

нием твёрдой фазы. Практически кристаллизация ^3He позволяет получить $T \sim 1 \text{ мК}$, если ^3He был предварительно охлаждён до $10-30 \text{ мК}$. Принципиальная схема кристаллизационного К. показана на рис. 3. Камера с подвижными стенками, заполненная ^3He , соединена хладопроводом с рефрижератором, обеспечивающим предварительное охлаждение (обычно К. растворения ^3He в ^4He). На хладопроводе имеется тепловой ключ, служащий для размыкания теплового контакта между рефрижератором и компрессионной камере. Давление ^3He в компрессионной камере поднимают через систему (ли-

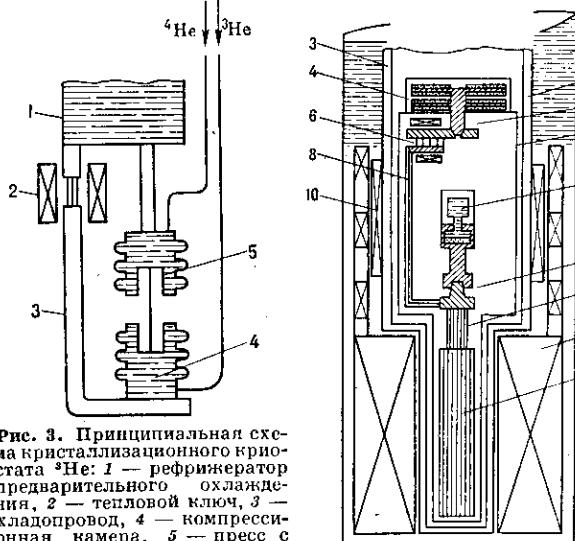


Рис. 3. Принципиальная схема кристаллизационного криостата ^3He : 1 — рефрижератор предварительного охлаждения, 2 — тепловой ключ, 3 — хладопровод, 4 — компрессионная камера, 5 — пресс с ^3He .

Рис. 4. Принципиальная схема криостата ядерного размагничивания меди (ИФИ АН СССР): 1 — ванна с гелием, 2 — вакуумная камера, 3, 7 — тепловой экран, 4 — камера растворения ^3He в ^4He , 5 — конические тепловые контакты, 6 — сверхпроводящий тепловой ключ, 8 — хладопровод, 9 — экспериментальная камера, 10 — экспериментальный соленоид, 11 — основной сверхпроводящий соленоид, 12 — ступень ядерного размагничивания.

нию) заливки ^3He до $2,93 \cdot 10^6 \text{ Па}$ (29,3 бар), что соответствует минимуму на кривой плавления ^3He . Дальнейшее сжатие ^3He через систему заливки невозможно, т. к. в последней образуется пробка твёрдого ^3He в области, соответствующей темп-ре 300 мК. Дальнейшее повышение давления в компрессионной камере обычно осуществляется прессом, заполненным ^4He . Кристаллизационный К. применяют для исследований низкотемпературных свойств жидкого и твёрдого ^3He .

Криостаты адиабатич. размагничивания основаны на использовании магнитокалорического эффекта, заключающегося в изменении темп-ры T магн. вещества при адиабатич. изменении напряжённости магн. поля H . Для К. используют обычно парамагнитные спиновые системы, адиабатич. размагничивание к-рых приводит к понижению T . Процесс понижения темп-ры при адиабатич. размагничивании ограничивается областью T , при к-рой спиновая система переходит в магнитоупорядоченное состояние. С др. стороны, для макс. хладопроизводительности метода желательно иметь стартовые условия вблизи темп-рной аномалии теплоёмкости системы, возникающей при равенстве тепловой и магн. энергий. Эти два требования определяют выбор хладагентов для К. адиабатич. размагничивания. В области стартовых темп-р 1000—100 мК используются парамагн. соли (напр., церий-магниевый нитрат позволяет получить темп-ру до 2 мК). В области стартовых темп-р 100—10 мК применяются ванфлековские парамагнетики, эффективный магн. момент к-рых варьируется в широком диапазоне — от электронного до ядерного. Используя PrNi_5 , удается получить темп-ру до 0,5 мК. При

более низких стартовых темп-рах и применении мощных сверхпроводящих соленоидов удаётся использовать эффект адиабатич. размагничивания ядерных спиновых систем.

К. размагничивания могут включаться последовательно. Так, в двухступенчатых К. размагничивания, когда первая массивная ступень из меди либо из PrNi_5 при размагничивании охлаждает вторую медную ступень, после размагничивания последней удается получить темп-ру ядер меди $\sim 10 \text{ нК}$. При этом темп-ра кристаллич. решётки меди и электронов проводимости составляет $\sim 10 \text{ мК}$.

На рис. 4 показана принципиальная схема К. ядерного размагничивания меди. Ядерная ступень, помещённая в поле $\approx 80 \text{ кЭ}$, охлаждается мощным К. растворения до $T \approx 10 \text{ мК}$. Затем размыкается сверхпроводящий тепловой ключ и осуществляется размагничивание (в течение 2—10 ч). За это время в системе успевает установиться тепловое равновесие и охлаждаться экспериментальная камера. Т. о. удается охладить камеру, содержащую сверхтекущий ^3He , до $T \sim 100 \text{ мК}$.

Лит.: Справочник по физико-техническим основам криогеники, под ред. М. П. Малкова, 3 изд., М., 1983; Растворы квантовых жидкостей, М., 1973; Лоунсмаа О. В., Принципы и методы получения температуры ниже 1 К, пер. с англ., М., 1977. Ю. М. Буньков.

КРИОЭЛЕКТРОННЫЕ ПРИБОРЫ — электронные устройства, в к-рых используются явления и процессы, протекающие при низких темп-рах (условно $T < 100 \text{ K}$). Большинство совр. К. п. основано на явлении сверхпроводимости, в частности на Джозефсоне эффекте, а также на особенностях одноэлектронного («квазичастичного») туннелирования между сверхпроводниками. По назначению К. п. можно разделить на неск. группы: приборы квантовой метрологии; низкочастотные измерит. приборы (сквиды) для измерения магн. полей; пассивные СВЧ-устройства, в т. ч. сверхпроводниковые объёмные резонаторы и остронаправленные антенны; приёмные СВЧ-устройства, в т. ч. параметрические усилители, смесители, видеодетекторы и болометры (см. Сверхпроводниковые приёмники излучения); сверхпроводниковые цифровые и импульсные устройства, в т. ч. ячейки логики и памяти ЭВМ, аналогоцифровые преобразователи, стробоскопич. преобразователи сигналов и др.

Лит.: Криоэлектроника, «Зарубежная радиоэлектроника», 1983, № 6 (спецвыпуск); Ван Дузер Т., Тернер Ч., Физические основы сверхпроводниковых устройств и цепей, пер. с англ., М., 1984. К. К. Лихарев.

КРИПТОМАГНЕТИЗМ — см. Магнитные сверхпроводники.

КРИПТОН (Krypton), Kr, — хим. элемент VIII группы периодич. системы элементов, инертный газ, ат. номер 36, ат. масса 83,80. Природный К. состоит из 6 стабильных изотопов: ^{78}Kr , ^{80}Kr , ^{82}Kr , ^{83}Kr , ^{84}Kr и ^{86}Kr , среди них наиб. распространён ^{84}Kr (57,0%), наименее — ^{78}Kr (0,35%). Электронная конфигурация внеш. оболочки $4s^2 p^6$. Радиус атома К. 0,198 нм. Энергии последоват. ионизации 13,999; 24,4; 36,4; 52,5; 64,7 эВ. При 0 °C и нормальном давлении плотн. К. 3,745 кг/м³, $t_{\text{пл}} = -157,37 \text{ }^{\circ}\text{C}$, $t_{\text{кип}} = -153,22 \text{ }^{\circ}\text{C}$. Плотн. жидкого К. 2,155 кг/дм³ (при $t_{\text{кип}}$), теплота испарения 9,035 кДж/моль. Твёрдый К. обладает кубич. кристаллич. решёткой с постоянной решёткой $a = 0,5706 \text{ нм}$ (при $-184 \text{ }^{\circ}\text{C}$). Критич. темп-ра $-63,8 \text{ }^{\circ}\text{C}$, критич. давление 5,48 МПа, критич. плотн. 0,909 кг/дм³. Тройная точка: $t = 115,95 \text{ K}$, давление 73,2 кПа, плотн. твёрдой фазы 2,821 кг/дм³, жидкой — 2,451 кг/дм³. При 25 °C в 1 л воды растворяется 60 мл К. Хим. активность К. крайне низкая, непосредственно реагирует только со фтором.

К. применяют для заполнения ламп накаливания, тиратронов, люминесцентных трубок. Большие кол-ва β-радиоактивного ^{85}Kr ($T_{1/2} = 10,72 \text{ года}$) образуются