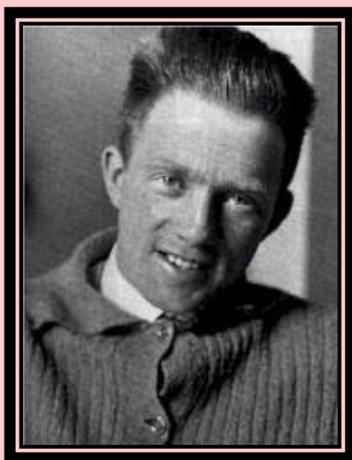


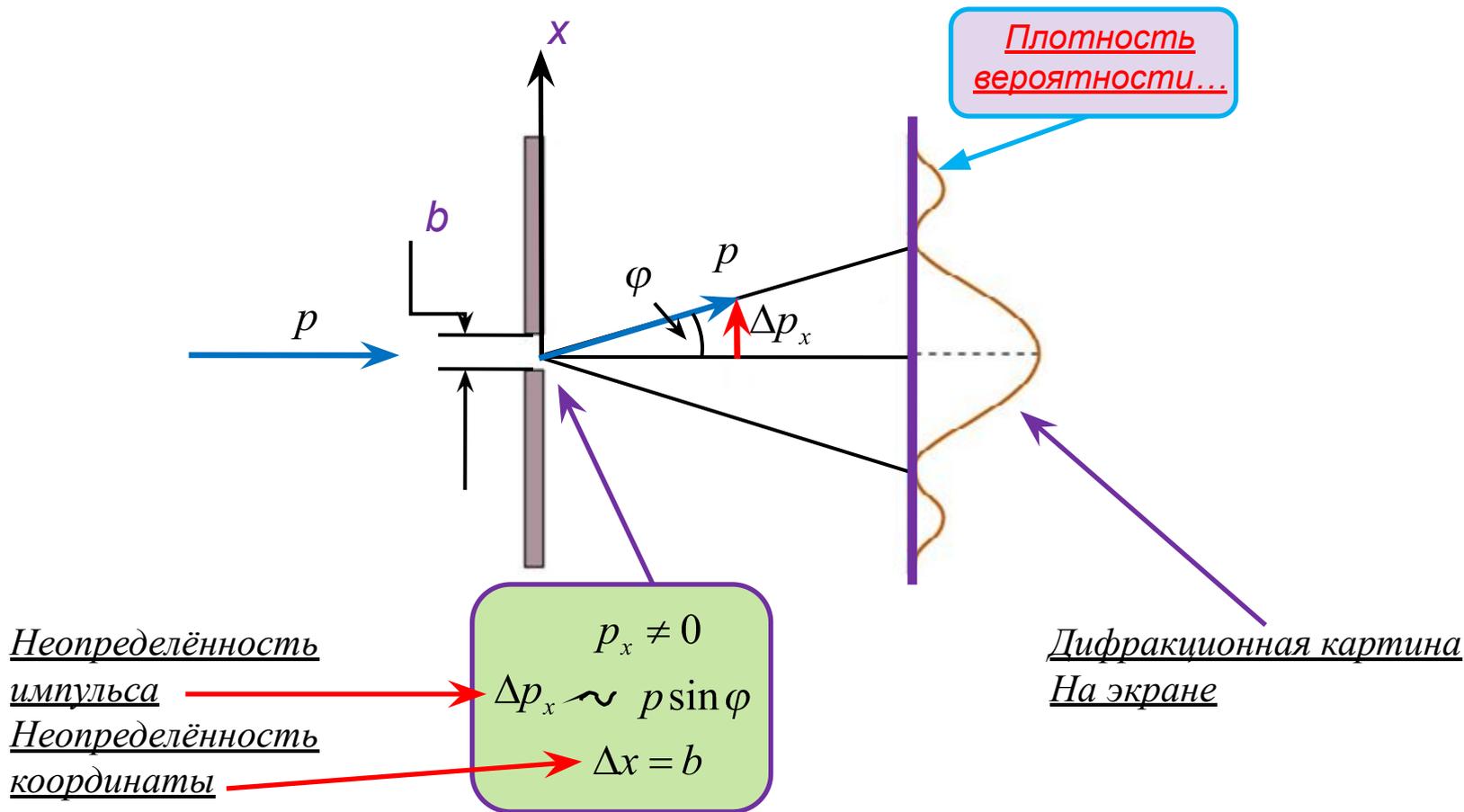
2. Принцип неопределённости Гейзенберга (1927г).



Гейзенберг, Вернер Карл

(1901-1976)

Определим значение координаты x свободно летящей микрочастицы, поставив на ее пути щель шириной b , расположенную перпендикулярно к направлению ее движения.



$$p_x \neq 0$$
$$\Delta p_x \sim p \sin \varphi$$
$$\Delta x = b$$

Первый
дифракционный
минимум

$$b \sin \varphi = \lambda$$

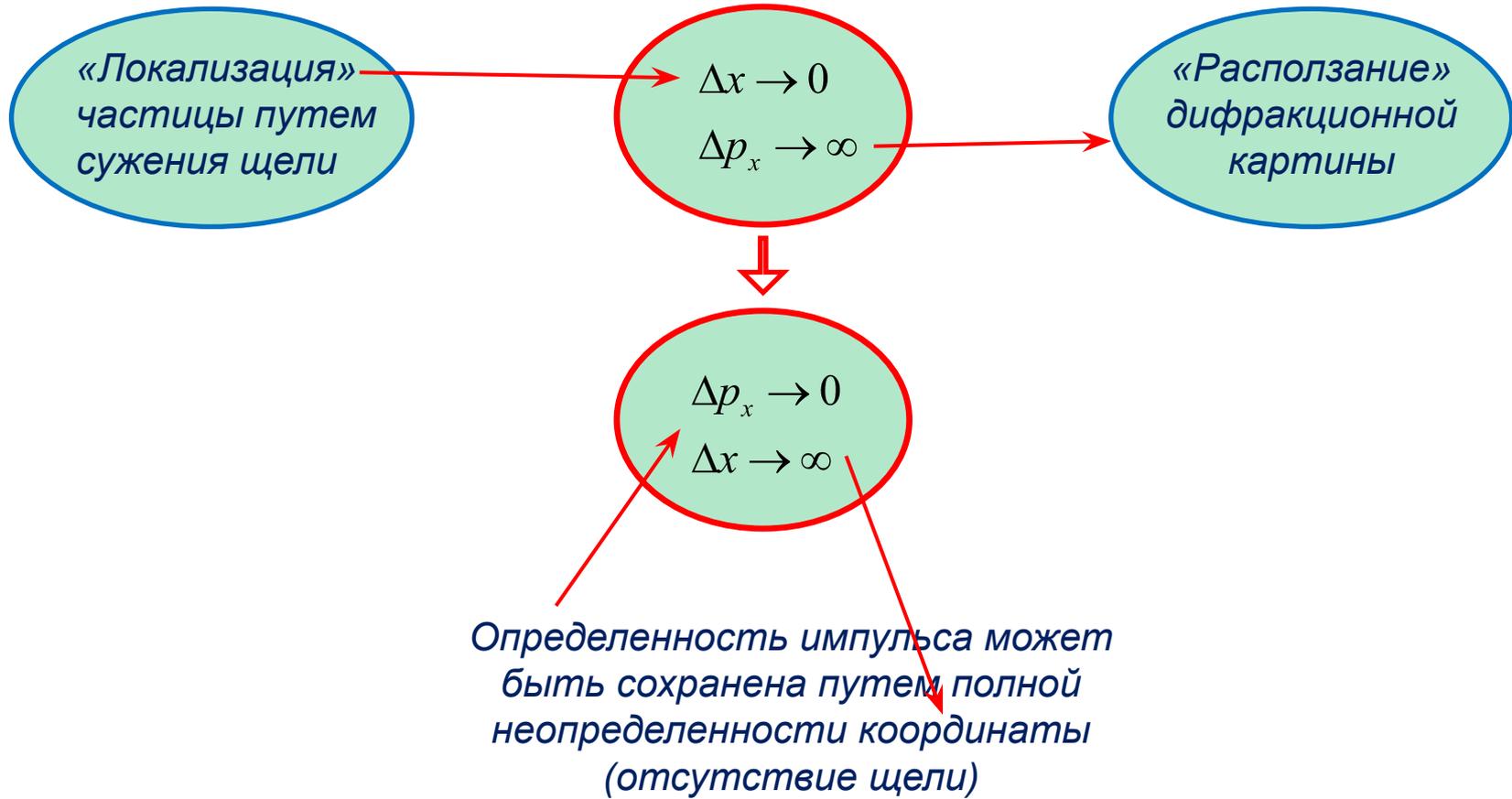
Длина волны
де-Бройля

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

$$\Delta x \Delta p_x \sim b p \sin \varphi = p \lambda = h$$

$$\Delta x \Delta p_x \sim h$$

$$\Delta x \Delta p_x \sim h$$



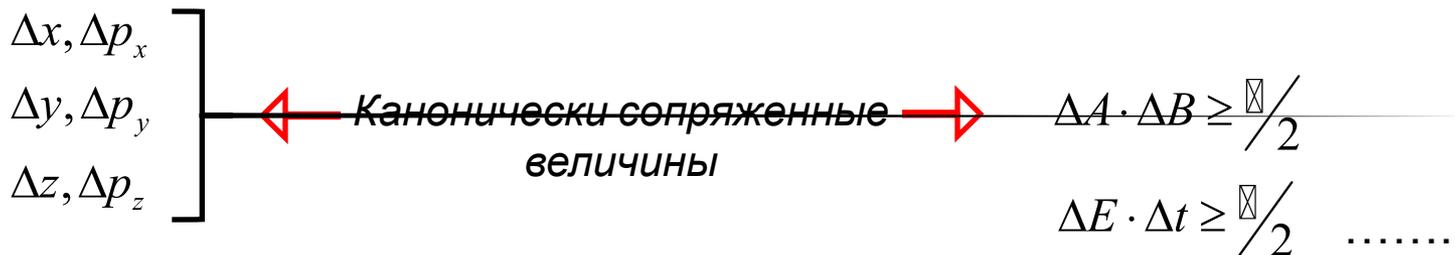
В микромире любая частица не может иметь одновременно точных значений координат и компонент импульса. Неопределенности их значений удовлетворяют соотношениям:

$$\Delta x \cdot \Delta p_x \geq \frac{\hbar}{2}$$

$$\Delta y \cdot \Delta p_y \geq \frac{\hbar}{2}$$

$$\Delta z \cdot \Delta p_z \geq \frac{\hbar}{2}$$

← Соотношения неопределенности Гейзенберга



Принцип неопределенности Гейзенберга: произведение неопределенностей значений двух сопряженных переменных не может быть по порядку величины меньше постоянной Планка .

Соотношение неопределенности указывает, в какой мере можно пользоваться понятиями классической механики в отношении к объектам микромира:

$$\Delta x \cdot \Delta p_x \geq \frac{\hbar}{2}$$



Электрон в модели атома Бора

$$1. \Delta x \geq \frac{\hbar}{2\Delta p_x} = \frac{\hbar}{2m\Delta v_x}$$

$$2. \Delta v_x = 0,5v_x$$

$$3. v_x \sim 10^6 \text{ м/с}$$

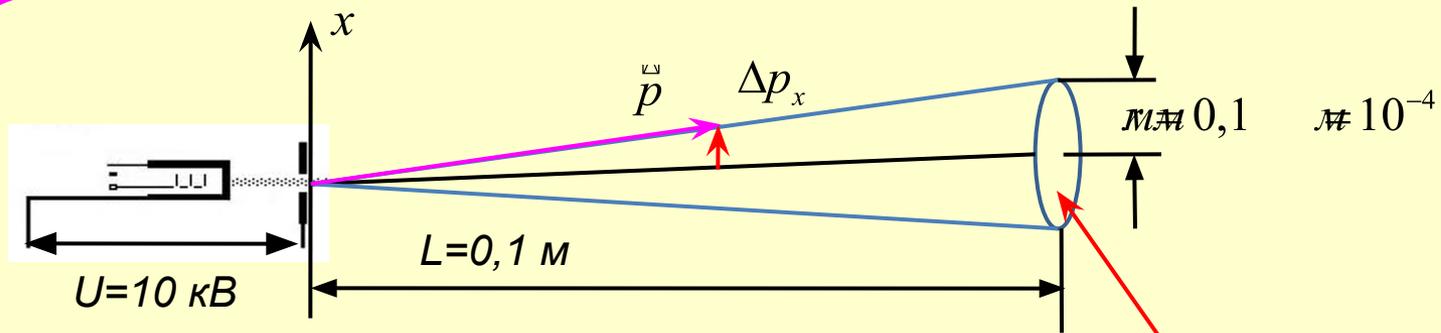
$$\Delta x \geq \frac{\hbar}{2m\Delta v_x} = \frac{\hbar}{2m0,5v_x} = \frac{h}{m2\pi v_x} = \frac{6,6 \cdot 10^{-34}}{9,1 \cdot 10^{-31} \cdot 3,14 \cdot 10^6} = 2 \cdot 10^{-10} = 2 \text{ \AA}$$

$$\Delta x \geq 2 \text{ \AA}$$

Неопределенность координаты больше линейных размеров самого атома ~ 1 ангстрем.

Понятие круговой орбиты в атоме Бора теряет смысл.

Движение электрона в электронно-лучевой трубке



Увеличенное изображение «пятна» от луча на экране электронно-лучевой трубки

$$1. \Delta x \geq \frac{\hbar}{2\Delta p_x}$$

$$2. \frac{\Delta p_x}{p} = \frac{r}{L}$$

$$3. eU = \frac{mv^2}{2} = \frac{p^2}{2m}$$

$$\Delta x \geq \frac{\hbar}{2\Delta p_x} = \frac{\hbar L}{2pr} = \frac{\hbar L}{2r\sqrt{2meU}}$$

$$\Delta x \geq \frac{6,6 \cdot 10^{-34} \cdot 0,1}{2 \cdot 2 \cdot 3,14 \cdot 10^{-4} \sqrt{2 \cdot 9,1 \cdot 10^{-31} \cdot 1,6 \cdot 10^{-19} \cdot 10^4}} \sim 10^{-9}$$

$$\Delta x \geq 10^{-9} \ll m = 10^{-4}$$

Волновые свойства электронов можно не учитывать...

Понятие траектории движения электрона в электронно-лучевой трубке имеет СМЫСЛ.

Пылинка



$$m = 10^{-12}$$

$$\Delta x = 10^{-6}$$

$$\Delta x \cdot \Delta p_x \geq \frac{\hbar}{2}$$



$$\Delta v_x \geq \frac{\hbar}{2m\Delta x} = \frac{6,6 \cdot 10^{-34}}{2 \cdot 3,14 \cdot 2 \cdot 10^{-15} \cdot 10^{-6}} \approx 0,5 \cdot 10^{-11} \text{ м/с}$$

Пылинка – большая; масса у нее большая; она объект макромира и к ней применимы законы классической физики !!!