

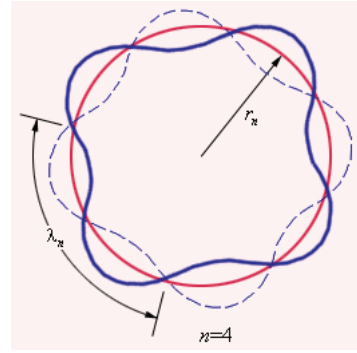
### КОРПУСКУЛЯРНО-ХВИЛЬОВИЙ ДУАЛІЗМ.

У 1924 р. Луї де Бройль висунув теорію, згідно з якою електрон виявляє властивості, притаманні частинці та хвилі (цю властивість у науці називають корпускулярно-хвильовий дуалізмом). На основі цієї теорії запропонована хвильова модель атома (рис. 23.4). Е. Шредінгер у 1926 р. вивів математичний опис поведінки електрона в атомі.

**Корпускулярно-хвильовий дуалізм** — це загальна властивість матерії, що проявляється особливо на мікроскопічному рівні. Мікрочастинці (електрону, протону, нейтрону тощо) з імпульсом  $p = mc$  відповідає довжина хвилі:

$$\lambda = \frac{h}{p}.$$

Такі хвилі називають *хвилями де Бройля*.



**Рис. 23.4.** Зображення електронів у вигляді хвилі