CHEKTPED)



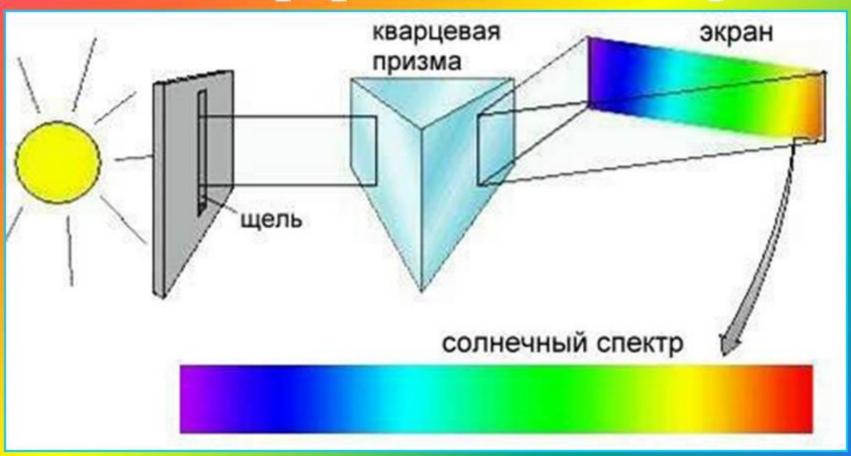


Лабораторная работа Наблюдение сплошного и линейчатых спектров



Спектр оптического излучения

<u>Виды спектров:</u> 1. Непрерывный спектр

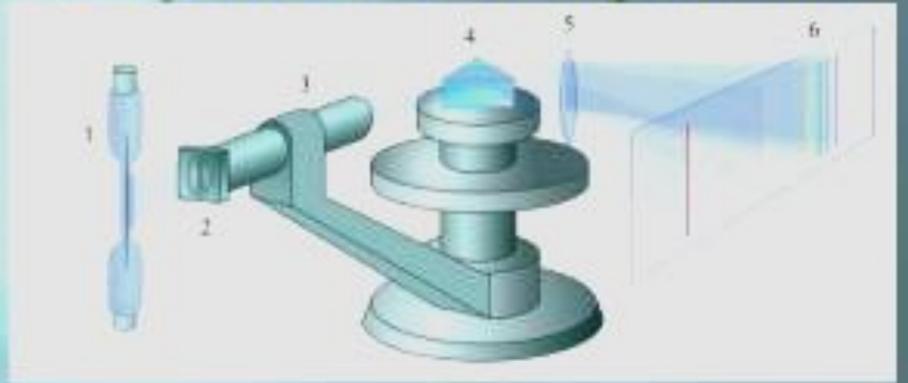


Спектроскоп



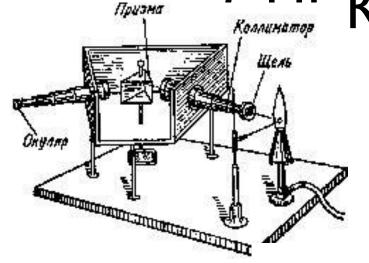
Для получения спектра излучения видимого диапазона используется прибор, называемый спектиросполом, в котором детектором излучения служит человеческий глаз.

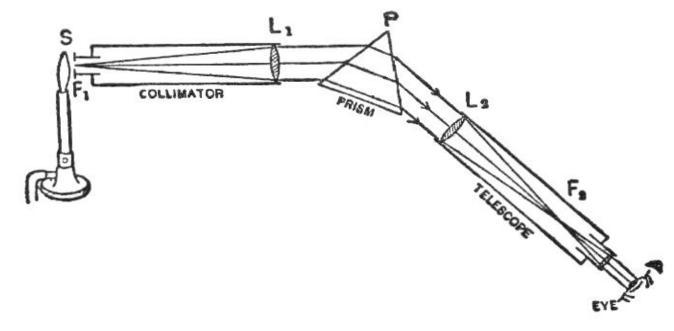
устроиство спектроскопа



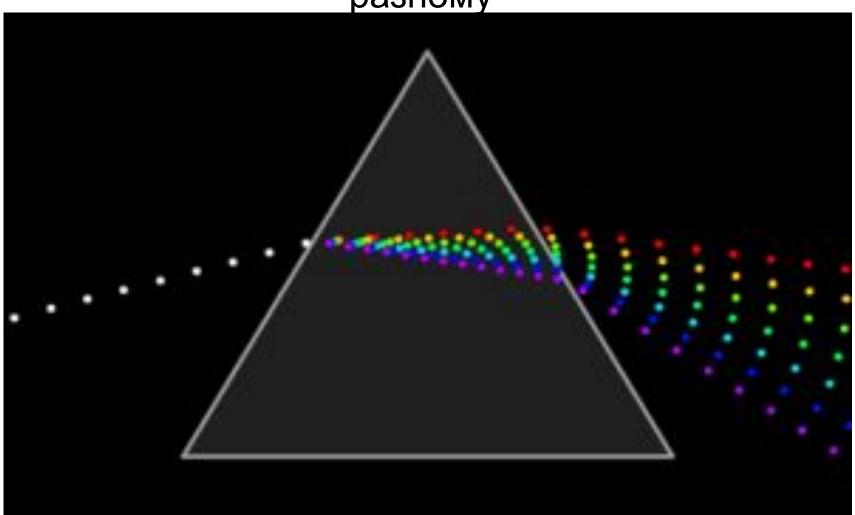
В спектроскопе свет от исследуение о источника / направлются на щота 2 трубы 3, называемой коллематорной трубой. Щать выделяет узый пучок света. На втором конца коллематорной трубы имеется писка, которые расходящийся пучок света треобразует в парадленный. Парадлельный пучок света, выходящий из вплинанторной трубы, падает на грань стеклонной призипа 4. Так как помажетель предомления света в стекле записит от дляма всены, то парадлельный поэтому пучок света, состоящий из воля разной дляма, разматается на парадлельные пучки света размого цвета, идущие по разным направлением. Понка 5 зрите высой трубы фокусирует каждый из парадоставных пучких и дает втображения запис и каждом цвете. Размоциенные изображения цвете — стектр реготлето стальст спектр.

УСТРОЙСТВО СПГКТРОСКОПА





Трёхгранная призма расщепляет белый свет, лучи с разной длиной волны преломляются поразному



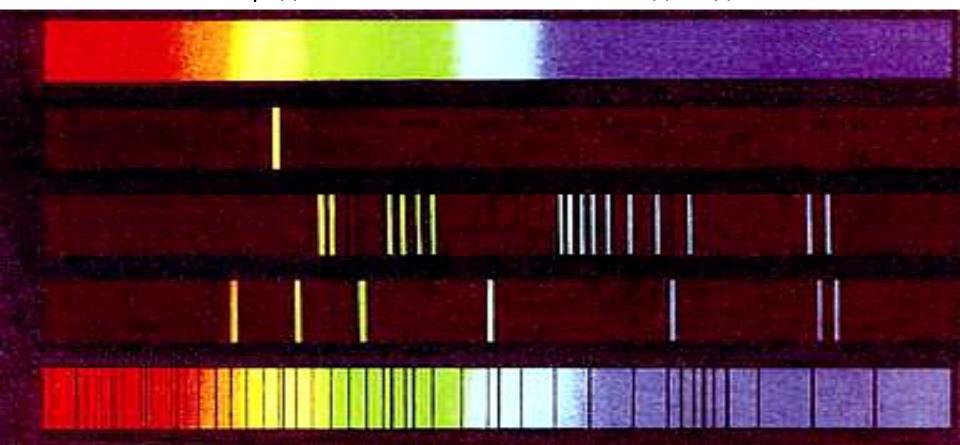
Сплошной спектр



- Это спектры, содержащие все длины волны определенного днапазона.
- Излучают нагретые твердые и жидкие вещества, газы, нагретые под большим давлением.
- Одинаковы для разных веществ, поэтому их нельзя использовать для определения состава вещества

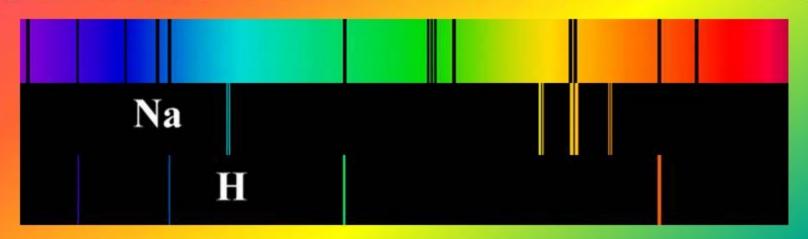
 РР14WEB.ru

Исследования линеичатого спектра вещества позволяют определить, из каких химических элементов это вещество состоит и в каком количестве содержится каждый элемент в данном веществе. Метод определения качественного и количественного состава вещества по его спектру называется спектральным анализом. Спектральный анализ широко применяется при поисках полезных ископаемых для определения химического состава образцов руды. С его помощью контролируют состав сплавов в металлургической промышленности. На его основе был определен химический состав звезд и т.д.



Спектральный анализ

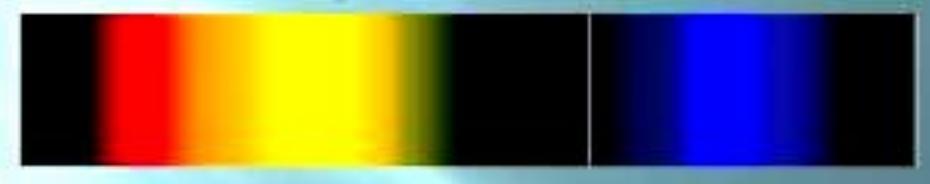
Определение состава вещества по спектру





Прибор для определения химического состава сплава метаплов

спектры поглощения



- Это совокупность частот, поглощаемых данным веществом. Вещество поглощает те линии спектра, которые и испускает, являясь источником света
- О Спектры поглощения получают, пропуская свет от источника, дающего сплошной спектр, через вещество, атомы которого находятся в невозбужденном состоянии

Линеинатыи спектр



- Состоит из отдельных линий разного или одного цвета, имеющих разные расположения
- Испускается газами, парами малой плотности в атомарном состоянии
- Позволяет по спектральным линиям судить о химическом составе источника света

Голосатый спектр



- Состоит из большого числа тесно расположенных линий
- Дают вещества, находящиеся в молекулярном состоянии

Типы спектрографов

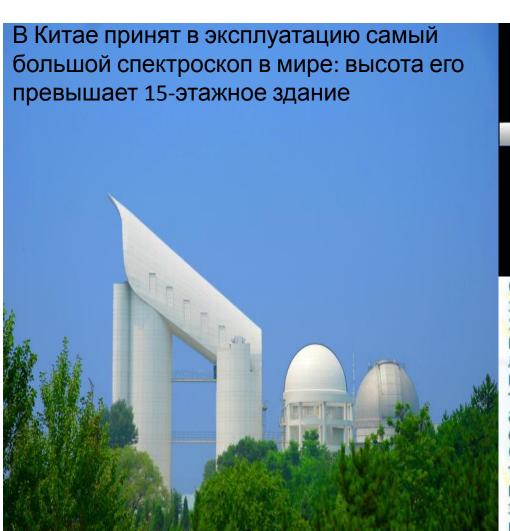


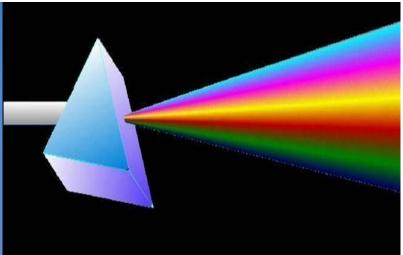


СПЕКТРОГРАФ МС-75 С СИСТЕМОЙ РЕГИСТРАЦИИ НА ШИНУ USB.

СПЕКТРОГРАФ МС-300 С ФОТОГОЛОВКОЙ

ЗНАЧЕНИЕ СПЕКТРАЛЬНОГО АНАЛИЗА В АСТРОНОМИИ





Спектры звезд – это их паспорта с описанием всех звездных особенностей. Звезды состоят из тех же химических элементов, которые известны на Земле, но в процентном отношении в них преобладают легкие элементы: водород и гелий. По спектру звезды можно узнать ее светимость, расстояние до звезды, температуру, размер, химический состав ее атмосферы, скорость вращения вокруг оси, особенности движения вокруг общего центра тяжести. Спектральный аппарат, устанавливаемый на телескопе, раскладывает свет звезды по длинам волн в полоску спектра. По спектру можно узнать, какая энергия приходит от звезды на различных длинах волн и оценить очень точно ее температуру.