ملخص درس

ملخص الدرس

النواة

العلوم | الثالث المتوسط | الفصل الدراسي الأول

المادة	العلوم
الصف	الثالث المتوسط
الفصل الدراسي	الفصل الدراسي الأول
اسم الطالب/ة	.....

شرح الدرس واختباره
امسح لمشاهدة الشرح والاختبار

ورقة العمل
تدرّب على الدرس

■ مكونات الذرة

- البروتون +١ في النواة، والنيوترون ٠ في النواة، والإلكترون −١ خارج النواة.
- كتلة الذرة تتركز في النواة.

■ الأعداد

- العدد الذري = عدد البروتونات.
- العدد الكتلي = البروتونات + النيوترونات.
- عدد النيوترونات = العدد الكتلي − العدد الذري.

■ النظائر والإشعاع

- النظائر تختلف في النيوترونات، مثل C-12 وC-14.
- ألفا وبيتا وجاما، وعمر النصف الزمن اللازم لتحلل نصف الكمية.
- استخدامات طبية وصناعية مع إجراءات أمان.

■ أمثلة سريعة

- Na عدده الذري ١١ وعدده الكتلي ٢٣ فيه ١٢ نيوترونًا.
- ٨٠ جم بعد فترتي نصف عمر يبقى منها ٢٠ جم.

■ تذكّر

- العدد الذري يحدد هوية العنصر.