

трум X., Исследование электронной структуры адсорбатов методами ионно-нейтрализационной и фотозелектронной спектроскопии, в кн.: Электронная и ионная спектроскопия твёрдых тел, пер. с англ., М., 1981; Дорожкин А. А., Петров в П. И., Ионная оже-спектроскопия, Л., 1983.

Н. Н. Петров.

**ИОННЫЕ КРИСТАЛЛЫ** — кристаллы с ионным (электростатич.) характером связи между атомами. И. к. могут состоять как из одноатомных, так и многоатомных ионов. Примеры И. к. первого типа — кристаллы галогенидов щёлочных и щёлочноземельных металлов, образованные положительно заряженными ионами металла и отрицательно заряженными ионами галогена ( $\text{NaCl}$ ,  $\text{CsCl}$ ,  $\text{CaF}_2$ ). Примеры И. к. второго типа — карбонаты, сульфаты, фосфаты и др. соли металлов, где отрицат. ионы кислотных остатков, напр.  $\text{CO}_3^{2-}$ ,  $\text{SO}_4^{2-}$ , состоят из неск. атомов. Формальный заряд ионов, напр.  $\text{Na}^+$ ,  $\text{Mg}^{2+}$ ,  $\text{O}^{2-}$ , даже в наиболее типичных И. к., в действительности оказывается больше реального эф. заряда, к-рый определяют рентгенографич., спектральными и др. методами. Так, напр., в  $\text{NaCl}$  эф. заряд составляет для  $\text{Na}$  ок.  $+0,9\text{ e}$  ( $e$  — элементарный электрич. заряд), а для  $\text{Cl}$  соответственно  $-0,9\text{ e}$ . Для  $\text{MgF}_2$ ,  $\text{CaCl}_2$  оценка эф. зарядов анионов приводит к значениям ок.  $-0,7\text{ e}$ , а для катионов — от  $+1,2\text{ e}$  до  $+1,4\text{ e}$ . В силикатах и окислах «двухвалентный» ион  $\text{O}^{2-}$  в действительности имеет заряд от  $-0,9$  до  $-1,1\text{ e}$ . Т. о., фактически во мн. И. к. связь имеет ионно-ковалентный характер.

Как правило, И. к. являются диэлектриками, они прозрачны в видимой и ИК-областях. Наблюдающаяся иногда окраска И. к. обусловлена присутствием катионов редкоземельных или переходных металлов. Упругие модули и прозрачность И. к. тем выше, чем выше доля ковалентной составляющей связи. Для описания структуры И. к. разработаны детальные системы кристаллохим. радиусов (см. Атомный радиус).

Лит.: Современная кристаллография, т. 2, М., 1979; Узл. А., Структурная неорганическая химия, пер. с англ., т. 1, М., 1987. Е. К. Вайнштейн.

**ИОННЫЕ ПРИБОРЫ** (газоразрядные приборы) — приборы, наполненные к. л. инертным газом ( $\text{He}$ ,  $\text{Ne}$ ,  $\text{Ar}$ ,  $\text{Kr}$ ,  $\text{Xe}$ ), парами ртути или водородом, действие к-рых основано на прохождении электрич. тока через газоразрядную плазму, образующуюся в межэлектродном пространстве. Давление газов в И. п. составляет  $(10^{-4} \div 100)$  мм рт. ст. По типу газового разряда, зажигающегося в приборе и определяемого природой электронной эмиссии из катода, родом газа и его плотностью, питанием разряда, различают И. п. несамостоят. дугового разряда, самостоят. дугового, тлеющего, искрового и коронного разрядов.

Осн. носителями тока в И. п. являются, как и в вакуумных (электронных) приборах, электроны, т. к. их подвижность значительно больше, чем подвижность ионов. Роль положит. ионов в газовом разряде сводится гла. обр. к компенсации объёмного заряда электронов. Такая компенсация обеспечивает прохождение через И. п. значит. токов, превышающих на неск. порядков токи вакуумных приборов. При этом падение напряжения на И. п. значительно меньше, чем падение напряжения на электронных приборах, а следовательно, кид. И. п. выше, чем электронных.

По областям применения И. п. делятся в основном на две группы: приборы преобразоват. техники, с помощью к-рых осуществляется выпрямление перем. тока, инвертирование (преобразование пост. тока в однозначный или многофазный переменный) и преобразование частоты; приборы обработки и визуального отображения информации.

И. п. преобразовательной техники при питании от источника перем. напряжения пропускают ток только при прямом напряжении, когда анод положителен по отношению к катоду. При обратном напряжении (когда анод отрицателен по отношению к катоду) они или вовсе не пропускают тока, или пропускают нич-

то ли малый ток. Это определяет их вентильное свойство.

В И. п. преобразовательной техники используются приборы несамостоят. дугового разряда — тиатроны.

**Тиатроны** (Т) — трёхэлектродный прибор, содержащий накалённый оксидный катод, металлич. или графитовый анод и расположенную между ними управляющую сетку. Давление наполняющего газа порядка десятых долей мм рт. ст. В прямом направлении Т пропускает токи в неск. А при небольшом ( $15 \div 20$  В) падении напряжения на приборе. Это падение напряжения складывается из катодного падения потенциала, сосредоточенного на участке малой протяжённости около катода, и падения напряжения в столбе разряда (плазме), занимающем всю остальную часть межэлектродного промежутка. Пока анодный ток не превышает тока эмиссии катода, катодное падение потенциала неизменно и примерно равно потенциальному ионизации газа, наполняющего прибор. Практически неизменным остаётся и падение напряжения в столбе разряда, поскольку с ростом тока увеличивается степень ионизации газа в плазме и растет её электропроводность. Т. о., в рабочем интервале токов вольт-амперная характеристика Т горизонтальна.

При отрицат. потенциале анода Т обладает вентильным свойством, что и используется в преобразоват. установках. Обычно Т работает в режиме низких давлений наполняющего газа, относящемся к левой ветви кривой Пашена (см. Пашен закон). В этом случае напряжение возникновения самостоятельного разряда (пробоя)  $U_3$  тем выше, чем меньше  $pd$  ( $p$  — давление газа,  $d$  — расстояние между электродами). Т. о., режим низких давлений обеспечивает высокую вентильную прочность Т: допустимое обратное напряжение у Т с ионными газами достигает  $3 \div 5$  кВ, а у Т с ртутным наполнением —  $15 \div 25$  кВ.

Управляющие свойства сетки Т по сравнению с электронными приборами ограничены. При положит. потенциале анода, но отрицат. ( $8 \div 10$  В) потенциале сетки она не пропускает электроны в прианодное пространство, препятствуя возникновению разряда — Т «заперта». При уменьшении по модулю потенциала сетки электроны, эмитированные катодом, проникают сквозь сетку, ионизуют газ и Т «отпирается». При этом потенциал сетки нейтрализуется окружающим её облаком ионов и она теряет управляющие свойства — анодный ток определяется параметрами анодной цепи и может быть прекращён только снижением анодного напряжения ниже напряжения горения разряда. После гашения разряда концентрация электронов и ионов в плазме постепенно уменьшается в результате рекомбинации ионов и электронов, ионная оболочка сетки рассасывается и через неск. время управляющие свойства сетки восстанавливаются. Время восстановления управляющих свойств сетки определяет предельную частоту работы Т  $\sim 0,5 \div 1$  кГц. В табл. 1 приведены параметры неск. типов выпрямителей Т.

Табл. 1. — Параметры выпрямительных тиатронов.

Тип	$U_{\max}$ , кВ		$I_a$ , А		$U_{\text{нак}}$ , В	$I_{\text{нак}}$ , А	Наполнение
	ПРМ	СБР	АМПЛ	С			
ТГ-2,5/4 . .	3	4	8	2,5	5	14	Xe
ТГ-5/3 . .	3	3	15	5	5	19	Kr-Xe
ТР-6/15 . .	15	15	20	6,5	5	23	Hg
ТР-40/15 . .	15	15	120	40	5	68	Hg

Для формирования мощных кратковременных ( $0,1 \div 1$  мкс) импульсов тока амплитудой до кА при напряжениях до  $25 \div 35$  кВ (напр., в линейных модуляторах)