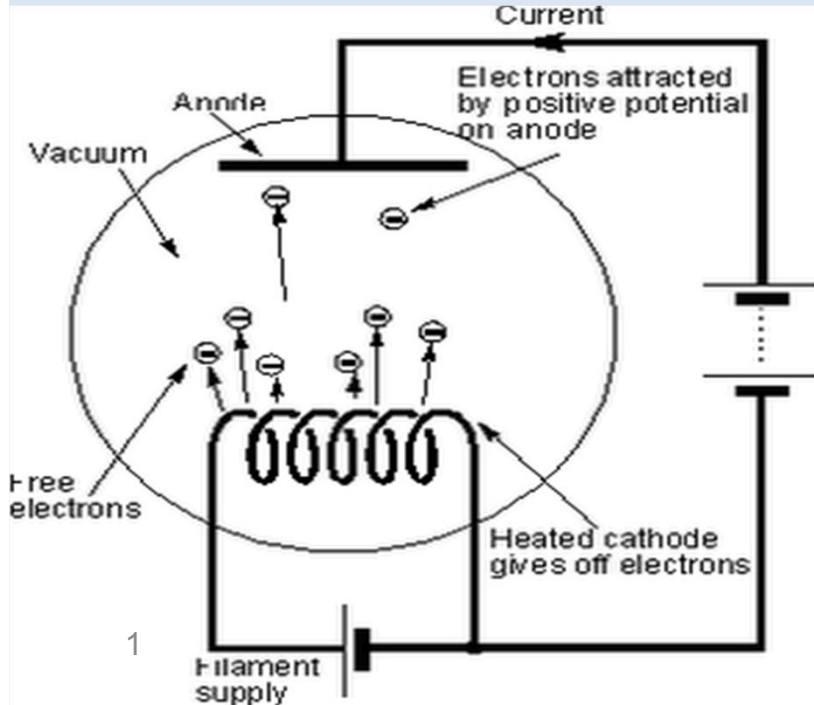


# علم الالكترونيات Electronics

- ظهر علم الإلكترونيات في 1882م مع ظهور أثر أديسون Edison effect

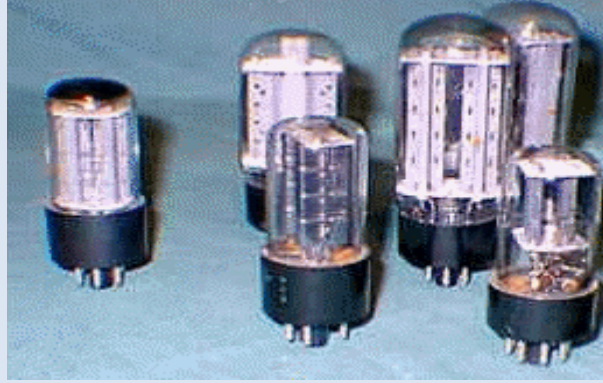


ظهر تيار كهربائي من حركة سيل من الالكترونات  
في الفراغ بين الكاثود الساخن و الانود داخل  
الصمام المفرغ



أطلق على هذا التيار الذي يسري  
خارج الموصل مسمى التيار الالكتروني  
تميزاً له عن التيار الكهربائي الذي  
يسري داخل المادة الموصلة

# علم الالكترونيات Electronics



عام 1904 م قدم فلمنج Fleming أول  
معدل الكتروني (الدايود) أو ما  
يعرف بالصمام الثنائي



عام 1912م قدم فورست Forest الصمام الثلاثي الذي استخدم  
شبكة يمكنها التحكم في التيار، وجعل من الممكن صنع الراديو.



man changing one  
of 18,000 tubes

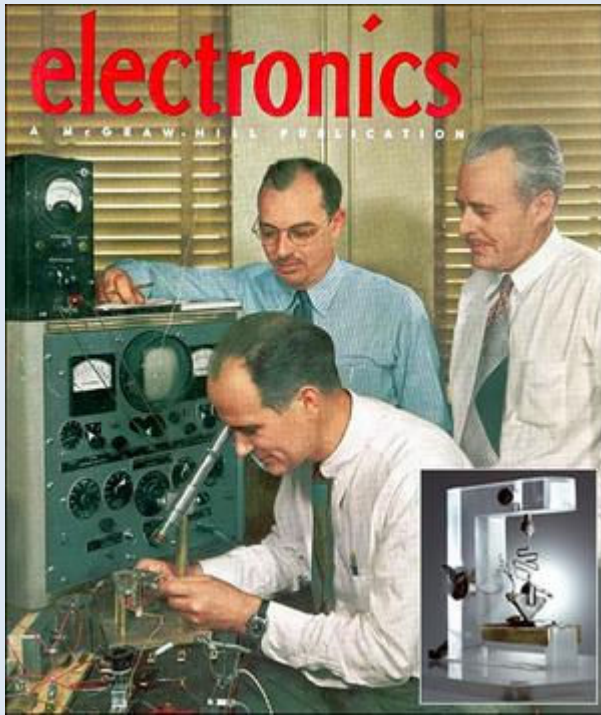
أصبحت الصمامات أساس لاختراع  
الأجهزة الالكترونية مثل التلفاز  
والراديو والتي كان حجمها كبير  
بسبب استخدام هذه الصمامات.

# الكترنيات أشباه الموصلات Semiconductors Electronic

The goal of electronic materials is to generate and control the flow of an electrical current.

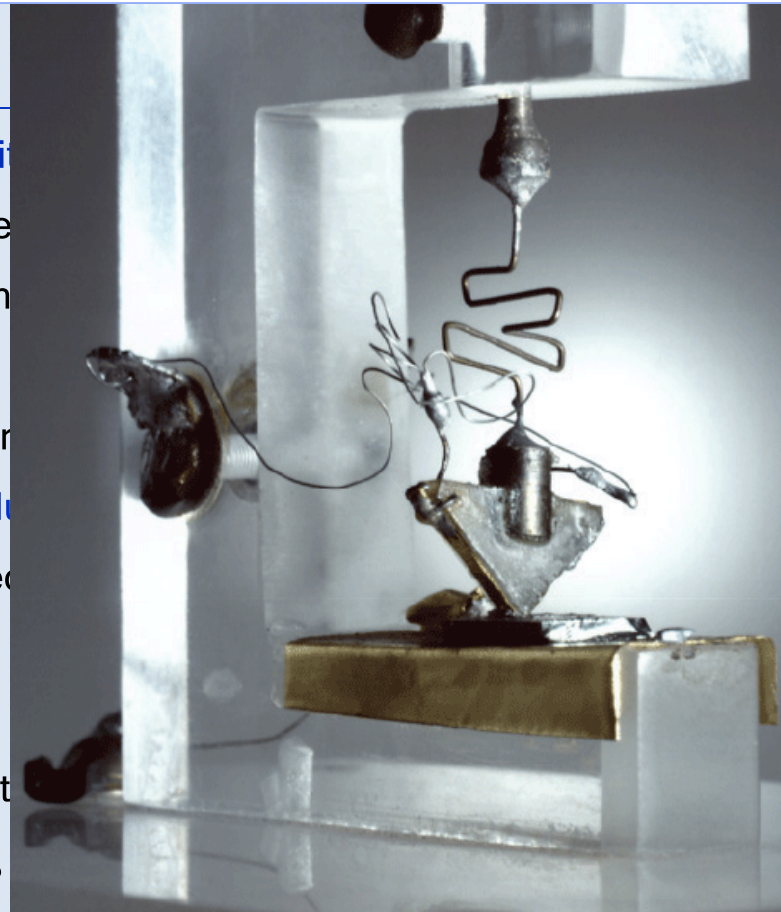
الهدف من المواد الالكترونية توليد تيار كهربائي متدفق و التحكم في.

عام 1948م تم تصنيع أول ترانزستور transistor من قبل العلماء الثلاثة.



d circuit  
with the  
ced on  
away  
resistor  
ll produ  
al direc  
made  
VLSI)

of circuits with on-and-off switch  
Microcomputers, medical equipment,



. A. Dummer, a  
out the 1950s,  
tal semiconductor  
diodes (active  
or chip. By 1961,  
ns of equipment  
ar transistors and  
ation (LSI), and  
ists of thousands  
a single chip.  
atellites are only

"The first transistor ever assembled, invented in Bell Labs in 1947." integrated circuits.



**William Shockley**

1/3 of the prize

USA

Semiconductor Laboratory of Beckman Instruments, Inc. Mountain View, CA, USA

b. 1910  
d. 1989

4



**John Bardeen**

1/3 of the prize

USA

University of Illinois Urbana, IL, USA

b. 1908  
d. 1991



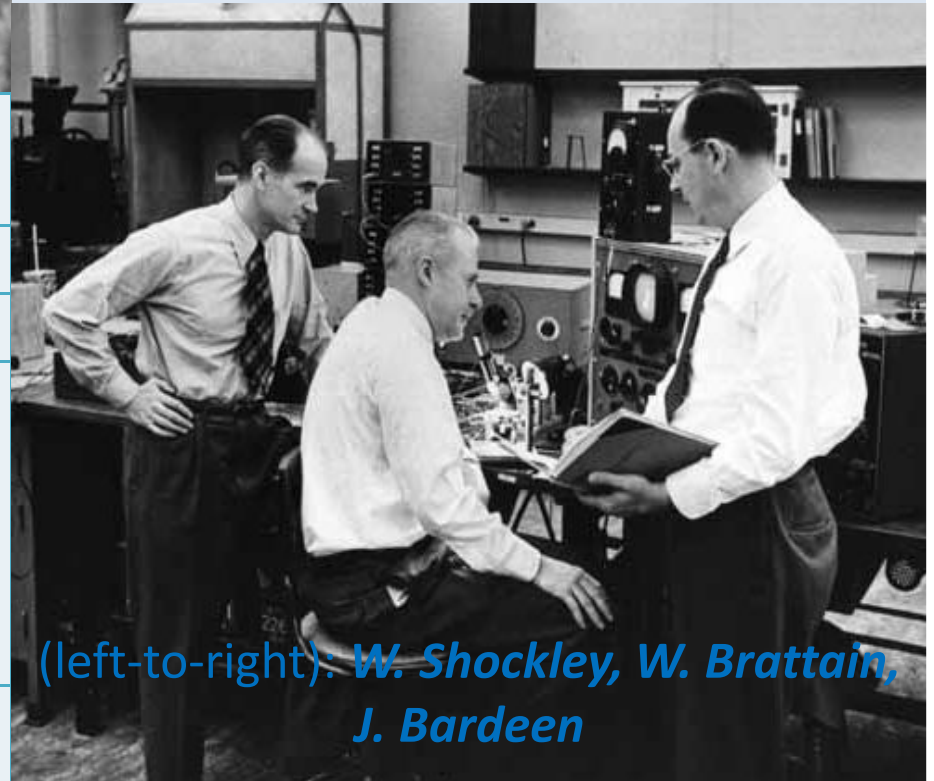
**Walter Houser Brattain**

1/3 of the prize

USA

Bell Telephone Laboratories Murray Hill, NJ, USA

b. 1902  
d. 1987



(left-to-right): **W. Shockley, W. Brattain, J. Bardeen**

# solids

الجوامد (المواد الصلبة)

Insulators

Metals

Semiconductors

Superconductors

Technology of  
the 19<sup>th</sup> century

Technology of  
the 20<sup>th</sup> century

Technology of  
the 21<sup>st</sup> century?

|                                                                                    |                |                                  |                                     |
|------------------------------------------------------------------------------------|----------------|----------------------------------|-------------------------------------|
|  | Conduttori     | $\rho < 10^{-5} \Omega m$        | (rame: $3 \cdot 10^{-8} \Omega m$ ) |
|  | Semiconduttori | $10^{-5} < \rho < 10^3 \Omega m$ | (silicio: $2300 \Omega m$ )         |
|  | Isolanti       | $\rho > 10^3 \Omega m$           | (diamante: $10^{14} \Omega m$ )     |

|     |                      | IIIA                  | IVA                  | VA                    | VIA                  |     |
|-----|----------------------|-----------------------|----------------------|-----------------------|----------------------|-----|
|     |                      | 5<br>B<br>Boro        | 6<br>C<br>Carbonio   | 7<br>N<br>Azoto       | 8<br>O<br>Ossigeno   | --- |
|     |                      | 13<br>Al<br>Alluminio | 14<br>Si<br>Silicio  | 15<br>P<br>Fosforo    | 16<br>S<br>Zolfo     | --- |
| IIB |                      |                       |                      |                       |                      | --- |
|     | 30<br>Zn<br>Zinco    | 31<br>Ga<br>Gallio    | 32<br>Ge<br>Germanio | 33<br>As<br>Arsenico  | 34<br>Se<br>Selenio  | --- |
|     | 48<br>Cd<br>Cadmio   | 49<br>In<br>Indio     | 50<br>Sn<br>Stagno   | 51<br>Sb<br>Antimonio | 52<br>Te<br>Tellurio | --- |
|     | 80<br>Hg<br>Mercurio | 81<br>Ti<br>Titanio   | 82<br>Pb<br>Piombo   | 83<br>Bi<br>Bismuto   | 84<br>Po<br>Polonio  | --- |

# النظرية الذرية Atomic Theory

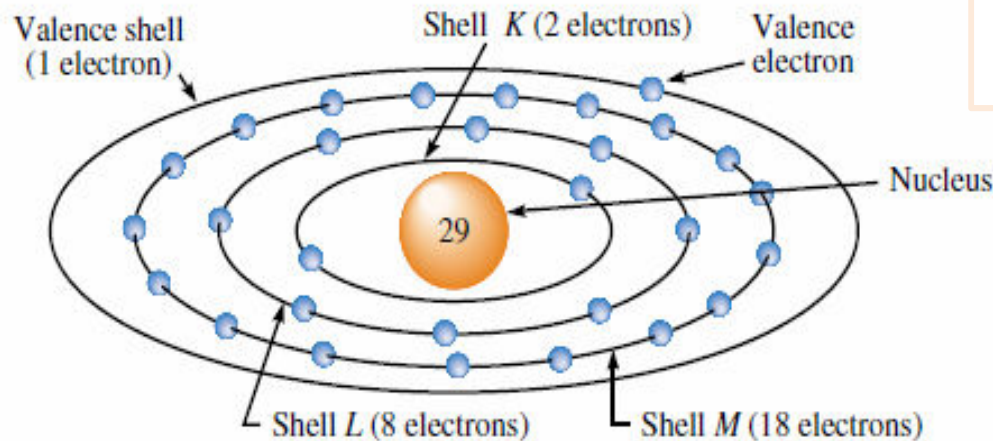


FIGURE 2-4 Copper atom. The valence electron is loosely bound.

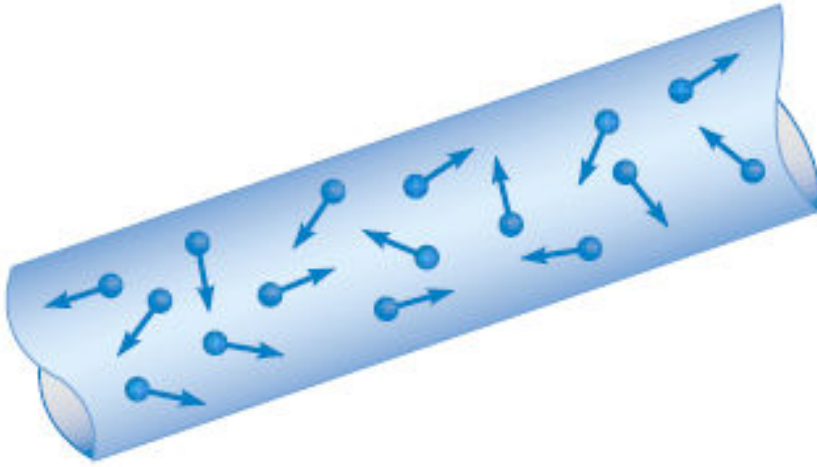
الذرة متعادلة

عدد الكثرونات التكافؤ للعنصر  
تحدد خصائصه الكهربائية.

| Shell                               | K               |                 | L               |                 | M               |                  |                 | N               |                  |                  |  |
|-------------------------------------|-----------------|-----------------|-----------------|-----------------|-----------------|------------------|-----------------|-----------------|------------------|------------------|--|
| Sub-shell/state                     | 1s              | 2s              | 2p              | 3s              | 3p              | 3d               | 4s              | 4p              | 4d               | 4f               |  |
| Numbers of electrons                | 2               | 2               | 6               | 2               | 6               | 10               | 2               | 6               | 10               | 14               |  |
| Symbol                              | 1s <sup>2</sup> | 2s <sup>2</sup> | 2p <sup>8</sup> | 3s <sup>2</sup> | 3p <sup>8</sup> | 3d <sup>10</sup> | 4s <sup>2</sup> | 4p <sup>8</sup> | 4d <sup>10</sup> | 4f <sup>14</sup> |  |
| Total numbers of electrons in shell | 2               | 8               |                 | 18              |                 |                  | 32              |                 |                  |                  |  |

No element can have more than **eight valence electrons**; when a valence shell has eight electrons, it is filled.

## Free Electrons      الإلكترونات الحرة



**FIGURE 2-6** Random motion of free electrons in a conductor.

- كمية الطاقة اللازمة لهروب الإلكترون من الذرة يعتمد على عدد الإلكترونات في مستوى التكافؤ. كيف؟

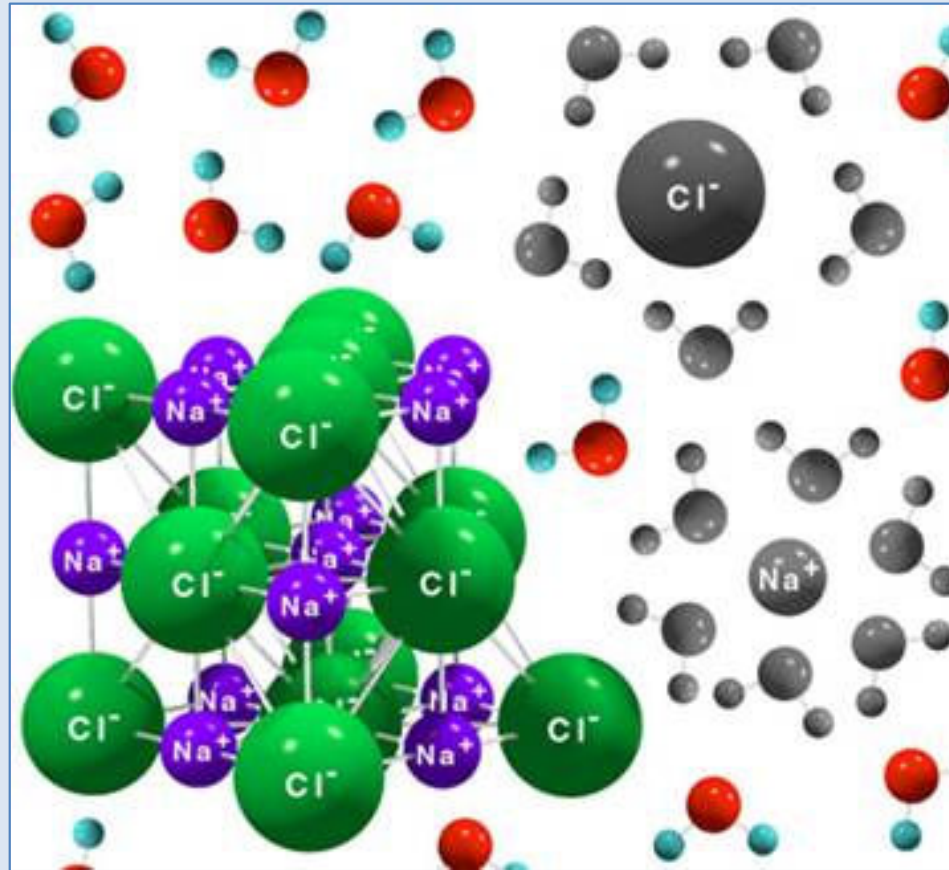
- الإلكترونات التكافؤ في النحاس تحصل على طاقة كافية من التسخين فقط أو عند درجة حرارة الغرفة لتهرب من ذرتها الأم و تتجول بين الذرات خلال المادة (بحيث تبقى المادة متعادلة) هذه الإلكترونات تسمى **الإلكترونات الحرة**.

- في النحاس عدد الإلكترونات الحرة  $10^{23} / \text{Cm}^3$  عند درجة حرارة الغرفة.

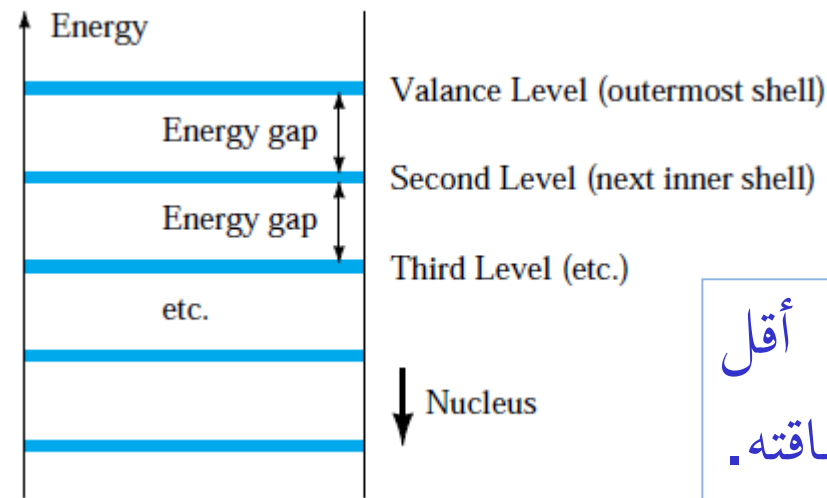
**كيف يصنف من ناحية التوصيل الكهربائي؟**

# الأيونات Ions

إذا فقدت الذرة المتعادلة أحد الإلكترونات فإنها تتحول إلى أيون موجب،  
و إذا اكتسبت الإلكترون فإنها تصبح أيون سالب.



## نطاقات الطاقة في المواد الصلبة Energy Bands in Solids



الالكترونات تدور حول النواة في مستويات محددة الطاقة.

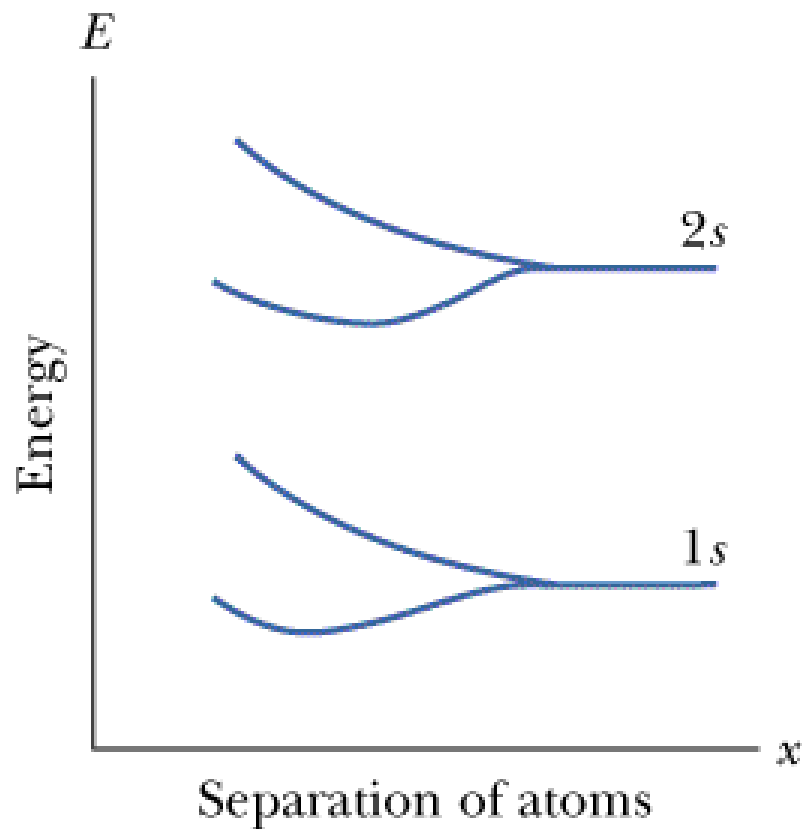
المستوى الأول للطاقة (الأقرب للنواة) يمتلك أقل طاقة وكلما زاد بعد المستوى عن النواة زادت طاقته.

نتيجة تجمع الذرات تتداخل مستويات طاقة كل ذرة مع الذرات الأخرى في البلورة وينتج عن ذلك حزم أو نطاقات أو أشرطة للطاقة.

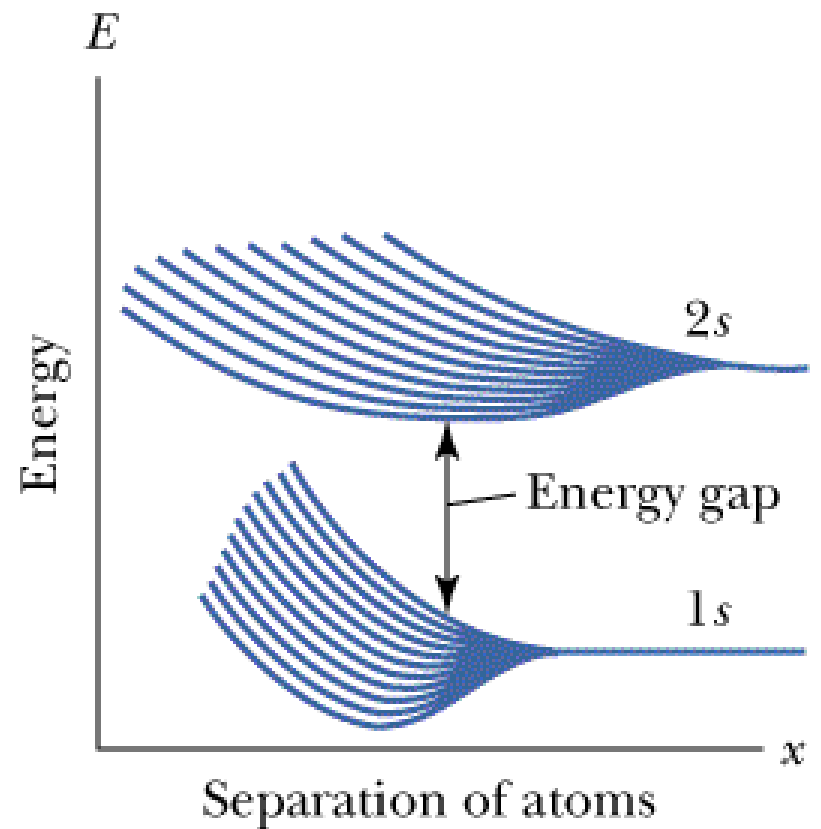
كل نطاق يحوى مجموعة من مستويات الطاقة المتقاربة التي تكون فروق الطاقة بينها صغيرة جدا.

يوجد بين نطاقات الطاقة فجوات لا يوجد بها مستويات طاقة أو إلكترونات.

In a crystal, electrons in the same orbit do not have the same energy and thus form energy bands

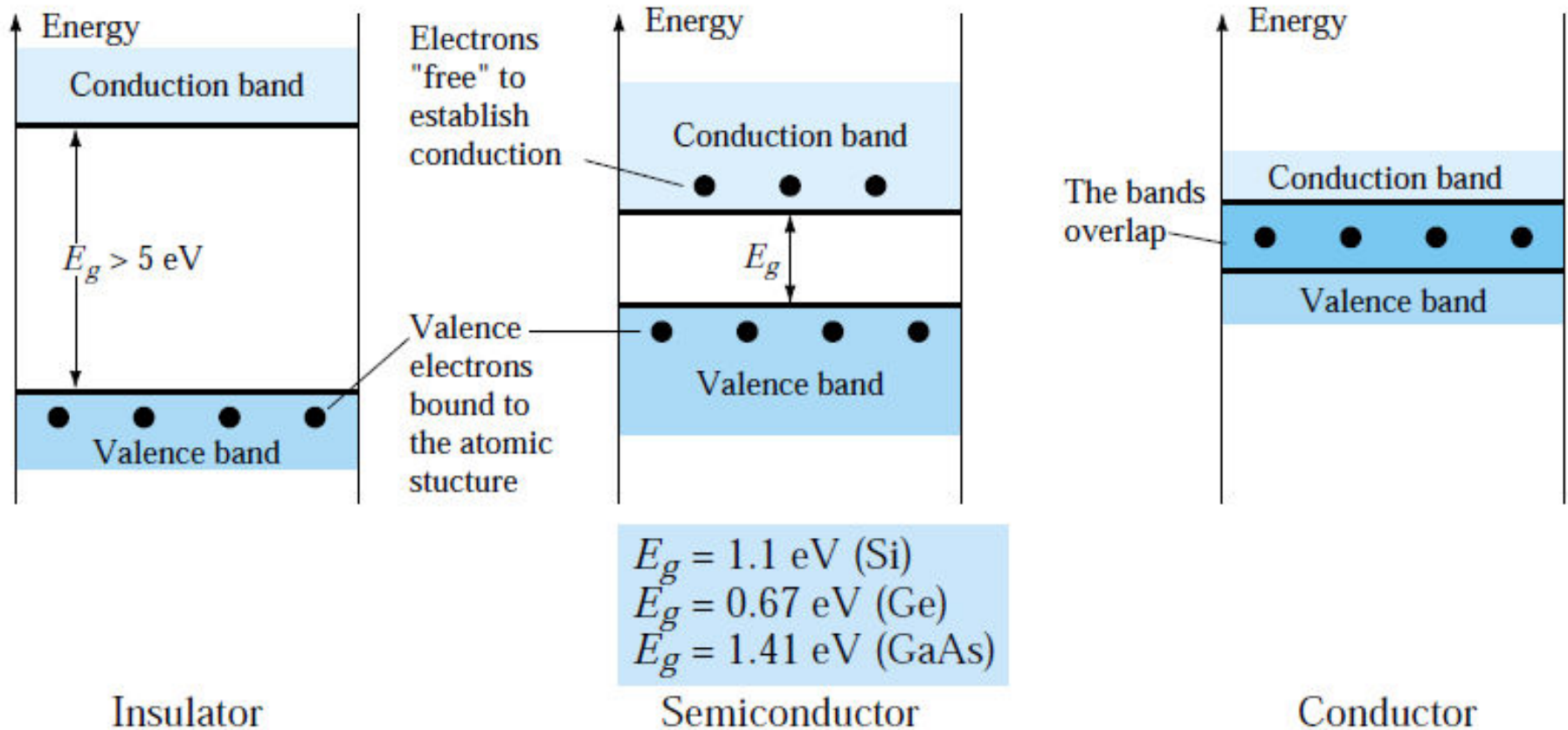


(a)



(b)

# فجوة النطاق Band gap



# Band gap فجوة النطاق

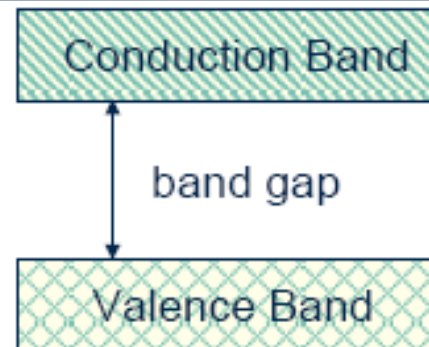
## ■ Metal

- negligible band gap or overlap



## ■ Insulator

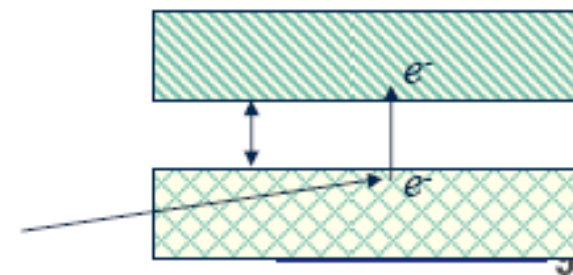
- large band gap,  $\sim 8$  eV



## ■ Semiconductor

- medium sized gap,  $\sim 1$  eV

Electrons can gain energy from lattice (phonon) or photon to become "free"



# الموصلات Conductors

النحاس

الفضة

الذهب

## Periodic Table of the Elements

# Periodic of the Elements

الفضة  
الذهب

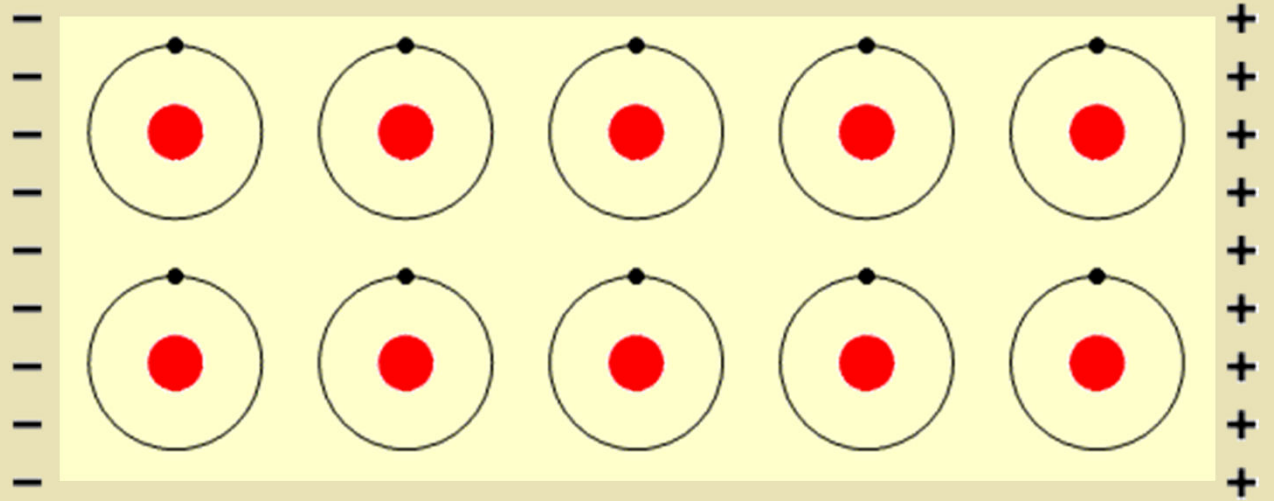
| 1A |    | IIA |    |       |      |     |      |       |      |     |    |     |    |     |    |     |    |     |     |     |     |     |     |     |     |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    | 0 |
|----|----|-----|----|-------|------|-----|------|-------|------|-----|----|-----|----|-----|----|-----|----|-----|-----|-----|-----|-----|-----|-----|-----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|---|
| 1  | H  |     | 2  | He    |      |     |      |       |      |     |    |     |    |     |    |     |    |     |     |     |     |     |     |     |     |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |   |
| 3  | Li | 4   | Be |       |      |     |      |       |      |     |    |     |    |     |    |     |    |     |     |     |     |     |     |     |     |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |   |
| 11 | Na | 12  | Mg | III B | IV B | V B | VI B | VII B | VIII | IX  | X  | IB  |    |     |    |     |    |     |     |     |     |     |     |     |     |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |   |
| 19 | K  | 20  | Ca | 21    | Sc   | 22  | Ti   | 23    | V    | 24  | Cr | 25  | Mn | 26  | Fe | 27  | Co | 28  | Ni  | 29  | Cu  | 30  | Zn  | 31  | Ga  | 32 | Ge | 33 | As | 34 | Se | 35 | Br | 36 | Kr |   |
| 37 | Rb | 38  | Sr | 39    | Y    | 40  | Zr   | 41    | Nb   | 42  | Mo | 43  | Tc | 44  | Ru | 45  | Rh | 46  | Pd  | 47  | Ag  | 48  | Cd  | 49  | In  | 50 | Sn | 51 | Sb | 52 | Te | 53 | I  | 54 | Xe |   |
| 55 | Cs | 56  | Ba | 57    | *La  | 72  | Hf   | 73    | Ta   | 74  | W  | 75  | Re | 76  | Os | 77  | Ir | 78  | Pt  | 79  | Au  | 80  | Hg  | 81  | Tl  | 82 | Pb | 83 | Bi | 84 | Po | 85 | At | 86 | Rn |   |
| 87 | Fr | 88  | Ra | 89    | +Ac  | 104 | Rf   | 105   | Ha   | 106 | Sg | 107 | Ns | 108 | Hs | 109 | Mt | 110 | 110 | 111 | 111 | 112 | 112 | 113 | 113 |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |   |

\* Lanthanide Series

+ Actinide Series

|    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |     |     |     |     |
|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|-----|-----|-----|-----|
| 58 | 59 | 60 | 61 | 62 | 63 | 64 | 65 | 66 | 67 | 68  | 69  | 70  | 71  |
| Ce | Pr | Nd | Pm | Sm | Eu | Gd | Tb | Dy | Ho | Er  | Tm  | Yb  | Lu  |
| 90 | 91 | 92 | 93 | 94 | 95 | 96 | 97 | 98 | 99 | 100 | 101 | 102 | 103 |
| Th | Pa | U  | Np | Pu | Am | Cm | Bk | Cf | Es | Fm  | Md  | No  | Lr  |

# Conductors



**Conductors** have **loosely bound electrons** in their outer shell

These electrons require a **small amount of energy** to free them for conduction

Let's apply a **potential difference** across the **conductor** above...

The **force** on each electron is enough to **free it** from its orbit and it can jump from atom to atom – the conductor **conducts**

**Conductors** are said to have a **low resistivity / resistance**

# العوازل Insulators

## Periodic Table of the Elements

# Periodic Table of the Elements

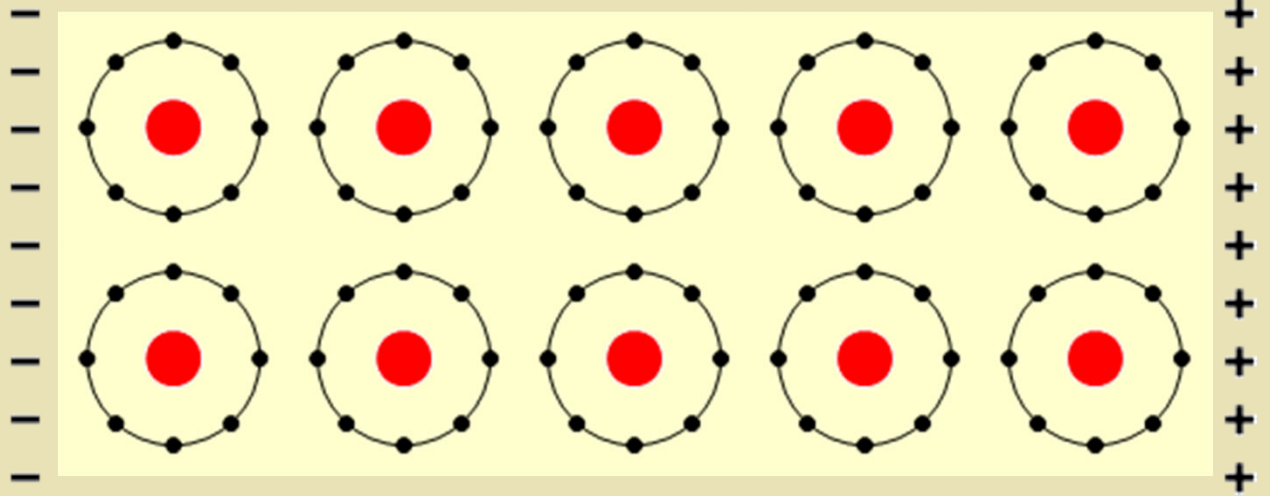
|    |    |    |       |      |     |     |     |     |     |       |     |     |     |     |    |    |    |    |    |
|----|----|----|-------|------|-----|-----|-----|-----|-----|-------|-----|-----|-----|-----|----|----|----|----|----|
| 1A |    |    |       |      |     |     |     |     |     |       |     |     |     |     |    |    | 0  |    |    |
| 1  | 1  |    |       |      |     |     |     |     |     |       |     |     |     |     |    |    |    | 2  |    |
|    | H  |    |       |      |     |     |     |     |     |       |     |     |     |     |    |    |    | He |    |
| 2  | 3  | 4  |       |      |     |     |     |     |     |       |     |     |     |     |    |    |    |    | 10 |
|    | Li | Be |       |      |     |     |     |     |     |       |     |     |     |     |    |    |    |    | Ne |
| 3  | 11 | 12 |       |      |     |     |     |     |     |       |     |     |     |     |    |    |    |    | 18 |
|    | Na | Mg | III B | IV B | V B | VIB |     |     |     | VII B |     |     |     | VII |    | IB | IB | 18 |    |
|    |    |    |       |      |     |     |     |     |     |       |     |     |     |     |    |    |    |    |    |
| 4  | 19 | 20 | 21    | 22   | 23  | 24  | 25  | 26  | 27  | 28    | 29  | 30  | 31  | 32  | 33 | 34 | 35 | 36 |    |
|    | K  | Ca | Sc    | Ti   | V   | Cr  | Mn  | Fe  | Co  | Ni    | Cu  | Zn  | Ga  | Ge  | As | Se | Br | Kr |    |
| 5  | 37 | 38 | 39    | 40   | 41  | 42  | 43  | 44  | 45  | 46    | 47  | 48  | 49  | 50  | 51 | 52 | 53 | 54 |    |
|    | Rb | Sr | Y     | Zr   | Nb  | Mo  | Tc  | Ru  | Rh  | Pd    | Ag  | Cd  | In  | Sn  | Sb | Te | I  | Xe |    |
| 6  | 55 | 56 | 57    | 72   | 73  | 74  | 75  | 76  | 77  | 78    | 79  | 80  | 81  | 82  | 83 | 84 | 85 | 86 |    |
|    | Cs | Ba | *La   | Hf   | Ta  | W   | Re  | Os  | Ir  | Pt    | Au  | Hg  | Tl  | Pb  | Bi | Po | At | Rn |    |
| 7  | 87 | 88 | 89    | 104  | 105 | 106 | 107 | 108 | 109 | 110   | 111 | 112 | 113 |     |    |    |    |    |    |
|    | Fr | Ra | +Ac   | Rf   | Ha  | Sg  | Ns  | Hs  | Mt  | 110   | 111 | 112 | 113 |     |    |    |    |    |    |

\* Lanthanide Series

+ Actinide Series

|    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |     |     |     |     |
|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|-----|-----|-----|-----|
| 58 | 59 | 60 | 61 | 62 | 63 | 64 | 65 | 66 | 67 | 68  | 69  | 70  | 71  |
| Ce | Pr | Nd | Pm | Sm | Eu | Gd | Tb | Dy | Ho | Er  | Tm  | Yb  | Lu  |
| 90 | 91 | 92 | 93 | 94 | 95 | 96 | 97 | 98 | 99 | 100 | 101 | 102 | 103 |
| Th | Pa | U  | Np | Pu | Am | Cm | Bk | Cf | Es | Fm  | Md  | No  | Lr  |

# Insulators



**Insulators** have **tightly bound electrons** in their outer shell

These electrons require a **very large amount of energy** to free them for conduction

Let's apply a **potential difference** across the **insulator** above...

The **force** on each electron is **not enough** to free it from its orbit and the insulator does not **conduct**

**Insulators** are said to have a **high resistivity / resistance**

# Semiconductors أشباه الموصلات

## Periodic Table of the Elements

IV

# Periodic Table of the Elements

The image shows a periodic table of elements. A yellow arrow points to the element Silicon (Si), which is located in group IV (the carbon group) and period 3. The element Si is highlighted with a yellow box. The periodic table is color-coded by groups: Group I (orange), Group II (yellow), Groups III-VII (blue), Group VIII (purple), Group IX (green), Group X (orange), and Group XI (yellow). The element Si is in the green group (Group IV).

|   |    |    |     |     |     |     |     |     |     |     |     |     |     |    |    |    |    |    |    |   |   |   |   |   |    |  |  |  |
|---|----|----|-----|-----|-----|-----|-----|-----|-----|-----|-----|-----|-----|----|----|----|----|----|----|---|---|---|---|---|----|--|--|--|
| 1 | 2  |    |     |     |     |     |     |     |     |     |     |     |     |    |    |    |    | 3  | 4  | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 |  |  |  |
| 1 | H  |    |     |     |     |     |     |     |     |     |     |     |     |    |    |    |    | He |    |   |   |   |   |   |    |  |  |  |
| 2 | 3  | 4  |     |     |     |     |     |     |     |     |     |     |     |    |    |    |    |    | 10 |   |   |   |   |   |    |  |  |  |
| 2 | Li | Be |     |     |     |     |     |     |     |     |     |     |     |    |    |    |    |    | Ne |   |   |   |   |   |    |  |  |  |
| 3 | 11 | 12 | 13  | 14  | 15  | 16  | 17  | 18  |     |     |     |     |     |    |    |    |    |    | Ar |   |   |   |   |   |    |  |  |  |
| 3 | Na | Mg | Al  | Si  | P   | S   | Cl  |     |     |     |     |     |     |    |    |    |    |    |    |   |   |   |   |   |    |  |  |  |
| 4 | 19 | 20 | 21  | 22  | 23  | 24  | 25  | 26  | 27  | 28  | 29  | 30  | 31  | 32 | 33 | 34 | 35 | 36 |    |   |   |   |   |   |    |  |  |  |
| 4 | K  | Ca | Sc  | Ti  | V   | Cr  | Mn  | Fe  | Co  | Ni  | Cu  | Zn  | Ga  | Ge | As | Se | Br |    |    |   |   |   |   |   |    |  |  |  |
| 5 | 37 | 38 | 39  | 40  | 41  | 42  | 43  | 44  | 45  | 46  | 47  | 48  | 49  | 50 | 51 | 52 | 53 | 54 |    |   |   |   |   |   |    |  |  |  |
| 5 | Rb | Sr | Y   | Zr  | Nb  | Mo  | Tc  | Ru  | Rh  | Pd  | Ag  | Cd  | In  | Sn | Sb | Te | I  |    |    |   |   |   |   |   |    |  |  |  |
| 6 | 55 | 56 | 57  | 72  | 73  | 74  | 75  | 76  | 77  | 78  | 79  | 80  | 81  | 82 | 83 | 84 | 85 | 86 |    |   |   |   |   |   |    |  |  |  |
| 6 | Cs | Ba | *La | Hf  | Ta  | W   | Re  | Os  | Ir  | Pt  | Au  | Hg  | Tl  | Pb | Bi | Po | At |    |    |   |   |   |   |   |    |  |  |  |
| 7 | 87 | 88 | 89  | 104 | 105 | 106 | 107 | 108 | 109 | 110 | 111 | 112 | 113 |    |    |    |    |    |    |   |   |   |   |   |    |  |  |  |
| 7 | Fr | Ra | +Ac | Rf  | Ha  | Sg  | Ns  | Hs  | Mt  | 110 | 111 | 112 | 113 |    |    |    |    |    |    |   |   |   |   |   |    |  |  |  |

\* Lanthanide Series

+ Actinide Series

|    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |     |     |     |     |
|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|-----|-----|-----|-----|
| 58 | 59 | 60 | 61 | 62 | 63 | 64 | 65 | 66 | 67 | 68  | 69  | 70  | 71  |
| Ce | Pr | Nd | Pm | Sm | Eu | Gd | Tb | Dy | Ho | Er  | Tm  | Yb  | Lu  |
| 90 | 91 | 92 | 93 | 94 | 95 | 96 | 97 | 98 | 99 | 100 | 101 | 102 | 103 |
| Th | Pa | U  | Np | Pu | Am | Cm | Bk | Cf | Es | Fm  | Md  | No  | Lr  |

# أشباه الموصلات Semiconductors

|    |
|----|
| 14 |
| Si |
| 32 |
| Ge |

الجرمانيوم و السيليكون من أهم أشباه الموصلات  
المستخدمة في تصنيع العناصر الالكترونية

لكي تصل إلى الاستقرار لابد أن يكون في مدارها الأخير  
8 الكترونات.

## اكتبي التوزيع الالكتروني للسيليكون والجرمانيوم.

| Shell                               | K               | L               |                 | M               |                 |                  | N               |                 |                  |                  |
|-------------------------------------|-----------------|-----------------|-----------------|-----------------|-----------------|------------------|-----------------|-----------------|------------------|------------------|
| Sub-shell/state                     | 1s              | 2s              | 2p              | 3s              | 3p              | 3d               | 4s              | 4p              | 4d               | 4f               |
| Numbers of electrons                | 2               | 2               | 6               | 2               | 6               | 10               | 2               | 6               | 10               | 14               |
| Symbol                              | 1s <sup>2</sup> | 2s <sup>2</sup> | 2p <sup>6</sup> | 3s <sup>2</sup> | 3p <sup>6</sup> | 3d <sup>10</sup> | 4s <sup>2</sup> | 4p <sup>6</sup> | 4d <sup>10</sup> | 4f <sup>14</sup> |
| Total numbers of electrons in shell | 2               | 8               |                 | 18              |                 |                  | 32              |                 |                  |                  |

For certain shell, there are sub-shells named as s, p, d and f.

| n | Sub-shell | s  | p  | d  | f  |    |
|---|-----------|----|----|----|----|----|
| 1 | K         | 1s |    |    |    | 2  |
| 2 | L         | 2s | 2p |    |    | 8  |
| 3 | M         | 3s | 3p | 3d |    | 18 |
| 4 | N         | 4s | 4p | 4d | 4f | 32 |
| 5 | O         | 5s | 5p | 5d | 5f | 32 |
| 6 | P         | 6s | 6p | 6d |    | 18 |
| 7 | Q         | 7s | 7p |    |    | 8  |

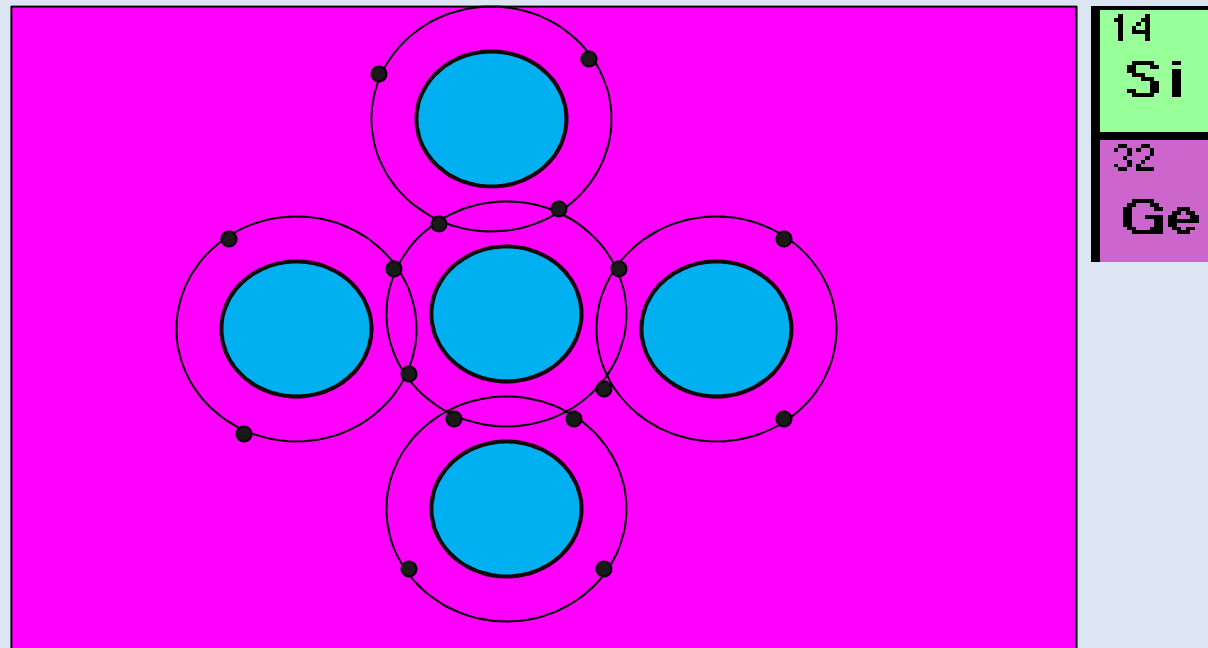
## Semiconductors أشباه الموصلات

هي مواد تملك خواص كهربائية متوسطة بين الموصلات والعوازل.

أفضل أشباه الموصلات هي التي تملك **أربع** الكترونات تكافؤ في مدارها الأخير.

# أشباه الموصلات النقية Intrinsic semiconductors

ترتبط كل ذرة مع أربع ذرات مجاورة بروابط تساهمية

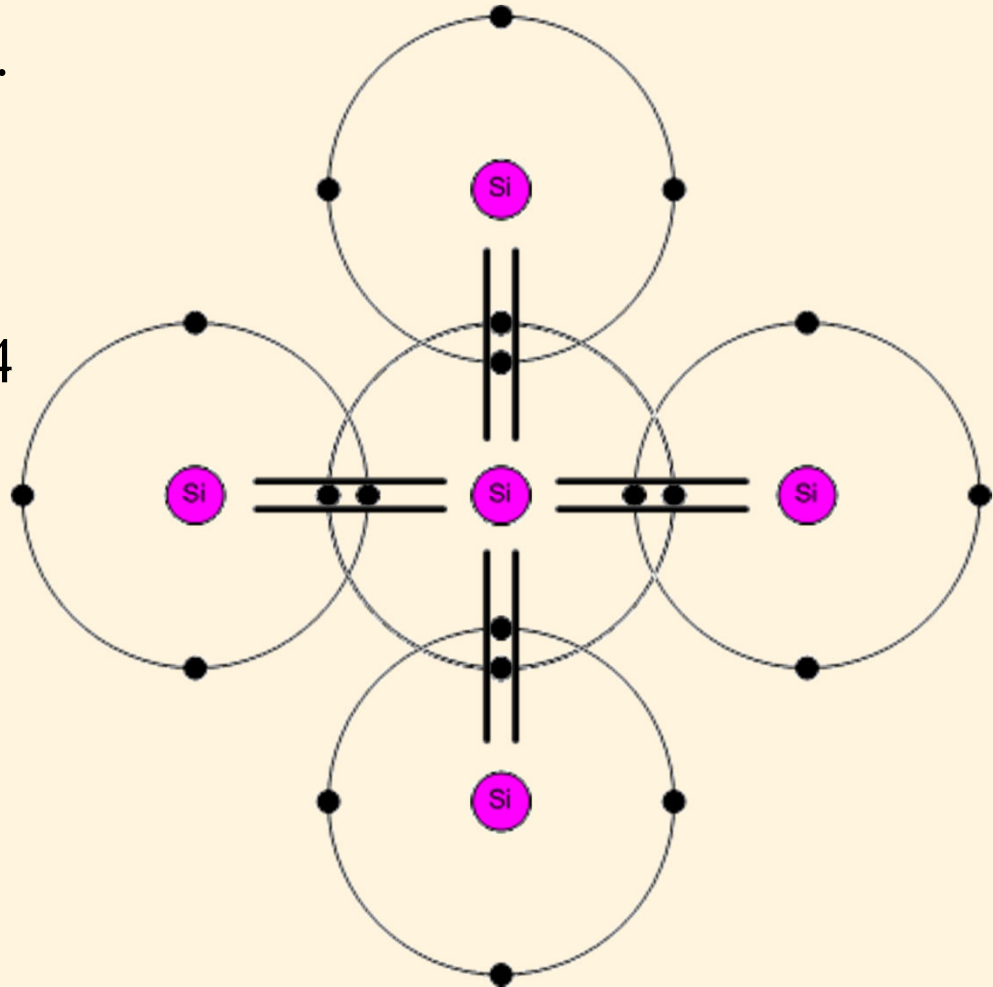


## The Silicon, Si, Atom

Silicon has a **valency of 4** i.e.  
4 electrons in its **outer** shell

Each silicon atom **shares** its 4  
outer electrons with 4  
neighbouring atoms

These shared electrons –  
**bonds** – are shown as  
**horizontal** and **vertical** lines  
between the atoms

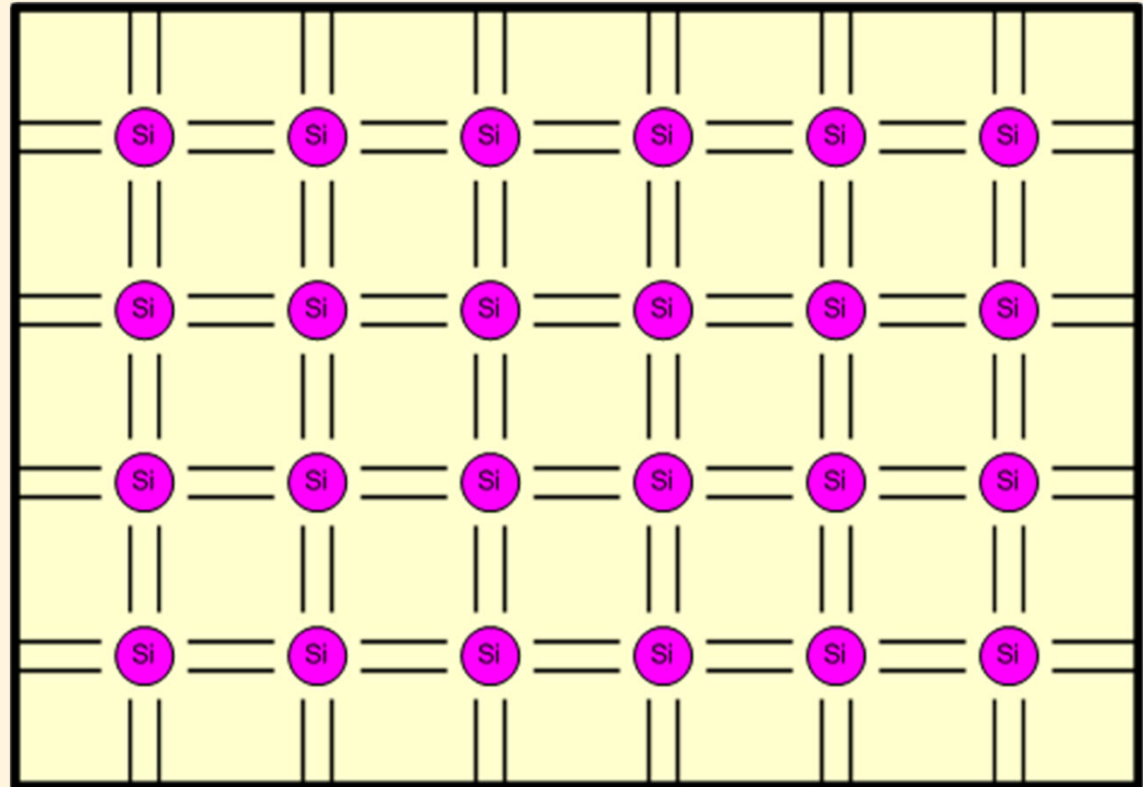


## Silicon – the crystal lattice

If we **extend** this arrangement throughout a piece of silicon...

We have the **crystal lattice** of silicon

This is how silicon looks when it is **cold**

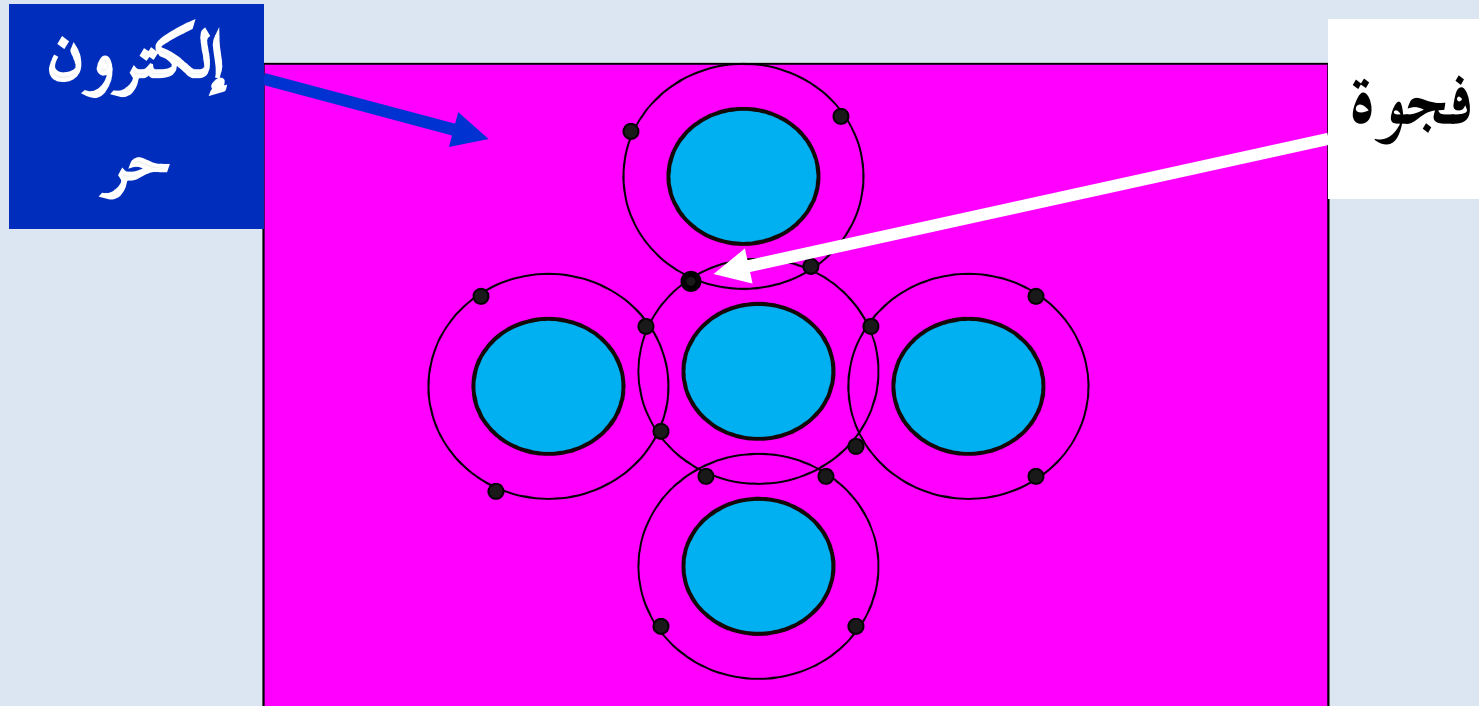


It has no **free** electrons – it cannot **conduct** electricity – therefore it behaves like an **insulator**

# أشباه الموصلات النقية Intrinsic semiconductors

## توليد إلكترون حر وفجوة

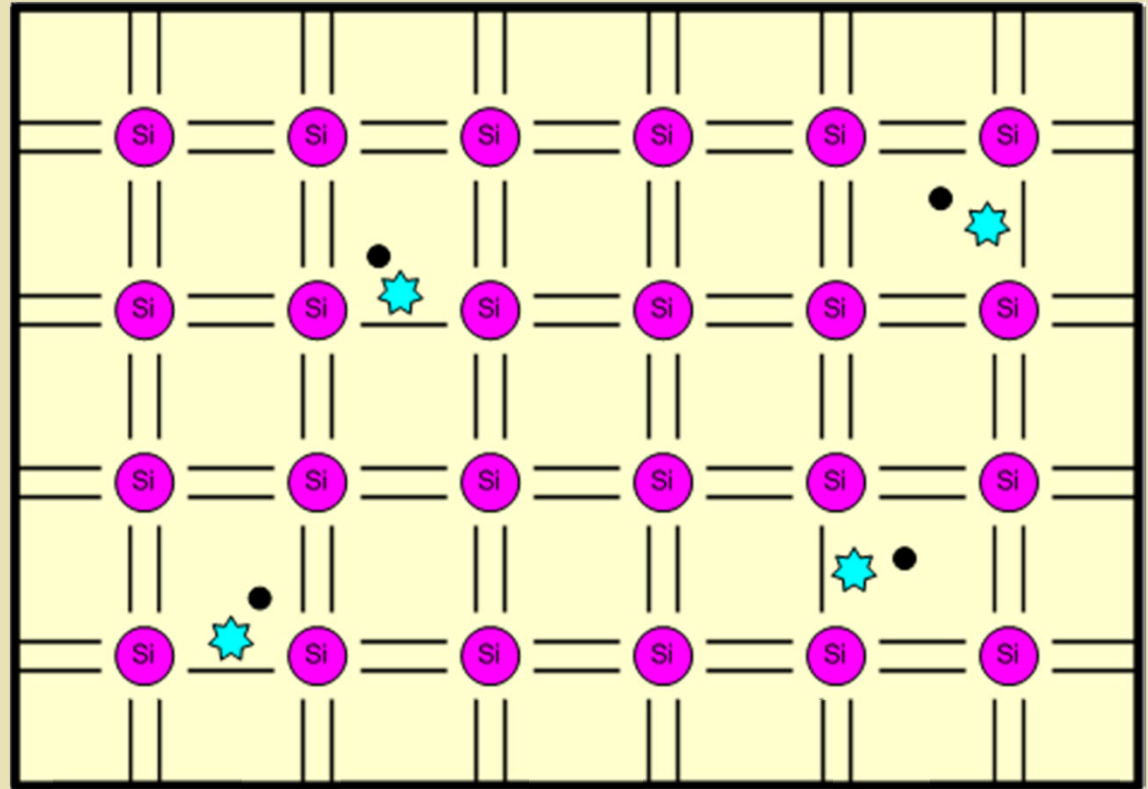
مع ازدياد درجة الحرارة تحصل بعض الإلكترونات على طاقة تكفي للتغلب على طاقة ارتباطها. وهذا يؤدي إلى تحريرها لتصبح حرة داخل البلورة تاركة خلفها فراغا يطلق عليه اسم **الفجوة**.



## Heating Silicon

We have seen that,  
in silicon, **heat**  
releases electrons  
from their bonds...

This creates  
**electron-hole pairs**  
which are then  
available for  
conduction



## توليد إلكترون حر وفجوة

عند درجة حرارة الغرفة فإن عدد الفجوات والالكترونات الحرة قليل لذلك تكون المادة عازلة.

زمن العمر في حدود النانو ثانية و الميكرو ثانية حسب نقاوة شبه الموصل.

تتحرك الالكترونات في اتجاه يعاكس حركة الثقوب.

تعتبر الفجوة شحنة موجبة لأن فقد الإلكترون يولد أيون موجب.

الزمن بين توليد الإلكترون وإعادة اتحاده يسمى زمن العمر lifetime.

الفجوة تجذب وتصطاد أي إلكترون من الوسط المجاور.

## أشباه الموصلات النقية Intrinsic semiconductors

- هي أشباه موصلات نقية لا تحتوي على شوائب (السيلكون و الجرمانيوم).
- عند درجة حرارة الغرفة تكون عازلة؛ لأنها تملك القليل من الشحنات الحرة.
- عدد الإلكترونات  $n$  يساوي عدد الثقوب  $p$  ( $p = n$ ).
- مع رفع درجة الحرارة يزداد عدد حاملات الشحنة؛ وتزداد الموصلية الكهربائية.

# Intrinsic Conduction

If **more heat** is applied the process **continues...**

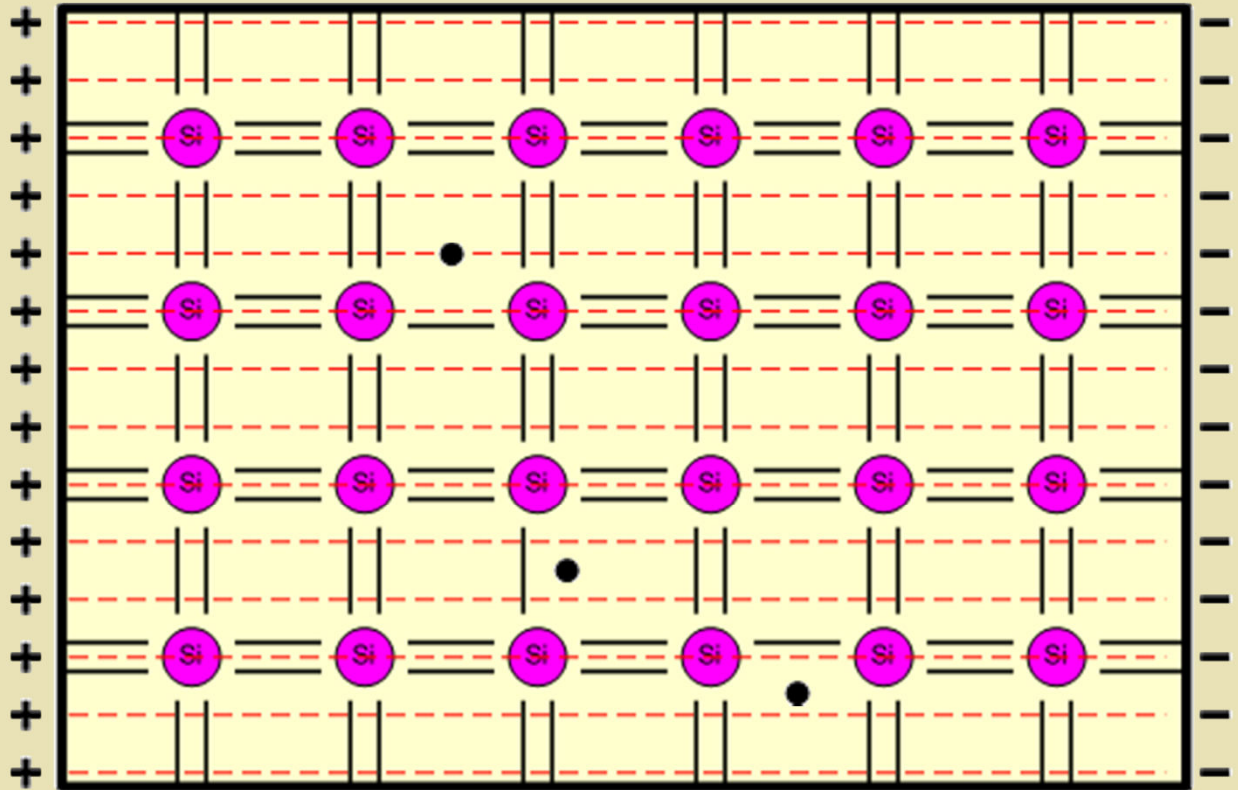
**More heat...**

**More current...**

**Less resistance...**

The silicon is acting as a **thermistor**

Its resistance **decreases** with temperature



# The Thermistor

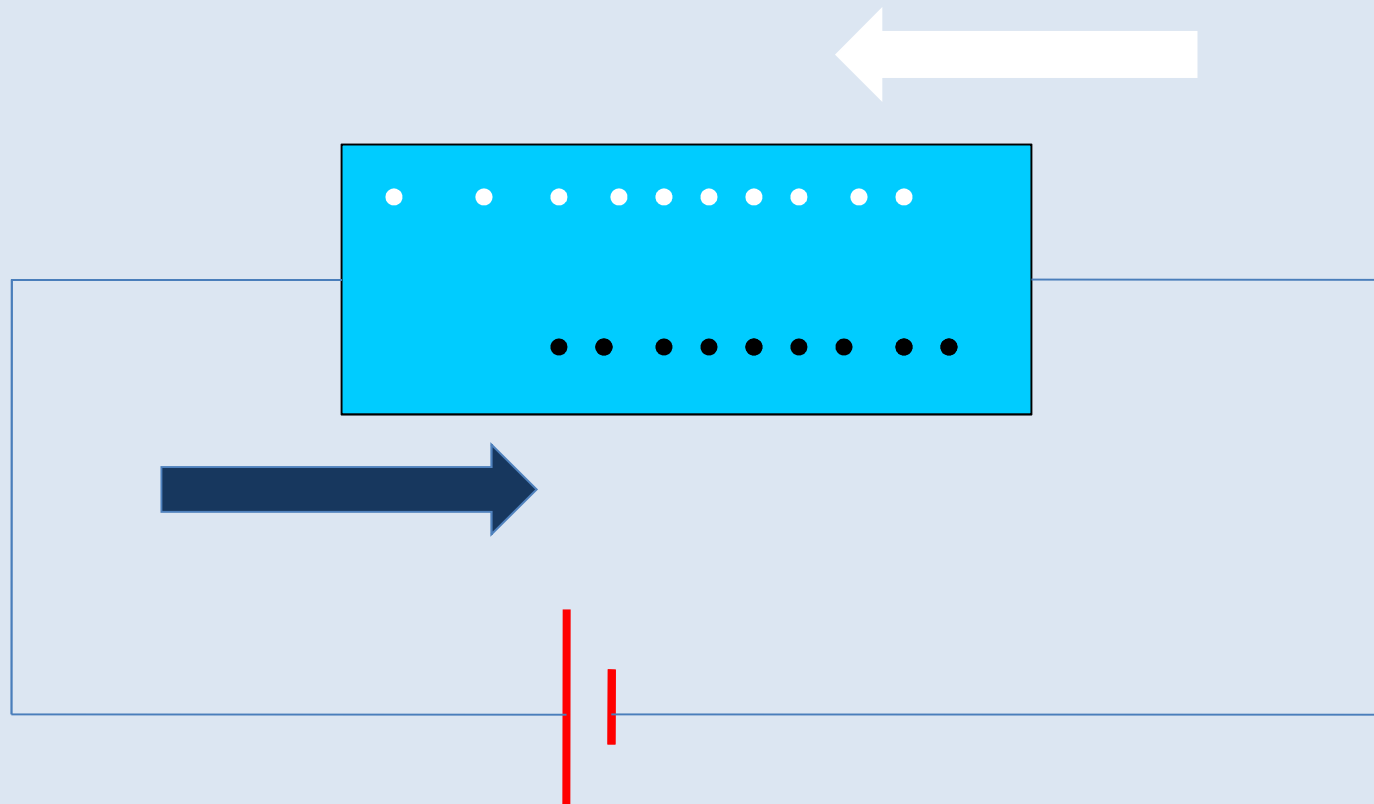
- The thermistor is a **heat** sensitive resistor
- When **cold** it behaves as an insulator i.e. it has a **very high resistance**
- When heated, **electron hole pairs** are released and are then available for **conduction** as has been described – thus its **resistance is reduced**

# The Light Dependent Resistor (LDR)

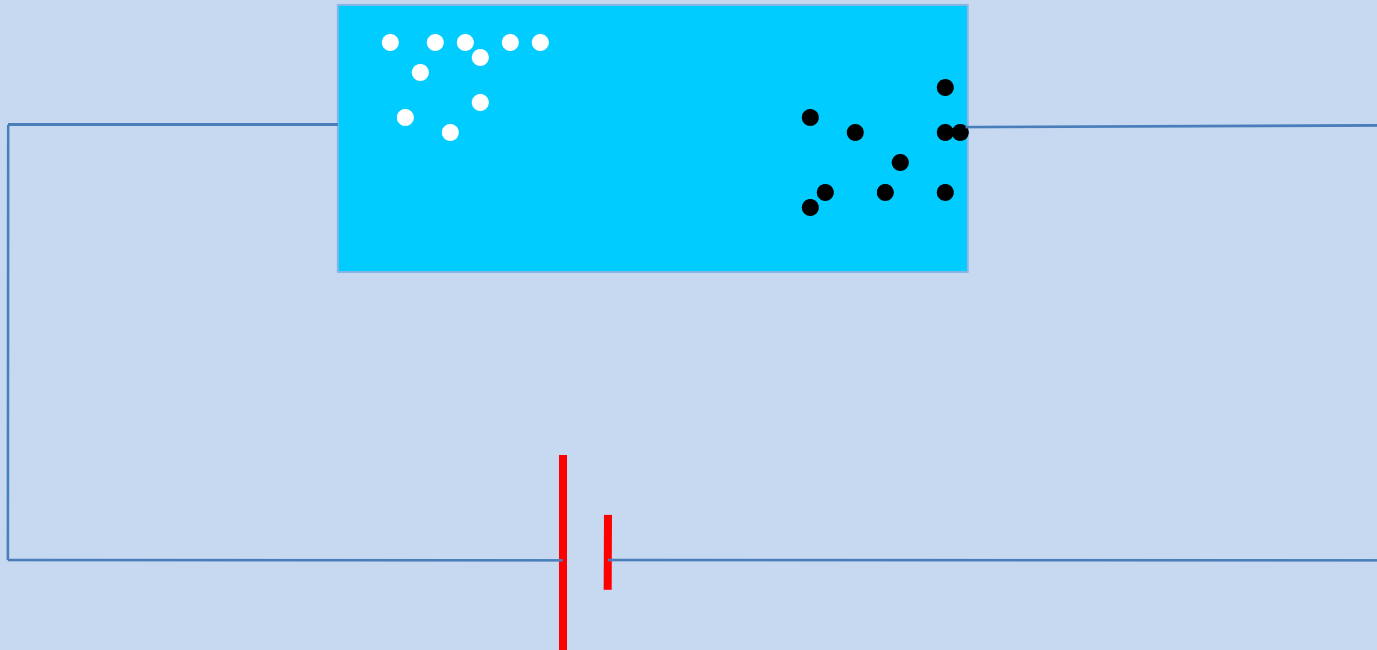
- The LDR is very similar to the thermistor – but uses **light energy** instead of **heat energy**
- When **dark** its resistance is **high**
- As light falls on it, the energy releases **electron-hole pairs**
- They are then free for **conduction**
- Thus, its resistance **is reduced**

ماذا يحدث عند توصيل شبه موصل نقي بفرق جهد؟

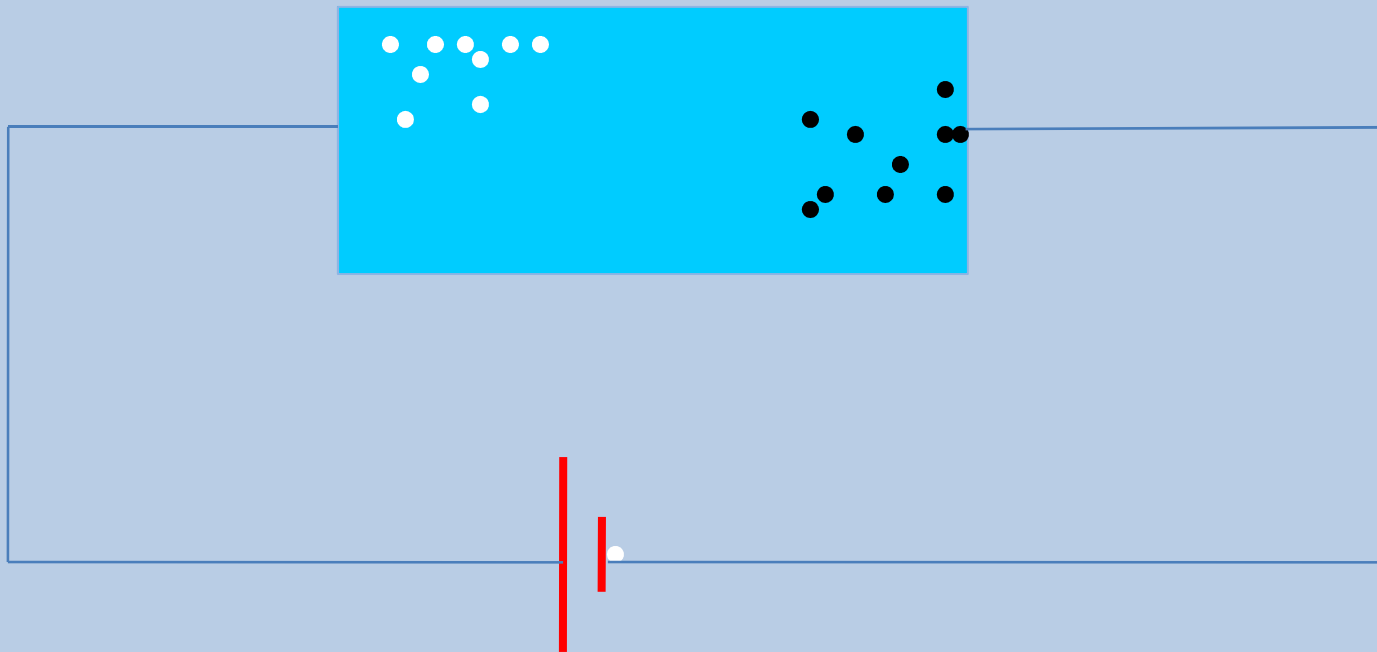
تتحرك الالكترونات باتجاه القطب الموجب والثقوب باتجاه السالب.



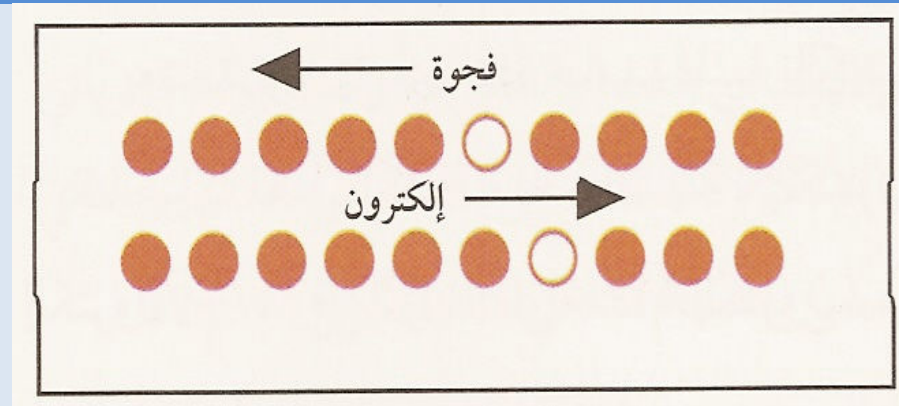
- تنجذب الالكترونات الحرة إلى القطب الموجب من البطارية  
لتسري خلال سلك التوصيل



- تنجذب الالكترونات الحرة في قطب البطارية السالب إلى الفجوات الموجودة في الطرف الأيمن وتتحد معها.
- الفجوات لا تسري خارج شبه الموصل.



# التيار في شبه الموصل ناتج عن تيارين: تيار الإلكترونات الحرة وتيار الفجوات الحرة في اتجاهين متعاكسين.



وجود الفجوة يعتبر الفرق الأساسي والهام بين الموصلات  
وأشباه الموصلات، فالفجوات هي التي جعلت أشباه الموصلات  
قادرة على عمل أمور كانت مستحيل عملها بالموصلات.

كيف يمكن زيادة توصيل شبه الموصل؟؟؟

## أشباه الموصلات المشابة Extrinsic semiconductor

- الطريقة الوحيدة لزيادة موصلية شبه الموصل هي حقنه بالشوائب.

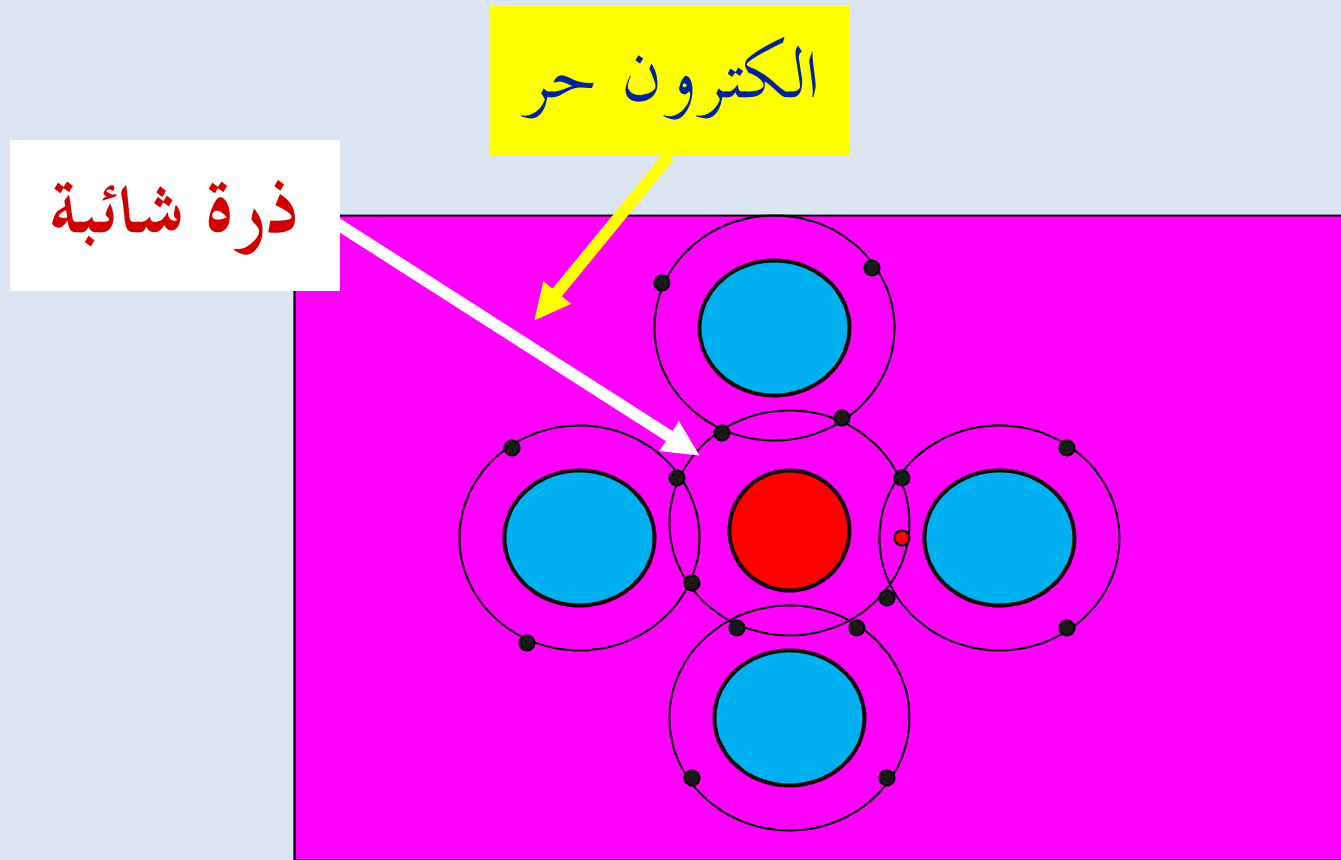
### 1- أشباه الموصلات السالبة n-type Negative semiconductor

يتم حقن المادة النقية بذرات خماسية التكافؤ  
(ذرات مانحة (donors)

|         |          |
|---------|----------|
| الفسفور | 15<br>P  |
| الزرنيخ | 33<br>As |

## أشباه الموصلات السالبة Negative semiconductor n-type

كل ذرة شائبة تهب إلكترون حر إضافي لشبه الموصل.

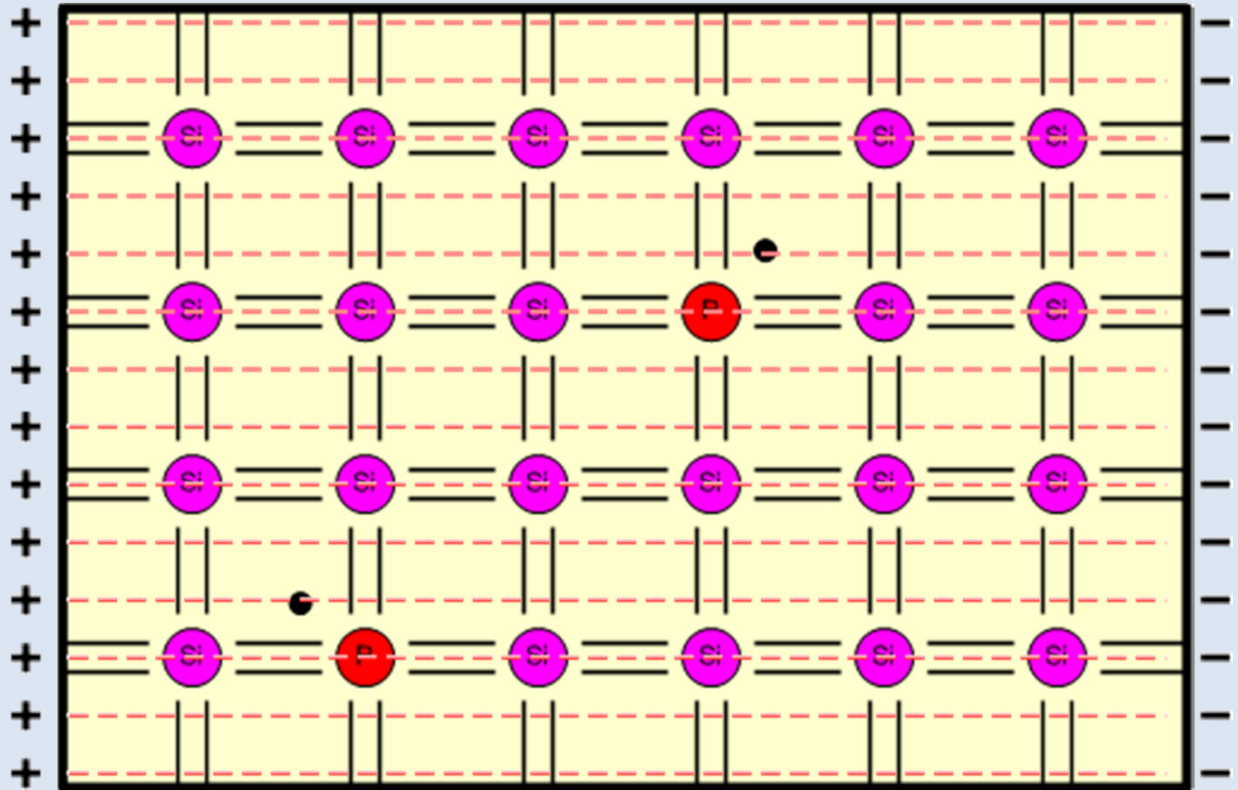


## أشباه الموصلات السالبة Negative semiconductor n-type

\*Let's **remove** another **silicon** atom...

\*and **replace** it with a **phosphorus** atom

يزداد عدد الالكترونات  
التي يمكن مساهمتها في  
التوصيل و بالتالي تزداد  
توصيلية المادة.

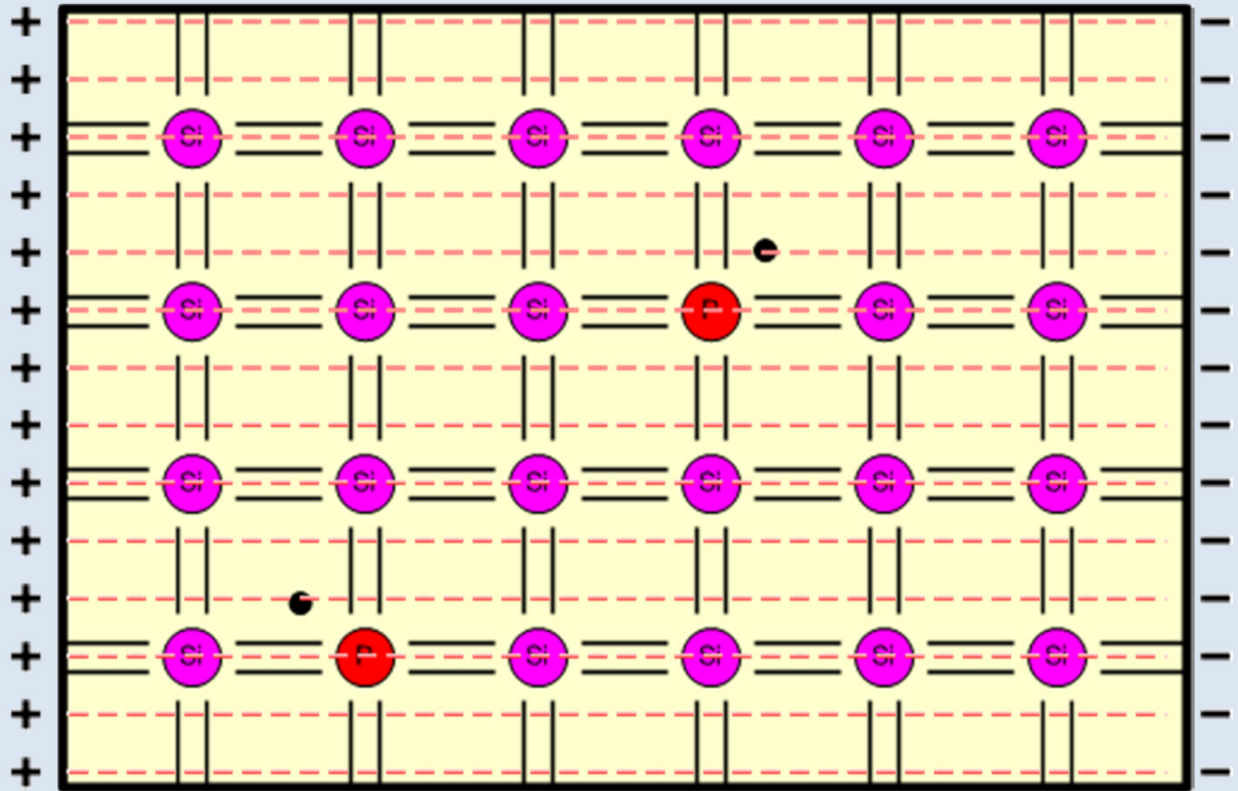


بتطبيق فرق جهد على طرفي السيليكون.....

# أشباه الموصلات السالبة Negative semiconductor n-type

تتجه الشحنات السالبة  
نحو الطرف الموجب

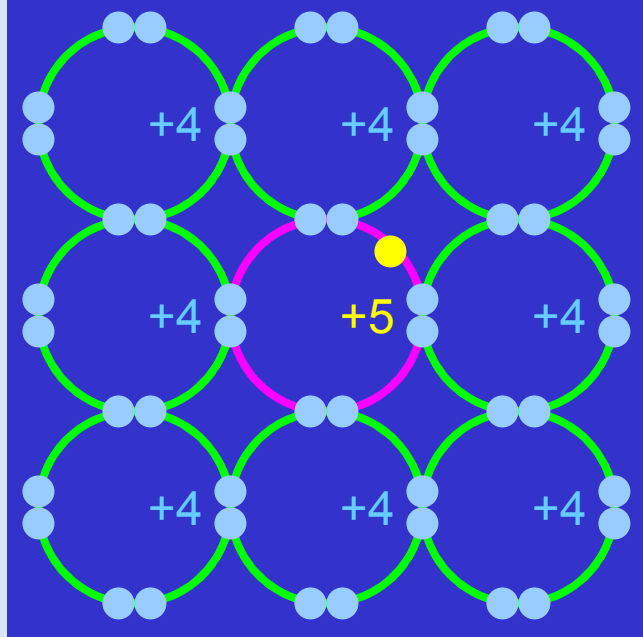
يتدفق تيار من حركة  
الالكترونات الحرة.



## أشباه الموصلات السالبة Negative semiconductor n-type

كل ذرة شائبة تهب إلكترون حر إضافي لشبه الموصل.

N-Type Material:



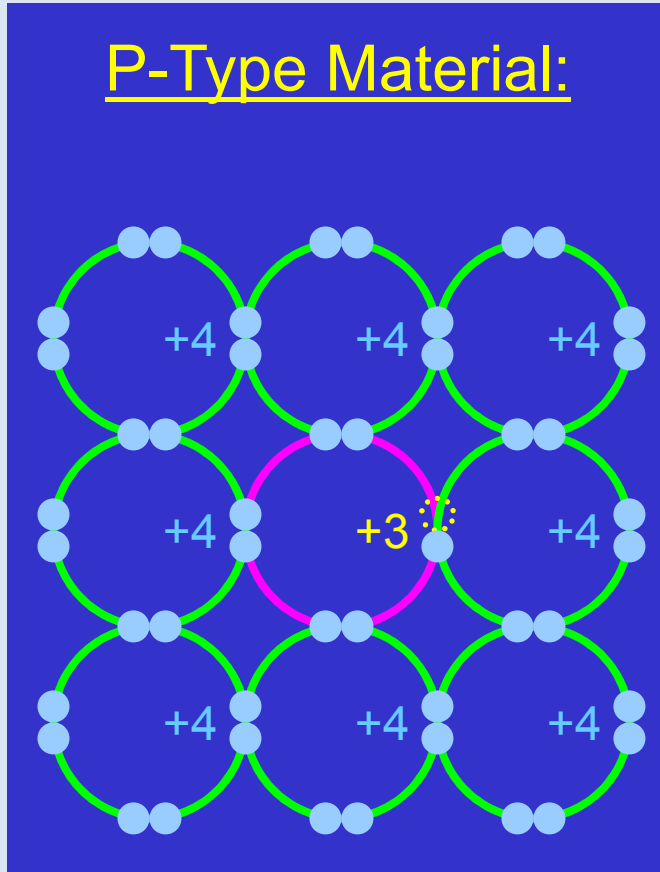
$$n \gg p$$

الالكترونات هي حاملات الشحنة الأغلبية

الثقوب هي حاملات الشحنة الأقلية

## أشباه الموصلات الموجبة Positive semiconductor n-type

### P-Type Material:



يتم حقن المادة النقية بذرات  
ثلاثية التكافؤ (acceptors)

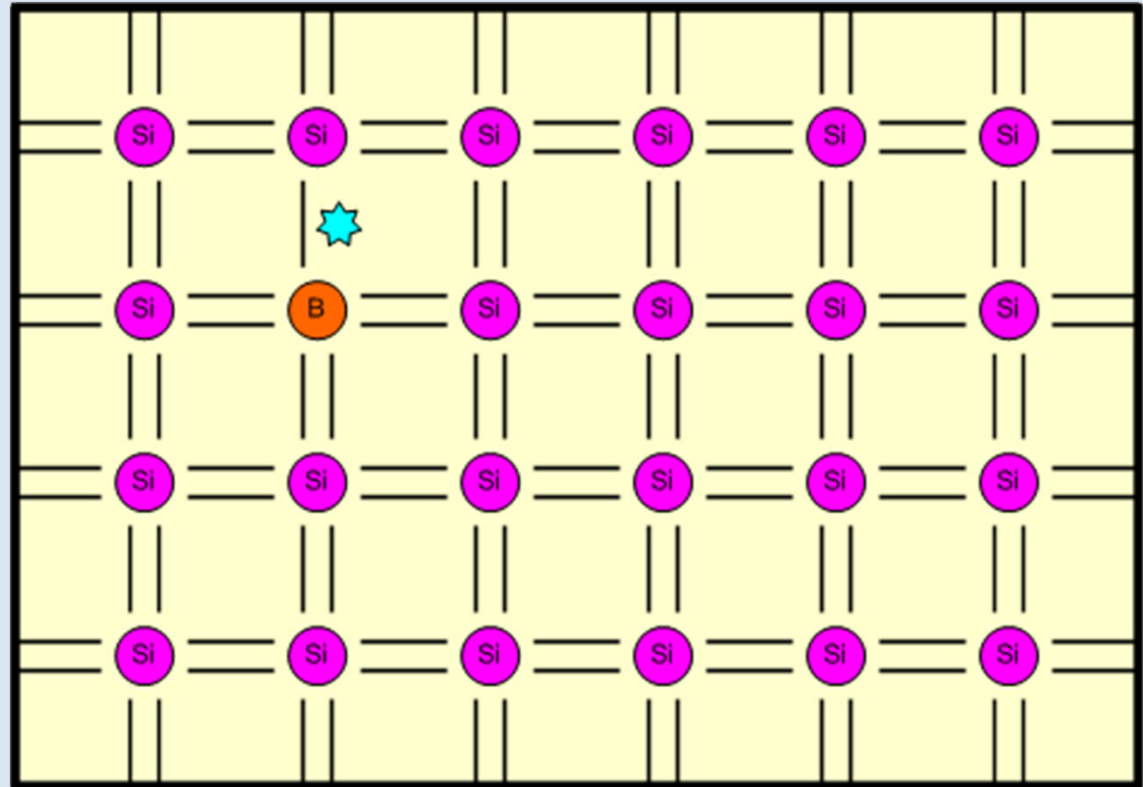
|         |          |
|---------|----------|
| بورون   | 5<br>B   |
| المنيوم | 13<br>Al |

## Positive semiconductor p-type أشباه الموصلات الموجبة

As before, we **remove** a **silicon atom** from the crystal lattice...

This time we **replace** it with a **boron atom**

Notice we have a hole in a **bond** – this **hole** is thus **free** for **conduction**



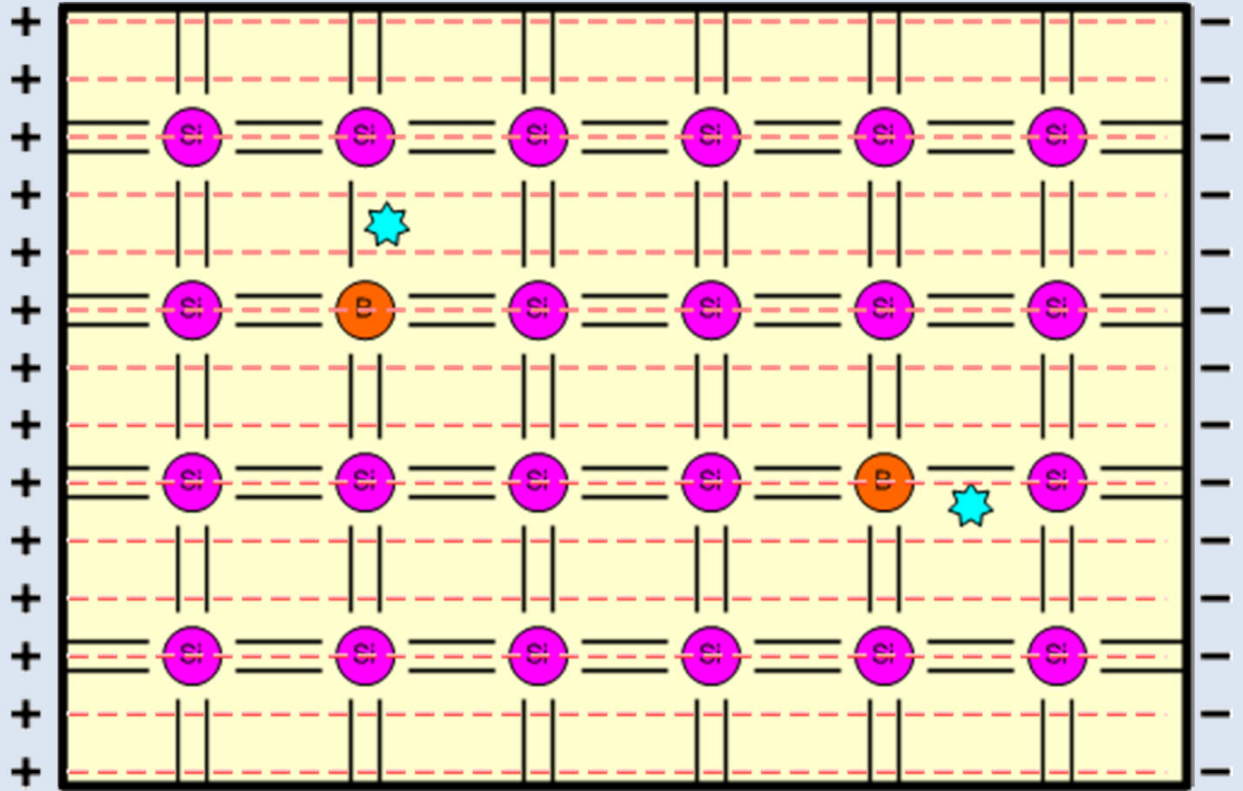
النتيجة فجوة ممكن ان تشترك في التوصيل.

## أشباه الموصلات الموجبة Positive semiconductor p-type

\*Let's **remove** another **silicon** atom...

\*and **replace** it with another **boron** atom

يزداد عدد الفجوات  
التي يمكن مساهمتها في  
التوصيل و بالتالي تزداد  
توصيلية المادة.

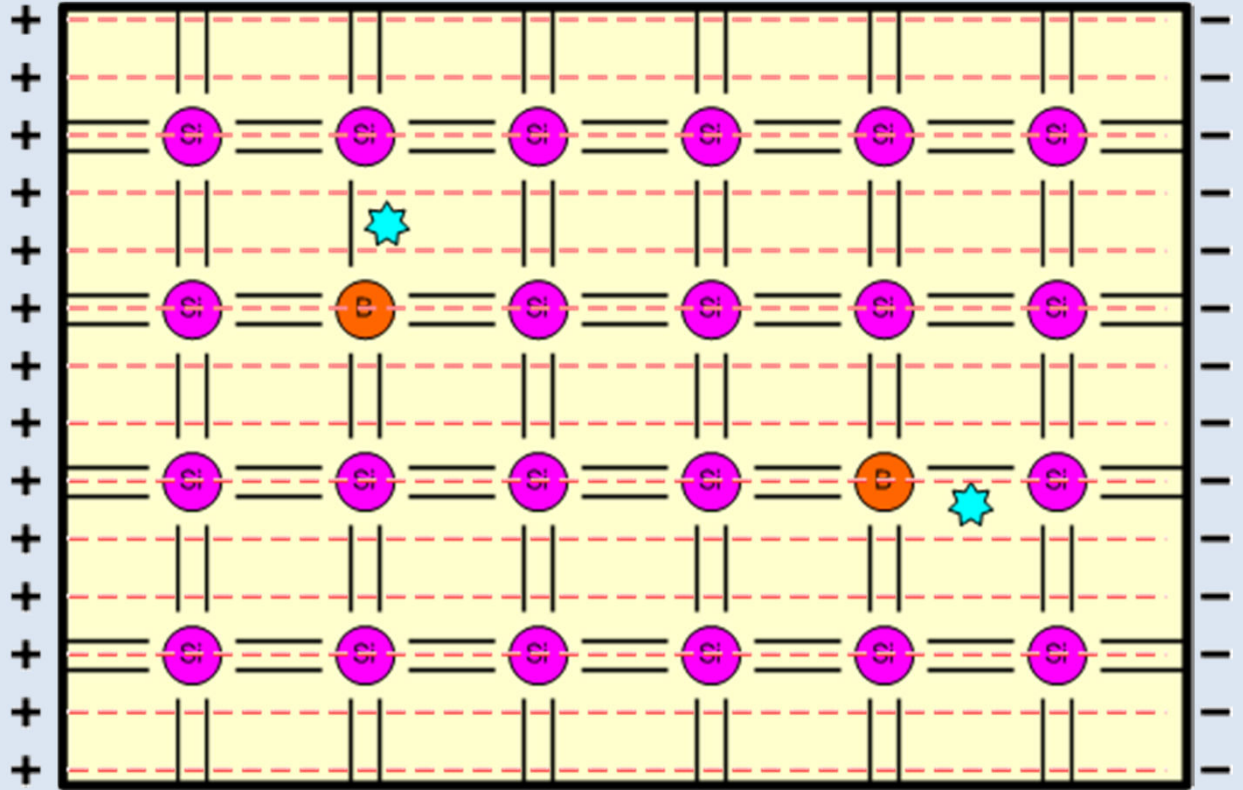


بتطبيق فرق جهد على طرفي السيليكون.....

## Positive semiconductor p-type أشباه الموصلات الموجبة

الفجوات الموجبة تتجه  
نحو الطرف السالب.

يتدفق تيار من حركة  
الثقوب الحرة.



# أشباه الموصلات المشابة Extrinsic semiconductor

## Majority and Minority Carriers

