ملخص درس

ملخص الدرس

نماذج الذرة

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

■ تسلسل النماذج

• ديموقريطس: ذرات لا تنقسم، فكرة بلا تجربة.

• دالتون: ذرة كرة مصمتة وفق نظرية قائمة على التجارب.

• طومسون: اكتشف الإلكترون، ونموذج كعكة الزبيب.

• رذرفورد: تجربة صفيحة الذهب، واكتشاف النواة.

• بور: إلكترونات في مستويات طاقة محددة.

• النموذج السحابي: احتمال وجود الإلكترون في سحابة.

■ التوزيع الإلكتروني

• المستوى الأول يتسع لإلكترونين، والثاني والثالث لثمانية لكل منهما.

• الأكسجين ٢ ثم ٦ بالترتيب، والصوديوم Na ٢ ثم ٨ ثم ١ بالترتيب، والكلور Cl ٢ ثم ٨ ثم ٧ بالترتيب.

■ أمثلة سريعة

• نتيجة رذرفورد: معظم جسيمات ألفا نفذت، وقليل ارتد.

• ذرة النيون Ne مستواها الأخير ممتلئ.

■ تذكّر

• عدد الإلكترونات يساوي العدد الذري في الذرة المتعادلة.

• تتغير النماذج بالأدلة الجديدة.