

непрозрачных твёрдых и жидких тел, нагретых до высокой температуры и имеющих распределение спектра, близкое к солнечному. Для спектра Солнца (с учётом неглажения в земной атмосфере) максимум излучения лежит в области $\lambda \approx 500$ нм, что соответствует цветовой температуре Солнца ~ 6500 К.

Ощущение Б. с. можно получить также сменением излучений двух дополнительных цветов или трёх монохроматич. излучений, взятых в определ. количеств. соотношении (см. Цвет, Колориметрия).

Б. с. представляет собой стационарный случайный процесс, фурье-компоненты к-рого статистически независимы. Статистич. свойства Б. с. описываются гауссовой статистикой. Представление Б. с. в виде суммы гармонич. членов ряда Фурье приобретает конкретный физ. смысл при взаимодействии его со спектральным прибором, к-рый разлагает Б. с. на монохроматич. компоненты. Напр., при прохождении Б. с. через дифракционную решётку излучение всех длин волн собирается только в направлении первичного пучка, вследствие чего нулевой порядок имеет белый цвет; в др. направлениях Б. с. разлагается в спектр, непрерывно изменяющийся от фиолетового к красному с увеличением угла дифракции. На временнм языке Б. с. можно представить как последовательность случайных цугов (импульсов) со спр. длительностью, равной времени корреляции, к-рое порядка среднего периода оптич. излучения видимого диапазона.

Б. с. может формироваться также при распространении мощных сверхкоротких лазерных импульсов в нелинейных средах. Сверхширение спектра импульса обусловлено при этом совместным проявлением мн. нелинейных эффектов: самомодуляции, четырехфотонных параметрич. процессов, лавинной ионизации среды и т. п.

БЕЛЫЙ ШУМ — шум, время корреляции к-рого много меньше всех характерных времён физ. системы. Матем. моделью Б. ш. служит случайный процесс $\xi(t)$ ($\langle \xi(t) \rangle = 0$) с корреляц. ф-цией

$$\Gamma(t, \tau) = \langle \xi(t + \tau) \xi(t) \rangle = \sigma^2(t) \delta(\tau), \quad (1)$$

где $\delta(\tau)$ — дельта-функция, $\langle \dots \rangle$ — статистич. усреднение, $\sigma^2(t)$ — интенсивность Б. ш. В случае стационарного процесса $\sigma^2(t) = \text{const}$, причём корреляц. ф-ции (1) отвечают равномерный спектр

$$\tilde{\Gamma}(\omega) = (2\pi)^{-1} \int_{-\infty}^{\infty} \Gamma(t) \exp(-i\omega t) dt = \sigma^2 / 2\pi, \quad (2)$$

равное нулю время корреляции t_k и в соответствии с соотношением неопределённости $t_k \Delta \omega > 1$ бесконечная ширина спектра $\Delta \omega$.

Модель Б. ш. используют для описания воздействия шумов с малым временем корреляции на физ. системы (сигналы), обладающие конечной пириной полосы пропускания (спектра), в пределах к-рой спектр реального шума можно считать приближённо равномерным. Примером Б. ш. является *дробовой шум*, время корреляции которого определяется временем пролёта электрона от катода к аноду. Спектр дробового шума равномер до частоты $\sim 10^8$ Гц. Др. пример — тепловой шум, спектр к-рого равномерен в том интервале частот, где постоянно сопротивление источника шума. В области смычимых частот примером Б. ш. является шум водонапора.

Лит.: Введение в статистическую радиофизику, ч. 1 — Рытов С. М., Случайные процессы, М., 1976.

Э. А. Априксян.

БЕННЕТА — БУДКЕРА УСЛОВИЕ — необходимое условие равновесия пучка релятивистских электронов, частично пейтранализованных покоящимися ионами, имеющее вид (для однозарядных ионов) $n_e/\gamma^2 < n_i < n_c$, где n_e , n_i — соответственно число электронов и ионов на 1 см длины пучка, γ — релятивистский фактор для электропров. См. Беннетовский пучок, Будкеровское кольцо.

Э. Л. Бурштейн.

БЕННЕТОВСКИЙ ПУЧОК — самофокусирующийся (т. е. удерживаемый собств. силами взаимодействия) пучок релятивистских электронов, частично пейтранализованный покоящимися (в среднем) ионами, в к-ром поправочные скорости электронов и ионов имеют максвелловское распределение. Ионы удерживаются кулоновским полем электронов (концентрация к-рых больше концентрации ионов), а электроны — собств. магн. полем пучка, действие к-рого преывает кулоновское растягивание, обусловленное суммарным зарядом электронов и ионов. Плотность электронов и ионов в пучке спадает при этом по радиусу r пропорционально $(1+r^2/a^2)^{-2}$, где a — эффективный радиус пучка (т. в. беннетовское распределение).

Э. Л. Бурштейн.

БЕРГМАНА СЕРИЯ (фундаментальная серия) — спектральная серия в атомных спектрах щелочных металлов. Спектральные линии Б. с. соответствуют переходам между самым глубоким d -уровнем и f -уровнями энергии и обычно лежат в ИК-области спектра. Аналогичные серии наблюдаются в спектрах атомов и ионов, имеющих один электрон во внеш. оболочке. Подробнее см. Спектральная серия.

БЕРЕСТЕЦКОГО ТЕОРЕМА — утверждение о том, что произведение внутренних чётностей фермиона и соответствующего ему антифермиона равно -1 . Установлена В. Б. Берестецким в 1951. Б. т. непосредственно вытекает из ф-л зарядового сопряжения и преобразования пространственной инверсии для решений Дирака у-ния.

Лит.: Берестецкий В. Б., О внутренней чётности позитрона, «ЖЭТФ», 1951, т. 21, с. 93. С. С. Герштейн.

БЕРИЛЛИЙ (от греч. *βέρυλλον* — уменьшит. от *βέρυλλος* — берилл; лат. *Beryllium*), Be — хим. элемент II группы периодич. системы элементов, ат. номер 4, ат. масса 9,01218. В природе представлен одним стабильным изотопом ^{9}Be . Наиболее устойчивый искусств. радионуклид ^{7}Be (электронный захват, $T_{1/2} = 53,2$ сут). Электронная конфигурация $1s^2$, оболочки $2s^2$. Энергии ионизации равны 9,323 и 18,211 эВ. Металлич. радиус атома 0,113 нм, радиус иона Be^{2+} 0,034 нм. Значение электроотрицательности 1,4.

В свободном виде Б. — серебристо-белый мягкий металл с гексагональной плотноупакованной решёткой, параметры к-рой $a = 0,22855$ нм и $c = 0,35840$ нм (α -модификация). Кубич. β -модификация устойчива при темп-рах $1275\text{--}1285^\circ\text{C}$; $t_{\text{п.}} = 1285^\circ\text{C}$, $t_{\text{кип.}} = 2470^\circ\text{C}$, плотность 1,85 кг/дм³ (20°C), теплоёмкость 1,80 кДж $\times \text{кг}^{-1} \text{K}^{-1}$, теплопроводность 1,78 Вт $\cdot \text{м}^{-1} \text{K}^{-1}$ (при 50°C), уд. сопротивление 3,6—4,5 мкОм·см (20°C). Коэф. линейного расширения 10,3—131 ($25\text{--}100^\circ\text{C}$). Модуль Юнга 300 ГП/м².

Б. химически активен, степень окисления ± 2 . Б. и его соединения токсичны. На воздухе покрывается тонкой и прочной плёнкой оксида BeO . Б. применяют для изготовления замедлителей и отражателей пейтронов в ядерных реакторах, входит в состав ряда сплавов на основе Al, Mg, Cu и др. цветных металлов. Б. используется для повышения берилизации стали. Т. к. Б. слабо ноглащает рентг. излучение, из него изготавливают окна рентг. трубок. ^{7}Be применяют в качестве радиоактив. индикатора. При бомбардировке α -частицами ^{9}Be испускает нейтроны, поэтому его используют в ампульных источниках нейтронов (в смеси с ^{210}Po , ^{241}Am и др.).

Лит.: Химия и технология редких и рассеянных элементов, т. 2, М., 1969. С. С. Берданосов.

БЕРКЛИЙ (по месту открытия — г. Беркли, Berkeley, США; лат. *Berkelium*), Bk — искусственно полученный радиоакт. хим. элемент семейства альтиноидов, ат. номер 97. Наиб. долгоживущие изотопы Б. ^{247}Bk (α -распад, $T_{1/2} = 1380$ лет) и ^{249}Bk (α - и β -распад, $T_{1/2} = 0,88$ года), первый образуется в ядерной реакции $^{244}\text{Cm} (\alpha, p) ^{247}\text{Bk}$, второй — интенсивным длительным облучением урана или плутония тепловыми нейтронами.