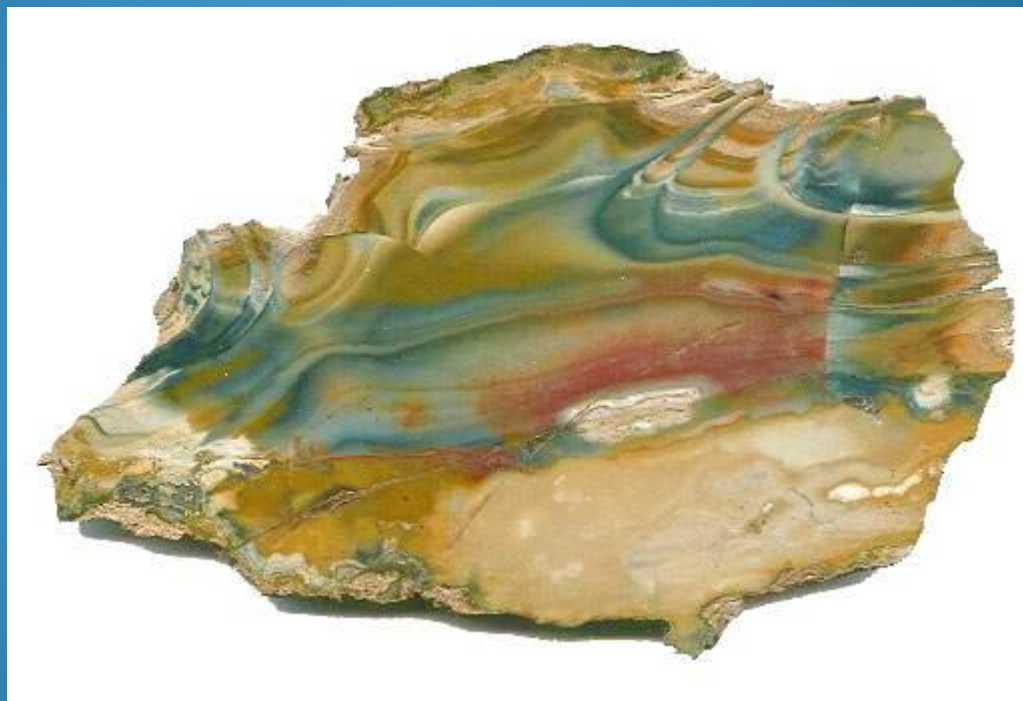


полупроводники



Выполнил: обучающийся 10кл.
ГОУ РК «РЦО» Степанников А.

Полупроводники́ — материалы, которые по своей удельной проводимости занимают промежуточное место между проводниками и диэлектриками. Основным свойством этих материалов является увеличение электрической проводимости с ростом температуры.

Почти все неорганические вещества окружающего нас мира — полупроводники.

- К числу полупроводников относятся многие химические элементы (германий, кремний, селен, теллур, мышьяк и другие), огромное количество сплавов и химических соединений (арсенид галлия и др.).

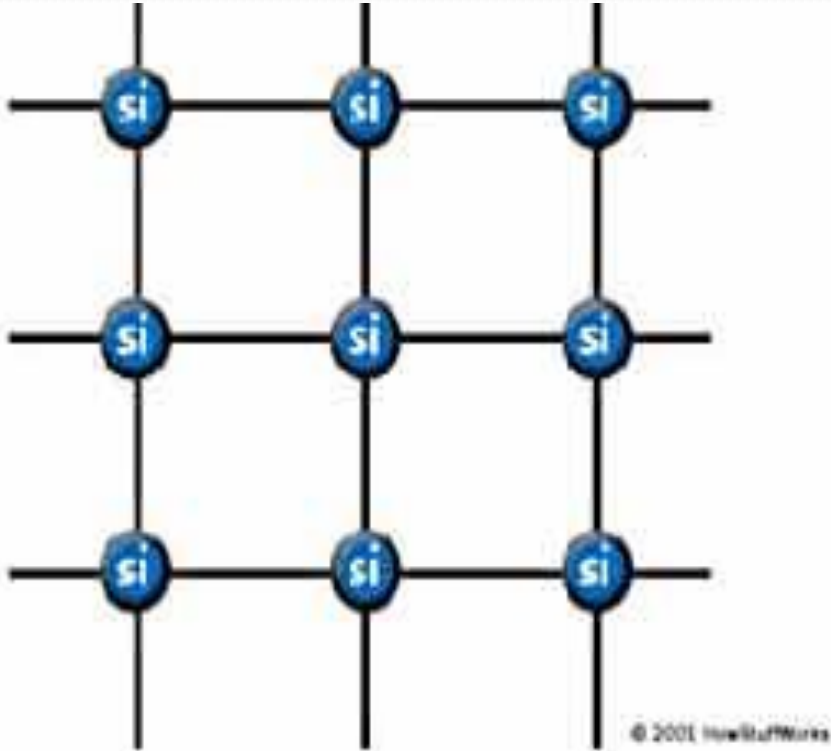
5 В Бор 2,34	6 С Углерод 2,62	7 N Азот 1,251
13 Al Алюминий 2,70	14 Si Кремний 2,33	15 P Фосфор 1,82
31 Ga Галлий 5,91	32 Ge Германий 5,32	33 As Мышьяк 5,72

©2002 Newby/Wikka

Кремний – очень распространенный элемент. Например, он является основным элементом в составе песка и кварца. Если Вы посмотрите на положение кремния в периодической таблице Д. И. Менделеева, то увидите, что он находится за алюминием - Al, ниже углерода - C и выше германия - Ge.



Строение кремния



- В кристаллической решетке кремния все атомы кремния образуют химические связи с четырьмя соседними атомами. При этом в кристалле кремния нет свободных электронов и электрический ток через кристалл протекать не может, особенно при низких температурах. Поэтому кристалл кремния больше похож на изолятор, а не на проводник.

собственная электрическая проводимость полупроводников

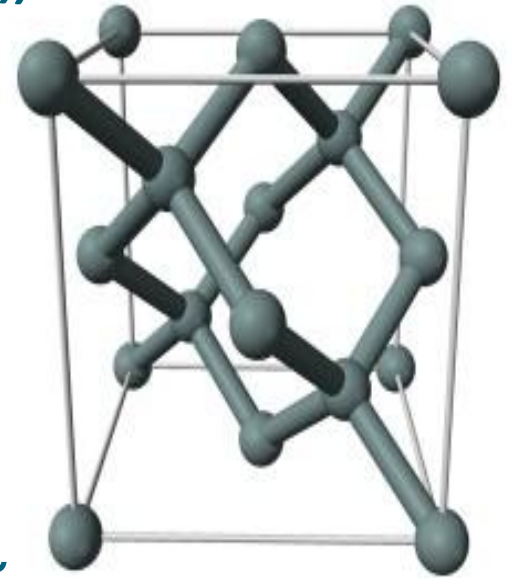
- Электроны

- один электрон в кристалле кремния, как и алмаза, связан двумя атомами), электронам необходим уровень внутренней энергии для высвобождения из атома ($1,76 \cdot 10^{-19}$ Дж против $11,2 \cdot 10^{-19}$ Дж, чем и характеризуется отличие между полупроводниками и диэлектриками). Эта энергия появляется в них при повышении температуры (например, при комнатной температуре уровень энергии теплового движения атомов равняется $0,4 \cdot 10^{-19}$ Дж), и отдельные атомы получают энергию для отрыва электрона от атома.

- Дырка

Во время разрыва связи между электроном и ядром появляется свободное место в электронной оболочке атома. Это обуславливает переход электрона с другого атома на атом со свободным местом. На атом, откуда перешёл электрон, входит другой электрон из другого атома и т. д. Это обуславливается ковалентными связями атомов. Таким образом, происходит перемещение положительного заряда без перемещения самого атома. Этот условный положительный заряд называют дыркой.

Полупроводники, в которых свободные электроны и «дырки» появляются в процессе ионизации атомов, из которых построен весь кристалл, называют полупроводниками с собственной проводимостью. В полупроводниках с собственной проводимостью концентрация свободных электронов равняется концентрации «дырок».

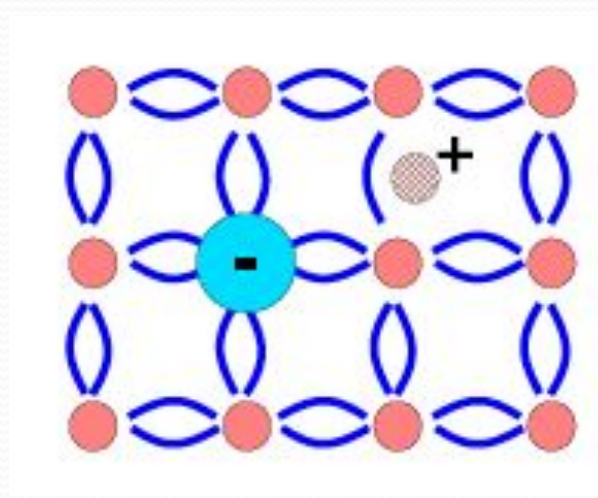
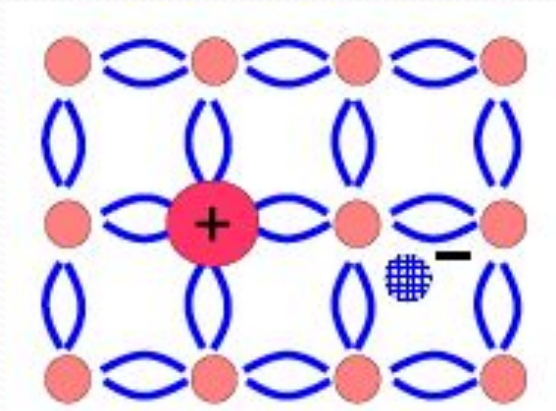


Примесная проводимость

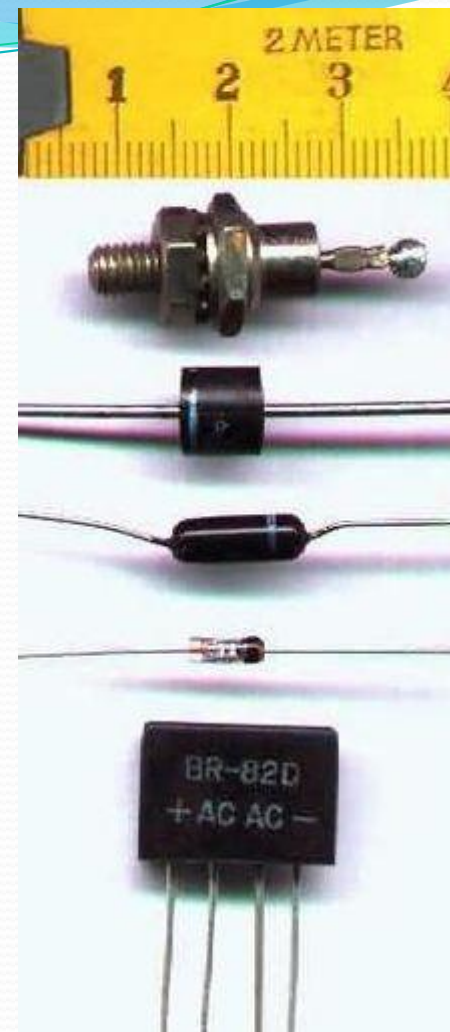
Для создания полупроводниковых приборов часто используют кристаллы с примесной проводимостью. Такие кристаллы изготавливаются с помощью внесения примесей с атомами трехвалентного или пятивалентного химического элемента

Полупроводник n-типа
р-типа

Полупроводник



ОСНОВНЫМ СТИМУЛОМ для изучения полупроводников является производство полупроводниковых приборов и интегральных микросхем — это в первую очередь относится к кремнию, но затрагивает и другие соединения (Ge, GaAs, InP, InSb).



ИСТОЧНИКИ:

Источник рисунков:

<http://el-guide.ru/Elektrichestvo/Provodimost-v-Legirovannom-germanii-i-kremnii/>

Литература:

Статья «Информационный подход к обучению на уроках физики в 10 классе»

Автор: М.В. Зызенкова, ГБОУ СОШ №332 Невского района города Санкт-Петербурга.



Спасибо за внимание!