

отвечают поглощению зелёного и фиолетового света. Переходы с ϵ_1 на узкие уровни ϵ_2 не оказывают влияния на окраску кристалла, т. к. красный свет практически не поглощается. Т. о., положение и ширина полос поглощения ϵ_3 и ϵ_4 определяют красный цвет Р.

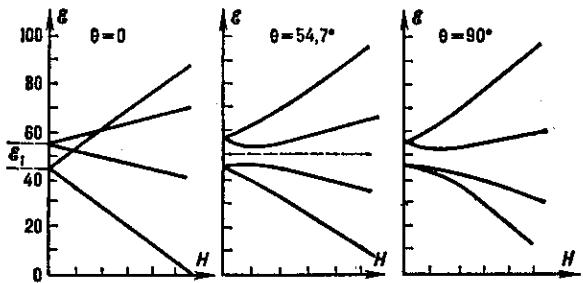


Рис. 2. Расщепление уровней иона Cr^{3+} в рубине в магнитном поле, направление которого параллельно кристаллографической оси кристалла ($\theta = 0$) и составляет с ней углы $\theta = 0; 54.7^\circ$ и 90° .

При обычных темп-рах практически все ионы Cr^{3+} находятся на двух нижних уровнях ϵ_1 , отличаясь величиной проекции магн. момента на направление поля $E_{\text{кр}}$. Частота перехода между ними $v = 11.9 \text{ ГГц}$. Каждый уровень иона Cr^{3+} в Р. дважды вырожден (противоположные знаки проекций магн. момента иона на $E_{\text{кр}}$). Магн. поле H дополнительно расщепляет каждый из уровней ϵ_1 на 2, величина расщепления зависит от величины поля H и его ориентации относительно кристаллограф. оси кристалла (рис. 2; см. Зеемана эффект). Т. о., в Р. находящемся в пост. поле H , образуются 4 уровня, переходы между к-рыми находятся в диапазоне СВЧ. Благодаря этому Р. может быть использован как трёхуровневая система в квантовых парамагн. усилителях. Применение Р. в квантовых усилителях обусловлено также большим временем его спин-решёточной релаксации при никаких темп-рах и, следовательно, малой потребляемой мощностью накачки.

В «лазере» оптич. диапазона Р. накачивается светом от мощной лампы с широким спектром излучения, соответствующим переходам с уровнем ϵ_1 , на полосы ϵ_3 , ϵ_4 . Подавляющее большинство возбуждённых ионов

настей уровней ϵ_1 и ϵ_2 и, следовательно, к генерации света с длиной волны λ_1 и λ_2 (рис. 1), что соответствует красному свету (см. Твердотельный лазер).

Искусств. монокристаллы Р. выращиваются обычно по методу Вернейля в кислородно-водородном пламени (рис. 3; см. также Монокристаллов выращивание). Удаётся получить монокристаллы Р. в виде стержней диаметром до 5 см и метровой длины.

Лит. см. при ст. Твердотельный лазер, Квантовый усилитель.

РУПОРНАЯ АНТЕННА — антenna в виде отрезка волновода, расширяющегося к открытому концу. Это расширение улучшает согласование Р. а. с открытым пространством и увеличивает её эф. площадь и угл. разрешение, поскольку увеличиваются размеры излучающего раскрыва, а фазовая скорость волны у раскрыва приближается к скорости света.

Параметры Р. а. определяются размером раскрыва, формой, длиной и конструкцией рупора. В зависимости от назначения используют секториальные, пирамидальные, конические, биконические рупоры и их сочетания с отражающими поверхностями и линзами (напр., в рупорно-параболич. антенне).

Р. а. применяют в СВЧ-диапазоне как самостоят. антены, облучатели зеркальных антенн, элементы антенных решёток, а также в качестве антенн-зондов в измерит. установках.

Н. М. Цейтлин.

РУТЕНИЙ (Ruthenium), Ru, — хим. элемент VIII группы периодич. системы элементов Менделеева, ат. номер 44, ат. масса 101,07, относится к платиновой группе благородных металлов. Природный Р. состоит из 7 изотопов: ^{96}Ru , ^{98}Ru — ^{102}Ru , ^{104}Ru , наиб. распространён ^{102}Ru (31,6%), наименее — ^{98}Ru (1,88%). Металлич. радиус 0,133 нм, радиус иона Ru^{4+} 0,062 нм. Электронная конфигурация внеш. оболочки $4s^2 4p^6 4d^7 5s^1$. Энергии последоват. ионизации соответственно равны 7,366; 16,76 и 28,47 эВ. Сродство к электрону 1,4 эВ. Значение электроотрицательности 1,42.

В свободном виде хрупкий блестящий серебристый металл, кристаллич. структура имеет гексагональную плотнейшую упаковку с параметрами $a = 0,27057 \text{ нм}$ и $c = 0,42815 \text{ нм}$. Плотность 12,37 кг/дм³ (по др. данным, 12,06 кг/дм³), $t_{\text{пл}} = 2250^\circ\text{C}$, $t_{\text{кип. ок.}} = 4100$ — 4200°C . Уд. теплота плавления 24 кДж/моль, теплота испарения 602 кДж/моль. Уд. теплоёмкость $c_p = 24,1 \text{ Дж/моль}\cdot\text{К}$. Темп-ра перехода в сверхпроводящее состояние 0,47 К (при напряжённости магн. поля 0,578 А/м). Работа выхода электронов 4,6 эВ. Термич. коэф. линейного расширения $9,91 \cdot 10^{-8} \text{ К}^{-1}$ (при 323 К). Уд. электрич. сопротивление 0,07427 мкОм·м (при 298 К), теплопроводность 116,3 Вт/(м·К). Магн. восприимчивость $0,427 \cdot 10^{-9}$ (при 293 К). Для отожжённого Р. твёрдость по Бринеллю 1790—2160 МПа. Модуль упругости 422—462,8 ГПа (по разл. данным), модуль сдвига 160—170 ГПа.

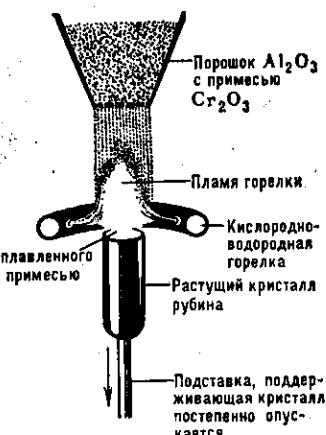
Р. химически малоактивен, в соединениях проявляет степени окисления от +2 до +8 (наиб. характерны +3, +4, +6 и +8). Р. (особенно полученный электроосаждением) способен адсорбировать значит. кол-во водорода.

Чистый Р. и его сплавы с др. платиновыми металлами применяют в качестве катализаторов хим. реакций, используют для защитного покрытия электр. контактов. Сплавы Ru, Pt, Rh служат для изготовления фильтров. Сплав Ru и Ir применяется при изготовлении высокотемпературных термопар. Нек-рые соединения Р. используют при варке стёкол. В качестве радиоакт. индикаторов применяют β -радиоактивные ^{103}Ru ($T_{1/2} = 39,4$ сут) и ^{106}Ru ($T_{1/2} = 367$ сут), образующиеся в ядерных реакторах.

С. С. Бердоносов.

РЫТОВА МЕТОД — см. Плавных возмущений метод. **РЭЛЛЕВСКОЕ РАССЕЯНИЕ** — когерентное рассеяние света на оптич. неоднородностях, размеры к-рых значительно меньше длины волны λ возбуждающего света. В отличие от флуоресценции, происходящей с

Рис. 3. Выращивание рубина по методу Вернейля. Смесь Al_2O_3 и Cr_2O_3 в виде пудры сыпется сверху на выращиваемый кристалл, верхняя кромка которого находится в пламени горелки с температурой 2050 °C, достаточной для плавления рубина. Кристалл постепенно опускают, и расплавленный слой смеси, выходя из пламени, кристаллизуется.



отдаёт часть своей энергии тепловым колебаниям кристалла и переходит на уровень ϵ_2 , к-рые не заселены при комнатной темп-ре. Время жизни ионов на уровнях ϵ_2 достаточно велико (3,5 мс), и большинство ионов скапливается на них. При достаточно мощной накачке уменьшение населённости уровня ϵ_1 и обогащение населённостей уровней ϵ приводят к инверсии населён-