

К основным полупроводникам относятся элементы IV гр. табл. Менделеева.

- Порядковый номер элемента соответствует количеству электронов (отрицательно заряженных частиц) в атоме и протонов (положительно заряженных частиц) в ядре.
- Количество электронов и протонов в нейтральном атоме одинаковое, поэтому он электрически нейтрален.

• Номер группы соответствует количеству валентных электронов.

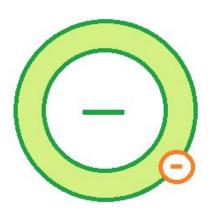
Валентным электроном называется электрон, находящийся на внешней орбите и определяющий химическую и электрофизическую активность атома.

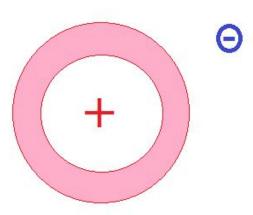
Валентные электроны обладают самой большой энергией и при получении соответствующей дополнительной энергии могут становиться *свободными*

• Количество свободных электронов определяет электропроводность вещества.

Свободный электрон, оторвавшийся от ядра, может передвигаться и переносить отрицательный заряд при своём движении, а атом, потерявший электрон, становится положительно заряженным ионом.

Атом может не только терять электрон, но и присоединять его (кроме инертных газов) и, тогда атом принявший электрон, становится отрицательно заряженным ионом.





- 1. Электропроводность Si при одинаковых условиях ниже, чем у Ge. Поскольку его валентные электроны сильнее связаны с ядром и имеют меньшую энергию.
- 2. По тем же самым причинам Si устойчивее работает при повышенных температурах.
- 3. Рабочие температуры кремния и германия:

$$t_{Si} = \text{от } -50^{0} \text{ C до } +150^{0} \text{ C}$$

 $t_{Ge} = \text{от } -50^{0} \text{ C до } +90^{0} \text{ C}$

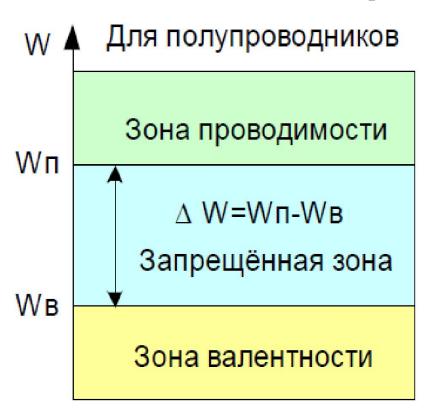
При построении зонной диаграммы энергии валентных электронов, связанных с ярами атомов, примем за начало отсчёта, их зона будет называться - «валентная зона» или «зона валентности».

Самой большой энергией будут обладать свободные электроны, оторвавшиеся от ядра. Их энергии образуют зону, которая называется — «зона проводимости».

Чем больше электронов в этой зоне, тем выше электропроводность вещества.

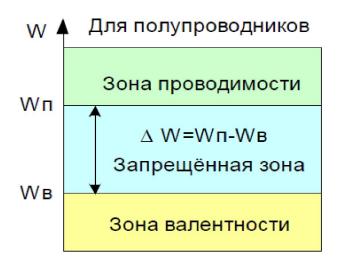
Между валентной зоной и зоной проводимости находится — «запрещённая зона». Она так называется, потому что электроны не могут находиться в этой зоне - энергии, соответствующие этой зоне, не достаточны, чтобы разорвать связь с ядром.

Зонная или энергетическая диаграмм полупроводника



- По оси «Y» откладывается энергия электронов «W», измеряемая в «электрон-вольт» (Эв).
- Ось «Х» безразмерная.

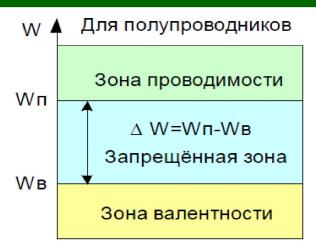
1 Эв – это работа, которую необходимо совершить электрону для преодоления разности потенциалов в 1В.



Валентная зона или Зона валентности (ВЗ) — объединяет уровни энергий валентных электронов вещества и характеризуется энергиями « W_B ».

Запрещённая зона (33), объединяет уровни энергий, которые электроны в веществе иметь не могут.

Зона проводимости (ЗП), объединяет энергии свободных электронов, и характеризуется энергиями « W_{Π} ».



ΔW – ширина запрещённой зоны характеризует минимальное количество энергии, которое нужно сообщить валентным электронам, чтобы они стали свободными:

Сравнивая строение атома Si (кремния) и Ge (германия) можно сделать выводы:

- Электропроводность Si при одинаковых условиях ниже, чем у Ge.
 Поскольку его валентные электроны сильнее связаны с ядром и имеют меньшую энергию.
- 2. По тем же самым причинам Si устойчивее работает при повышенных температурах.
- 3. Рабочие температуры кремния и германия:

 $t_{Si} = ext{ot} -50^{\circ} ext{C}$ до $+150^{\circ} ext{C}$ $t_{Ge} = ext{ot} -50^{\circ} ext{C}$ до $+90^{\circ} ext{C}$

Сравнивая строение атома Si (кремния) и Ge (германия) можно сделать выводы:

- 1. Электропроводность Si при одинаковых условиях ниже, чем у Ge. Поскольку его валентные электроны сильнее связаны с ядром и имеют меньшую энергию.
- 2. По тем же самым причинам Si устойчивее работает при повышенных температурах.
- 3. Рабочие температуры кремния и германия:

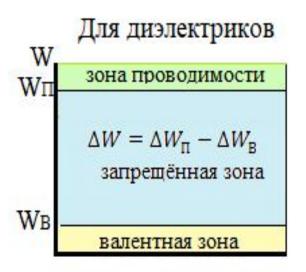
 $t_{Si} = ext{от} -50^{\circ} ext{C}$ до $+150^{\circ} ext{C}$ $t_{Ge} = ext{от} -50^{\circ} ext{C}$ до $+90^{\circ} ext{C}$

- 1. Электропроводность Si при одинаковых условиях ниже, чем у Ge. Поскольку его валентные электроны сильнее связаны с ядром и имеют меньшую энергию.
- 2. По тем же самым причинам Si устойчивее работает при повышенных температурах.
- 3. Рабочие температуры кремния и германия:

$$t_{Si} = \text{от } -50^{\circ} \text{ C до } +150^{\circ} \text{ C}$$

 $t_{Ge} = \text{от } -50^{\circ} \text{ C до } +90^{\circ} \text{ C}$







- **1.** Электропроводность Si при одинаковых условиях ниже, чем у Ge. Поскольку его валентные электроны сильнее связаны с ядром и имеют меньшую энергию.
- 2. По тем же самым причинам Si устойчивее работает при повышенных температурах.
- 3. Рабочие температуры кремния и германия:

$$t_{Si} = \text{от } -50^{0} \text{ C до } +150^{0} \text{ C}$$

 $t_{Ge} = \text{от } -50^{0} \text{ C до } +90^{0} \text{ C}$

Обычно к полупроводникам относятся кристаллы, в которых для освобождения электрона требуется энергия не более 1,5—3 Эв.

Типичными полупроводниками являются кристаллы германия и кремния, в которых атомы объединены ковалентной связью.

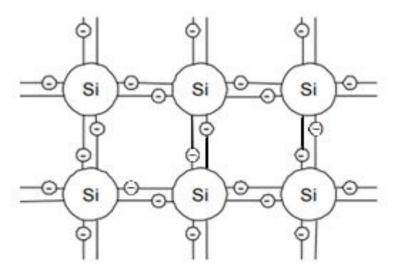
Полупроводники, состоящие из атомов одного химического элемента, называются собственными или химически чистыми.

Германий и кремний наиболее распространённые, они четырёх валентные.

Валентные электроны образуют ковалентные связи при построении кристаллической решётки полупроводника.

Такая решётка является однородной

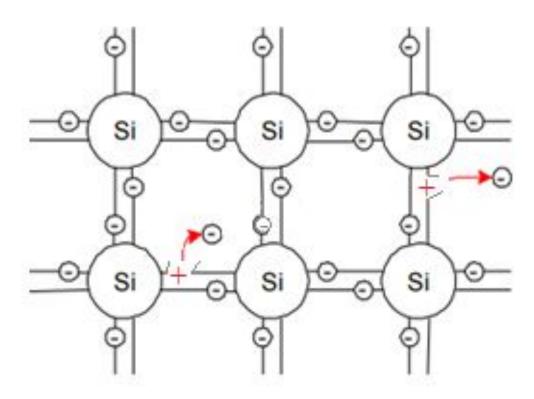
идеальная решётка при -273°C



- 1. Электропроводность Si при одинаковых условиях ниже, чем у Ge. Поскольку его валентные электроны сильнее связаны с ядром и имеют меньшую энергию.
- 2. По тем же самым причинам Si устойчивее работает при повышенных температурах.
- 3. Рабочие температуры кремния и германия:

$$t_{Si} = ext{от} -50^{0} ext{ C до} +150^{0} ext{ C} \ t_{Ge} = ext{от} -50^{0} ext{ C до} +90^{0} ext{ C}$$

При комнатных температурах электроны получают достаточно энергии, чтобы разорвать ковалентные связи.



Если электрон получил энергию, большую ширины запрещённой зоны, он разрывает ковалентную связь и становится свободным.

На его месте образуется вакансия, которая имеет положительный заряд, равный по величине заряду электрона и называется дыркой.

В собственном полупроводнике количество электронов всегда равно количеству дырок.

Процесс образования пары зарядов электрон и дырка называется генерацией заряда.

Свободный электрон может занимать место дырки, восстанавливая ковалентную связь и при этом излучая избыток энергии.

Процесс восстановления ковалентной связи называется рекомбинацией зарядов.

Дырку принято считать подвижным положительным носителем заряда.

Дырки и свободные электроны, образующиеся в результате генерации носителей заряда, называются собственными носителями заряда,

а проводимость полупроводника за счёт собственных носителей заряда называется

собственной проводимостью проводника или электронно-дырочной.