УРАЛЬСКИЙ ФЕДЕРАЛЬНЫЙ УНИВЕРСИТЕТ Кафедра физики

OT4ET

по лабораторной работе №10

«Изучение распределения Максвелла»

Студент(ка)	
Группа	
Преподаватель	
Дата	

1. Объект исследования — электронный газ, термодинамического равновесия при $T \sim T_{\kappa amo\partial a}$ в э. 2. Расчетные формулы:					
2.1. Наиболее вероятная радиальная скорость v_B электронов					
	в ов злектронов				
$\upsilon_{B} = \sqrt{2 e } \mathbf{U}_{3}^{*} / m,$					
где $ e $ —	;				
U_3^* –					
J					
2.2. Абсолютная температура <i>Т</i> электронного	газа				
$T = e U_3^* / k$.					
3. Обработка результатов наблюдений.					
3.1. Данные для построения графика экспер	риментальной зависимости				
$ I' =f(\sqrt{U_3}).$					
	Таблица 1				
$U^{1/2},\mathrm{B}^{1/2}$					
I' , MKA·B ^{-1/2}					
$U^{1/2}$, $B^{1/2}$					
I' , MKA·B ^{-1/2}					
3.2. График $I'=f(\sqrt{U_2})$ (прилагается к отчету).					

- 3.3. Значение U_3^* , соответствующее максимуму кривой $|I'| = f(\sqrt{U_3})$,

$$U_3^* =$$
 B.

3.4. Расчет наиболее вероятной радиальной скорости $v_{\scriptscriptstyle \rm B}$ электронов

$$\nu_{B} = \sqrt{2|e| U_{3}^{*}/m} = \dots M/c.$$

3.5. Расчет абсолютной температуры T электронного газа

$$T = |e| U_3^* / k = \dots K.$$

Константы:

- 1) модуль заряда электрона $|e| = 1,60 \cdot 10^{-19} \,\mathrm{K}л;$
- 2) масса электрона $m = 9,11 \cdot 10^{-31}$ кг;
- 3) постоянная Больцмана $k = 1,38 \cdot 10^{-23}$ Дж/К.
- 4. Данные для построения функции распределения по экспериментальным данным и по теоретическим расчетным значениям

Таблица 2

No	$\upsilon\left(\frac{\kappa M}{c}\right)$	$f(u)_{{}_{{}_{\!$	$f(\upsilon)_{meop.}$
	$\begin{pmatrix} c \end{pmatrix}$		
1			
2			
3			
4			
5			
6			
7			
8			
9			
10			
11			
12			
13			
14			
15			
16			
17			
18			

- 5. Графики $f(\upsilon)_{{}_{\!\!\scriptscriptstyle 9KCR}}$ и $f(\upsilon)_{{}_{\!\!\scriptscriptstyle meop.}}$ (прилагаются к отчету).
- 6. Выводы.