلي 16 16، كم عدد النيوترونات فيها؟
الإجابة: 8 8

5. معظم كتلة الذرة تتركز في النواة
الإجابة: صحيح

6. عرّف النظائر بأسلوبك الخاص
الإجابة: ذرات العنصر نفسه التي تتفق في عدد البروتونات وتختلف في عدد النيوترونات

7. العدد الكتلي = عدد البروتونات + عدد .....
الإجابة: النيوترونات

8. ذرة عددها الكتلي 23 23 وعدد نيوتروناتها 12 12، ما عددها الذري؟
الإجابة: 11 11

9. اذكر فرقين بين البروتون والنيوترون
الإجابة: البروتون شحنته موجبة والنيوترون متعادل، وكلاهما موجود في النواة لكنهما يختلفان في نوع الشحنة

10. لماذا لا يدخل الإلكترون في حساب العدد الكتلي؟
الإجابة: لأن كتلة الإلكترون صغيرة جدًا مقارنة بكتلة البروتون والنيوترون فتُهمل في الحساب