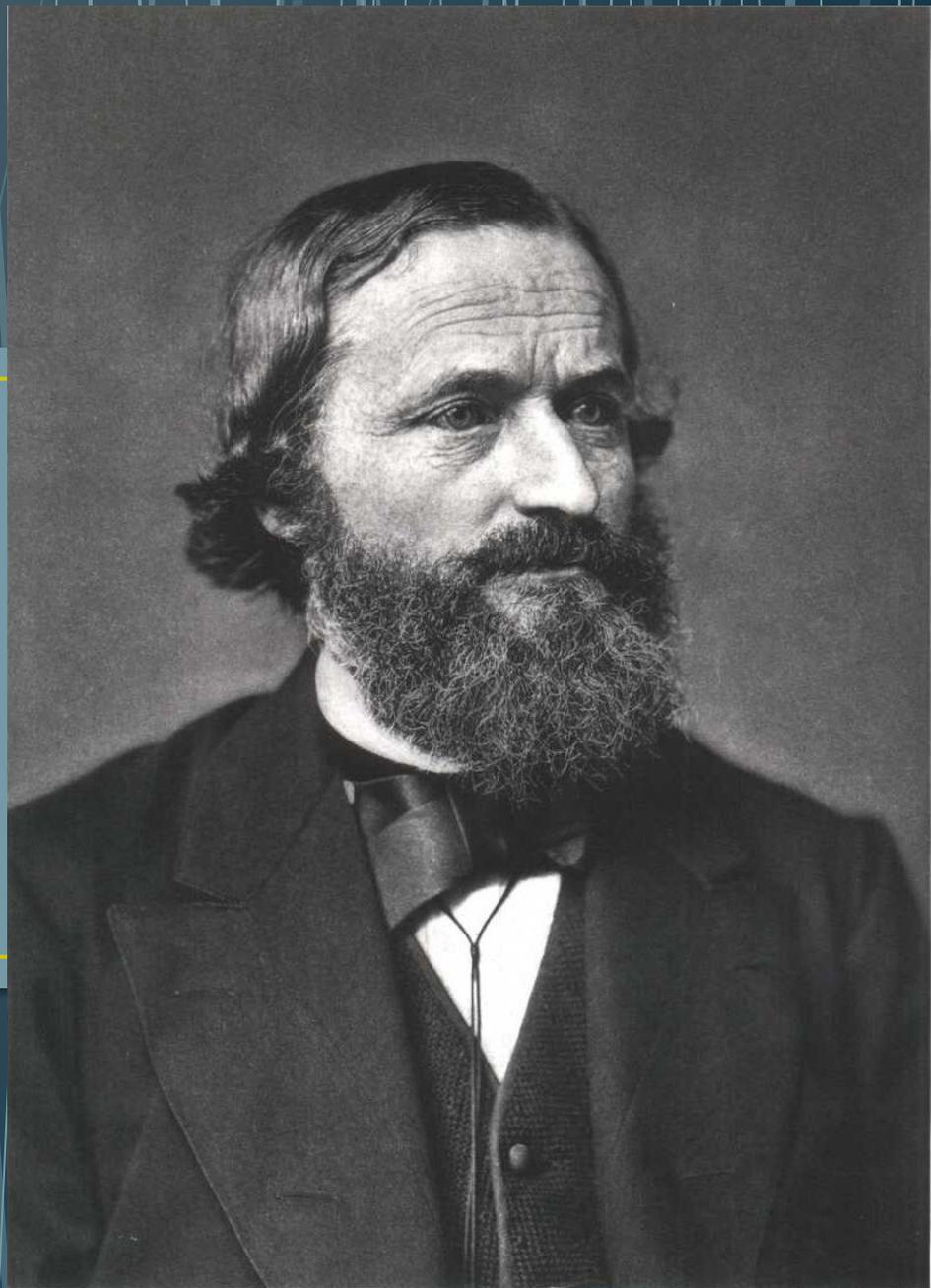


# Густав Роберт Кирхго夫



- **Густав Роберт Кирхгоф**; 12 марта 1824, Кёнигсберг — 17 октября 1887, Берлин) — один из великих физиков XIX века. Родился 12 марта 1824 года в Кёнигсберге; с 1842 по 1846 г. изучал математику и физику в Кёнигсбергском университете.



- в 1850—1854 гг., в качестве экстраординарного профессора, читал лекции в Бреславле



- затем до 1874 года исполнял должность ординарного профессора в Гейдельберге

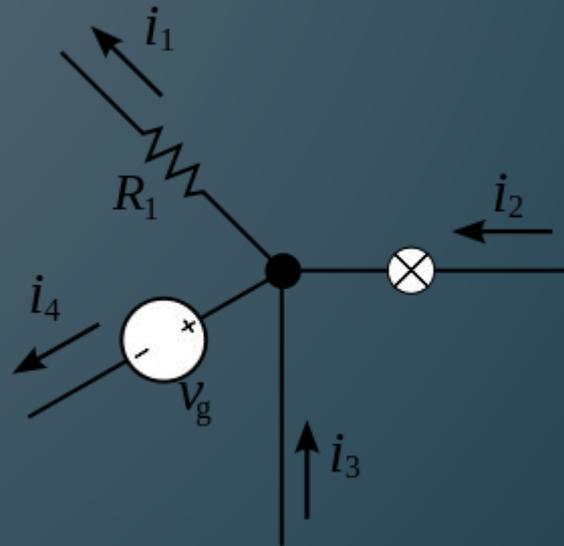


- в 1875 году перешёл в Берлин; в 1875 году избран членом Берлинской академии наук, с 1862 года состоял членом-корреспондентом Санкт-Петербургской академии наук. Умер в Берлине 17 октября 1887 году.



- Кирхгоф, будучи прекрасным знатоком математики, обладал в то же время редким умением плодотворно прилагать эти знания к труднейшим вопросам математической физики, в области которой преимущественно работал. Уже первые его работы о распространении электричества по пластинкам (1845—1847) послужили исходным пунктом для множества работ других учёных. Целый ряд последующих работ по электричеству был посвящён вопросам о распределении электричества в проводниках, о разряде конденсаторов, о течении электричества по подводным кабелям и т. д.; особенно важна работа об индукции токов

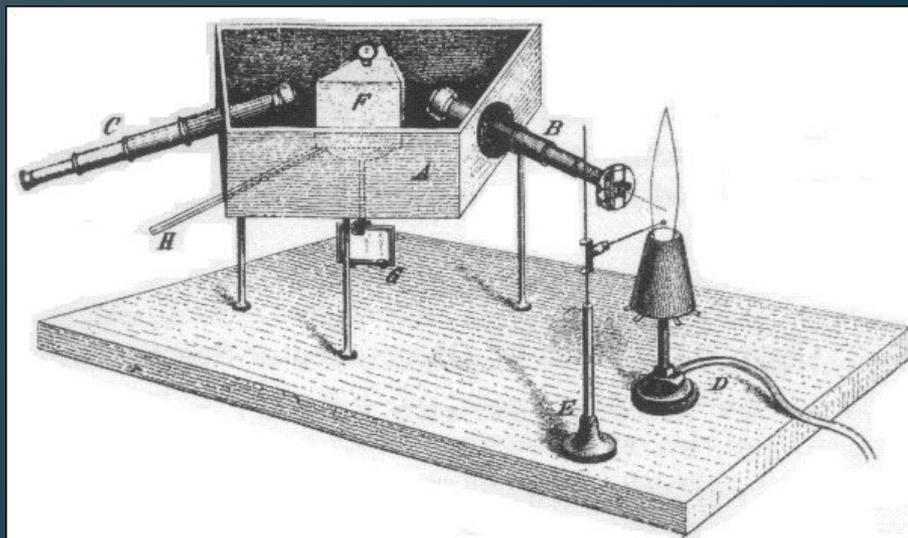
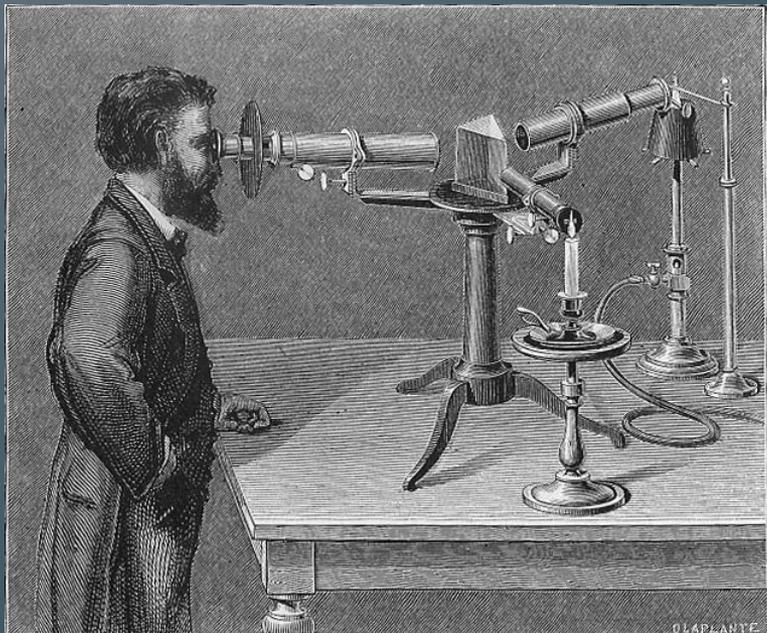
# Работа об ИНДУКЦИИ ТОКОВ



Сколько тока втекает в узел, столько из него и вытекает.

- Перу Кирхгофа принадлежит ряд важных исследовательских работ по механике, термодинамике и оптике. В 1859 году он сформулировал закон излучения. Самой серьезной совместной разработкой ученого стал метод спектрального анализа, открытие которого приписывается стечению обстоятельств. Находясь в своей лаборатории, Кирхгоф и Бунзен стали свидетелями серьезного пожара, который был виден из их окон. У Густава внезапно возникла идея посмотреть на огонь через сконструированный им прибор – спектроскоп. Выводы, сделанные учеными на основе этих наблюдений, были потрясающие: по спектру испускаемого излучения можно определить состав любого объекта.

# Спектроскоп





Он вводил в пламя газовой горелки источник паров натрия (металлический натрий в маленьком тигле) или асбест, смоченный раствором поваренной соли. Пламя горелки при этом приобретало характерную желтую окраску, соответствующую излучению паров натрия

