ملخص درس

ملخص الدرس

مقدمة في الجدول الدوري

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

■ ترتيب العناصر

• مندليف بالكتلة الذرية وتوقع عناصر جديدة.

• موزلي بالعدد الذري، وهو الترتيب الحديث.

■ بنية الجدول

• ٧ دورات أفقية، ويدل رقمها على عدد مستويات الطاقة.

• ١٨ مجموعة رأسية، وتشابه إلكترونات التكافؤ يفسر تشابه الخواص.

■ الفئات

• الفلزات يسار الجدول ووسطه، ولافلزات يمينه، وأشباه الفلزات على الحد الفاصل.

■ أمثلة سريعة

• Na للصوديوم من ناتريوم، وFe للحديد من فيروم، وAu للذهب من أورم، وAg للفضة من أرجنتوم.

• توزيع ٢ ثم ٨ ثم ١ يعني الدورة الثالثة والمجموعة الأولى.

■ تذكّر

• مربع العنصر فيه العدد الذري والرمز والاسم ومتوسط الكتلة.