

# **TEMA 3. Corrientes eléctricas: Conductores y** semiconductores

- 1. Introducción
- 2. Movimiento de cargas en un conductor
- 3. Ley de Ohm
- 4. Potencia eléctrica
- 5. Materiales semiconductores: características.
- 6. Corrientes en semiconductores
- 7. Dispositivos: diodo de unión y transistor de unión (BJT)

1



#### Introducción: Corriente eléctrica

- Una corriente eléctrica consiste en un flujo de partículas cargadas o iones:
  - Partículas cargadas en un acelerador
  - Iones en una solución electrolítica
  - Gas ionizado o plasma
  - Electrones en un conductor
  - Electrones y huecos en un semiconductor



#### Introducción: Corriente eléctrica

- En función de la capacidad de una sustancia para dejar circular la corriente en su interior, los materiales los clasificamos en:
  - Conductores: Al aplicar una diferencia de potencial entre dos puntos del material se establece de inmediato un flujo de corriente, ofreciendo poca resistencia al movimiento de cargas en su interior.
  - Aislantes: Materiales cuyas cargas están fuertemente ligadas entre sí y presentan mucha dificultad para moverse.
  - Semiconductores: Pueden comportarse como conductor y/o aislante.
     Su capacidad par conducir una corriente eléctrica puede variar considerablemente dependiendo de las condiciones de trabajo.

3



#### Introducción: Sólidos (tipos de enlaces)

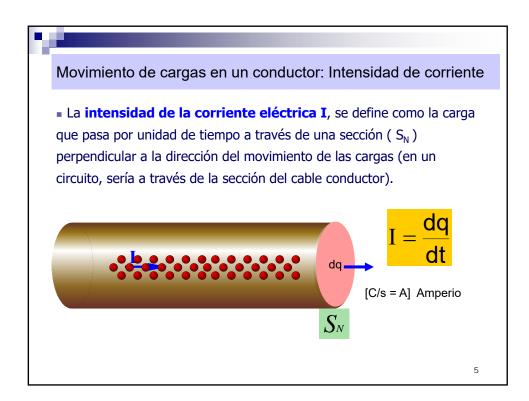
Amorfo: Las partículas que conforman el sólido carecen de una estructura ordenada

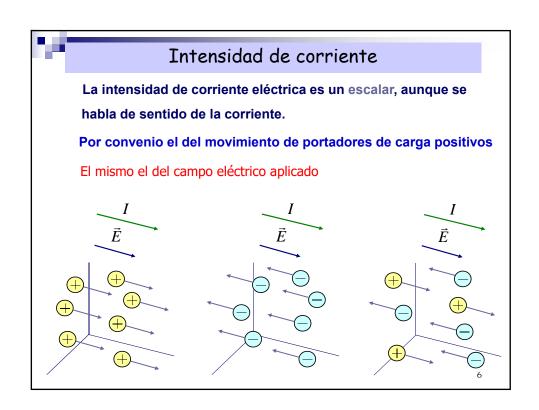
Cristalino: Distribución tridimensional regular de sus partículas

En los sólidos cristalinos, si tenemos en cuenta las fuerzas involucradas en la interacción entre sus partículas, los enlaces son:

- lónico: atracción electrostática entre iones
- Covalente: uno o más electrones se comparten entre dos átomos para alcanzar configuraciones estables
- Metálico: los átomos ceden electrones de valencia para alcanzar configuración de gas noble. Los iones conforman una red cristalina muy compacta y se forma una nube de electrones entre los núcleos positivos.
- Intermoleculares: Puente de hidrógeno, fuerzas de Vander Waals, etc.

Ver en **apéndice 1** la capacidad de conducir de los materiales en función de su estructura de bandas de energía.







#### Densidad de corriente

A partir de la intensidad podemos definir una magnitud, relacionada con el movimiento de cargas, con carácter vectorial e independiente de la sección

Densidad de corriente: es la corriente por unidad de área perpendicular al movimiento de cargas en el conductor

Módulo:

$$j = \frac{dI}{dS_n}$$

 $j = \frac{dI}{dS_n}$  [A/m²] dS<sub>n</sub>: sección normal a la corriente

Dirección: La del movimiento de cargas

Sentido: El de desplazamiento de las cargas positivas

$$dI = j dS_n$$

$$I = \int_{S} \vec{j} \cdot d\vec{k}$$

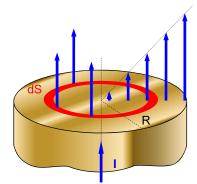


### Densidad de corriente

ejercicio/ Cálculo de la corriente en un conductor para una densidad de corriente variable:

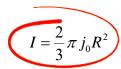
 $\vec{j}(r) = j_0 \frac{r}{R}$ 

 $dS = 2\pi r dr$ 



$$dI = \vec{j}(r) \cdot d\vec{S}$$

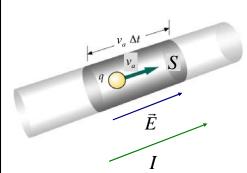
$$I = \int \vec{j}(r) \cdot d\vec{S} = \int_{0}^{R} j(r) \cdot 2\pi r dr = \int_{0}^{R} j_{0} \frac{r}{R} 2\pi r dr = \frac{2\pi j_{0}}{R} \int_{0}^{R} r^{2} dr = \frac{2\pi j_{0}}{R} \frac{R^{3}}{3}$$



### Densidad de corriente y velocidad de arrastre

Consideramos un **conductor cilíndrico de sección S** con  $\vec{j}$  uniforme:

- hay *n* partículas cargadas por unidad de volumen
- cada partícula cargada tiene carga q
- se mueven en la dirección de *E* con velocidad *v<sub>a</sub>* (*velocidad de arrastre*)



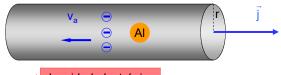
$$\Delta Q = nq \times volumen \\ volumen = Sv_a \Delta t$$

$$j = \frac{I}{S} = \frac{\Delta Q}{S\Delta t} = qn v_a$$

$$\vec{j} = q n \vec{v}_a$$

#### Densidad de corriente y velocidad de arrastre

ejercicio/ Cálculo de la velocidad de arrastre en un hilo de aluminio.



I = 20 A; r = 1.3 mm

Aluminio (AI):

densidad  $\rho$  = 2700 kg/m<sup>3</sup>

p. atómico A<sub>r</sub>= 0.027 kg/mol

densidad electrónica

nº de electrones libres por átomo

$$n_e = 3 \frac{\rho}{A_r} N_A = 3 \frac{2700}{0.027} 6.02 \cdot 10^{23} = 1.806 \cdot 10^{29} \, e^{-1}/m^3$$

densidad atómica

$$\frac{20}{(2.10^{-3})^2} \frac{A}{(2.10^{-3})^2}$$

$$v_a = \frac{j}{n_e e} = \frac{\frac{20}{\pi (1.3 \cdot 10^{-3})^2} \frac{A}{m^2}}{1.806 \cdot 10^{29} \frac{e^-}{m^3} \cdot 1.6 \cdot 10^{-19} \frac{C}{e^-}} = 0.13 \text{ mm/s} \approx 0.5 \text{ m/h}$$



### Ley de Ohm. Resistencia

- Parece natural suponer que la intensidad de la corriente debe estar relacionada con el campo eléctrico aplicado (o lo que es lo mismo con el potencial eléctrico aplicado)
- Si aplicamos d.d.p. V a los extremos de un conductor, a temperatura constante, se produce una corriente I. El potencial eléctrico necesario para proporcionar una corriente dada depende de una propiedad del trozo de material utilizado como conductor
  - Esta propiedad es su resistencia eléctrica
     R, que definimos como:





En el S.I. la resistencia R se mide en ohmios ( $\Omega$ ):  $1 \Omega = 1 \text{ V/A}$ 

1



### Ley de Ohm. Resistencia

 Para muchos conductores su resistencia es independiente del potencial eléctrico aplicado, es decir la relación V/I se mantiene constante.

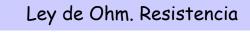


Georg Simon Ohm (1787-1854)

Ley de Ohm:

 $V = R \cdot I$  (con *R* constante)

Los materiales que cumplen la Ley de Ohm se denominan óhmicos. Un conductor óhmico se caracteriza por tener un único valor de su resistencia para una temperatura dada.

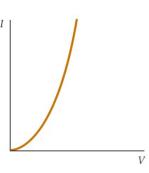


Conductores óhmicos

V = RI

R es constante

Conductores no óhmicos



V = R(I)I

En general, los conductores responden a la Ley de Ohm.

13

## Ley de Ohm. Conductividad

Ley de Ohm

$$I = \frac{V}{R}$$

considero conductor cilíndrico al que aplicamos V

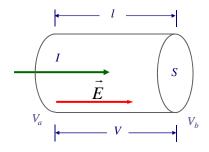
Si j uniforme en todo el volumen

$$I = j S$$

$$V = El$$

$$j S = \frac{El}{R}$$

$$j = \frac{l}{SR} E;$$



 $j = \sigma E$ 

$$\vec{j} = \sigma \vec{E}$$

Ley de Ohm vectorial (microscópica)

$$\sigma = \frac{l}{S R}$$

**conductividad eléctrica** (característica de cada material) En el S.I.  $\sigma$  se mide en  $(\Omega m)^{-1}$ 



### Ley de Ohm. Conductividad

 $\vec{j} = \sigma \vec{E}$ 

Ley de Ohm vectorial (microscópica)

$$\vec{j} = \frac{1}{\rho}\vec{E}$$

 $\rho = \frac{1}{\sigma}$ 

resistividad eléctrica (característica de cada material)

En el S.I.  $\sigma$  se mide en  $\Omega$ m

$$R = \frac{l}{\sigma S} = \rho \frac{l}{S}$$

R magnitud macroscópica. Depende:

- Del material (resistividad)
- De la geometría del conductor ( l , S )

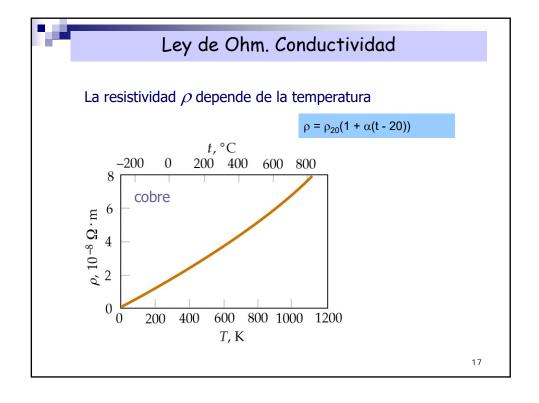
15

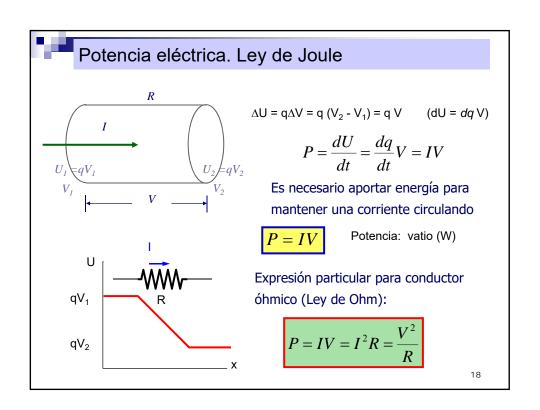


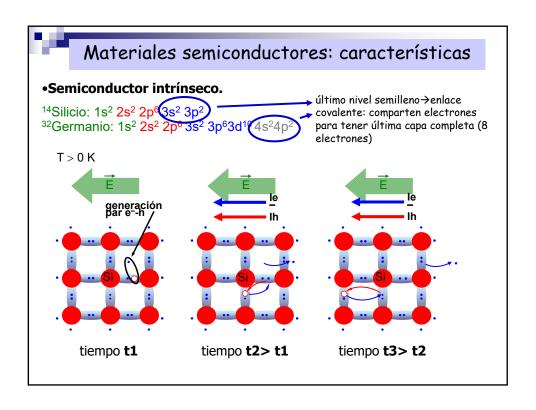
### Ley de Ohm. Conductividad

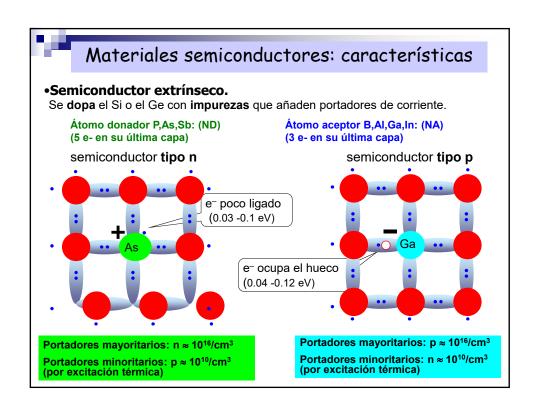
Conductividades eléctricas a temperatura ambiente

Sustancia	$\sigma$ ( $\Omega^{ ext{-}1}$ m $^{ ext{-}1}$ )	Sustancia	$\sigma$ ( $\Omega^{ ext{-}1}$ m $^{ ext{-}1}$ )	
Metales		Semiconductores		
Cobre	$5.81 \times 10^7$	Carbono	$2.8 \times 10^4$	
Plata	$6.14 \times 10^7$	Germanio	2.2 x 10 <sup>-2</sup>	
Aluminio	$3.54 \times 10^7$	Silicio	1.6 x 10 <sup>-5</sup>	
Hierro	$1.53 \times 10^{7}$	Aislantes		
Tugsteno	$1.82 \times 10^{7}$	Vidrio	10 <sup>-10</sup> a 10 <sup>-14</sup>	
Aleaciones		Lucita	< 10 <sup>-13</sup>	
Manganina	$2.27 \times 10^6$	Mica	10 <sup>-11</sup> a 10 <sup>-15</sup>	
Constantán	$2.04 \times 10^6$	Cuarzo	1.33 x 10 <sup>-18</sup>	
Nicromo	$1.00 \times 10^{6}$	Teflón	< 10 <sup>-13</sup>	
			16	









adore	ndores y aceptores para el silicio											
	1 <b>H</b> 1,008									2 <b>He</b> 4,003		
	3 <b>Li</b> 6,941	4 <b>Be</b> 9,012			5 <b>B</b> 10,811	6 <b>C</b> 12,011	7 <b>N</b> 14,007	8 <b>O</b> 15,999	9 <b>F</b> 18,998	10 <b>Ne</b> 20,183		
	11 <b>Na</b> 22,990	12 <b>Mg</b> 24,305			13 <b>Al</b> 26,982	14 <b>Si</b> 28,086	15 <b>P</b> 30,974	16 <b>S</b> 32,064	17 <b>CI</b> 35,453	18 <b>Ar</b> 39,948		
	19 <b>K</b> 39,10	20 <b>Ca</b> 40,08	***	30 <b>Zn</b> 65,37	31 <b>Ga</b> 69,72	32 <b>Ge</b> 72,59	33 <b>As</b> 74,92	34 <b>Se</b> 78,96	35 <b>Br</b> 79,91	36 <b>Kr</b> 83,80		
	37 <b>Rb</b> 85,47	38 <b>Sr</b> 87,62	***	48 <b>Cd</b> 112,40	49 <b>In</b> 114,82	50 <b>Sn</b> 118,89	51 <b>Sb</b> 121,75	52 <b>Te</b> 127,60	53 1 126,90	54 <b>Xe</b> 131,30		
	55 <b>Cs</b> 132,91	56 <b>Ba</b> 137,33	***	80 <b>Hg</b> 200,59	81 <b>TI</b> 204,37	82 <b>Pb</b> 207,19	83 <b>Bi</b> 208,98	84 <b>Po</b> (210)	85 <b>At</b> (210)	86 <b>Rn</b> (222)		

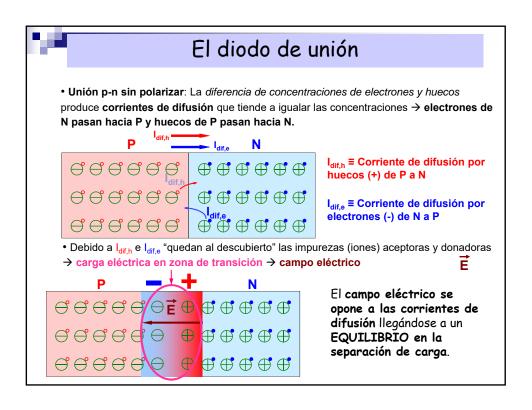


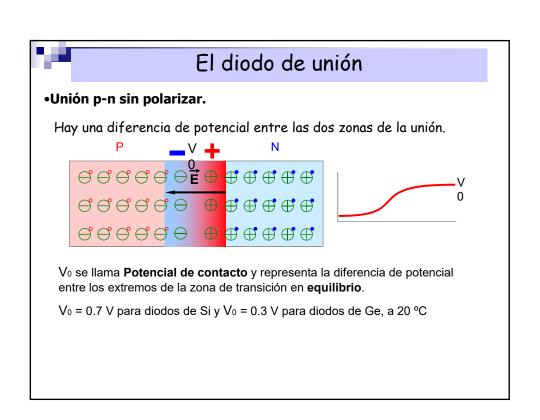
### Corrientes en semiconductores

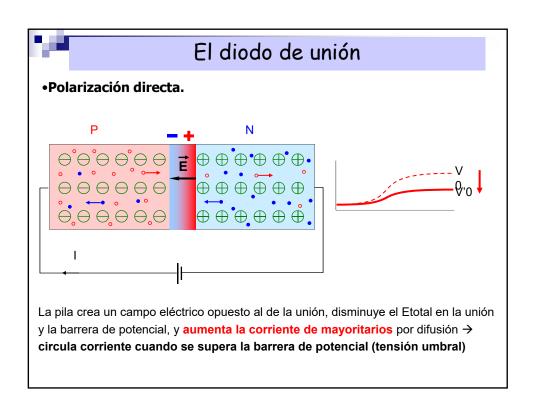
En un semiconductor se presentan dos tipos de corriente eléctrica:

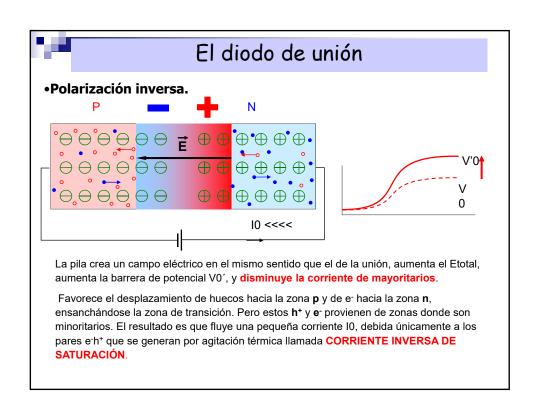
**Corriente de arrastre:** Producida por un campo eléctrico aplicado al material. Es análoga a la que se produce en los materiales conductores salvo que en este caso hay dos tipos de portadores en movimiento: Electrones moviéndose en sentido contrario al campo y huecos en el mismo sentido. Ambos movimientos de carga contribuyen a crear una corriente en el sentido del campo aplicado.

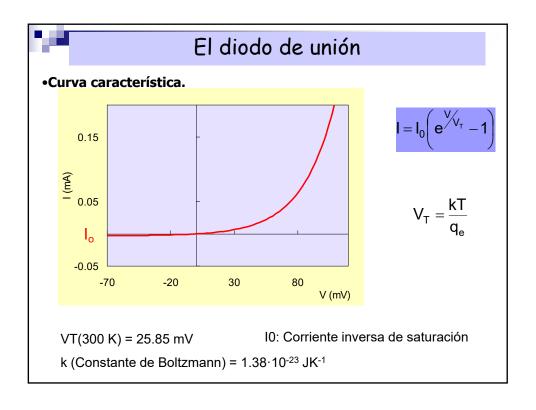
**Corriente de difusión:** Se produce cuando en el volumen del material la concentración de portadores no es uniforme. Esto origina un movimiento de cargas en el semiconductor para buscar el equilibrio.

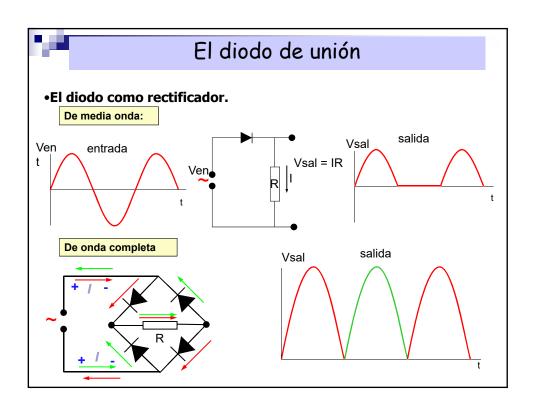














#### El diodo de unión

- Algunos tipos de diodos relevantes:
- •LED (Light Emitting Diode): En polarización directa, las recombinaciones electrón-hueco liberan energía en fotones de luz → electroluminiscencia.





• Zéner: Aprovechan el fenómeno de ruptura en polarización inversa.



• Fotodiodos: En polarización inversa, los fotones de luz transfieren energía generando pares electrón-hueco → aumento de portadores → fotocorriente.





### El transistor de unión

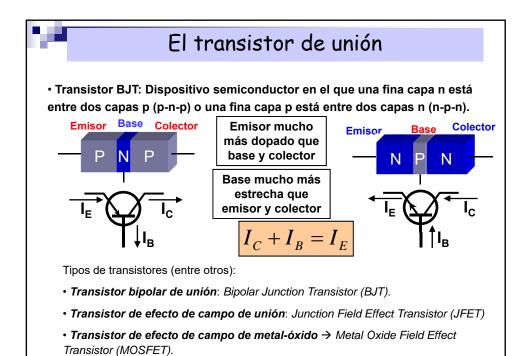
#### •Importancia histórica.

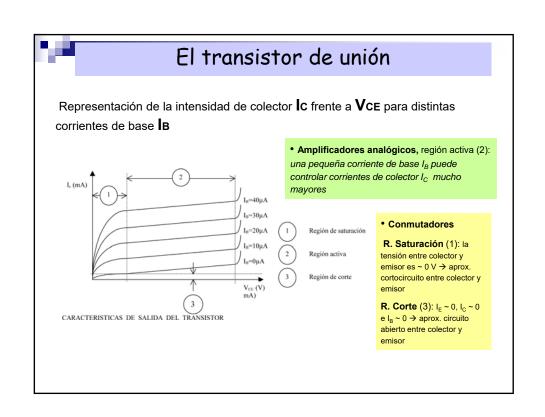
En 1949, Walter Houser Brattain, John Bardeen y William Bradford Shockley, científicos de la "Bell Telephone Laboratories", iniciaron una revolución en la electrónica con la invención del transistor. En 1956 recibieron el premio Nobel de Física por su trabajo.

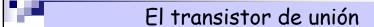




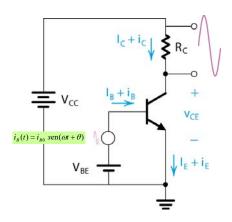








• **Transistor BJT como amplificador**: dispositivo que aumenta una señal de entrada sin modificar su forma de onda.



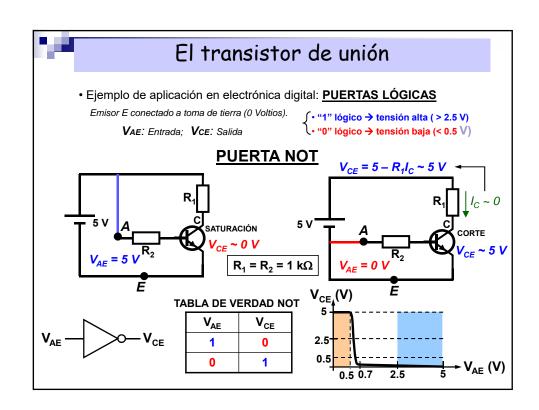
#### Valores típicos de ganancia en BJT

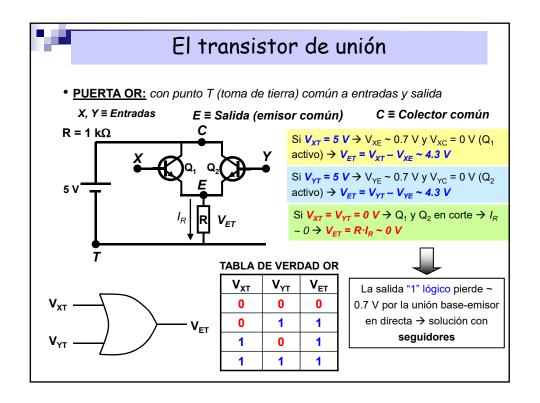
$$\begin{bmatrix}
50 \le \beta \le 300 \\
I_C = \beta I_B
\end{bmatrix}$$

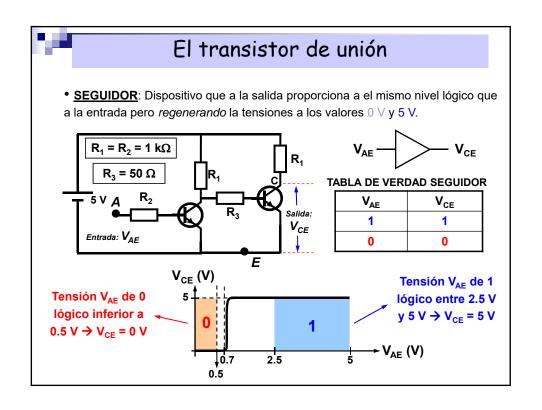
$$I_E = (\beta + 1)I_B$$

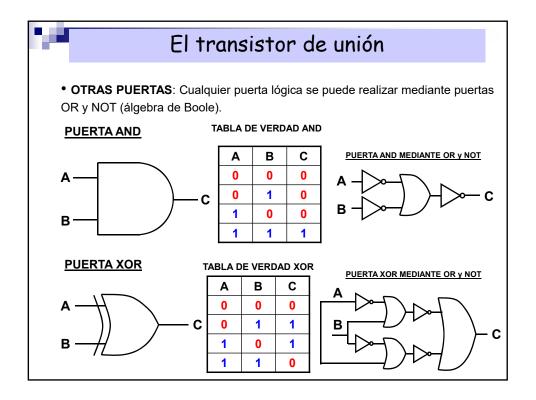
$$I_E \approx I_C >> I_B$$

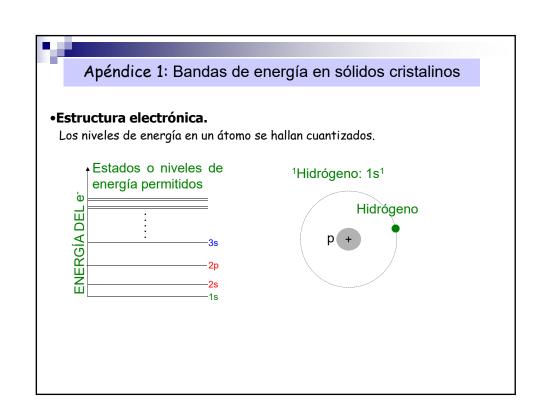
• En este ejemplo simple la señal de salida será la componente de continua más la de alterna superpuesta. Utilizando condensadores en serie en la entrada (IB) y la salida (IC) se puede eliminar la componente continua de la señal.

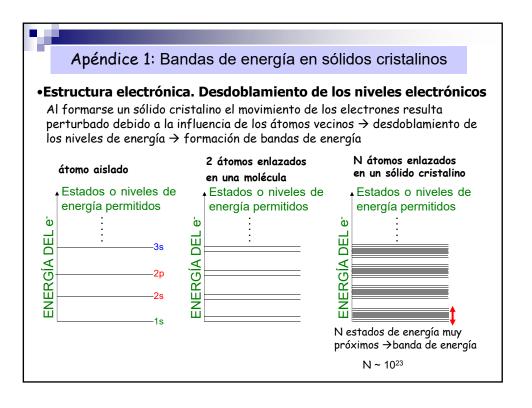




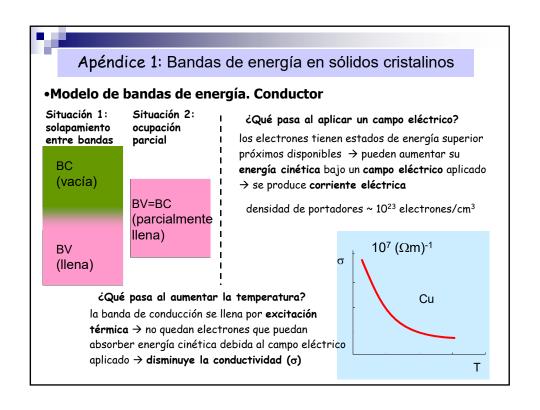


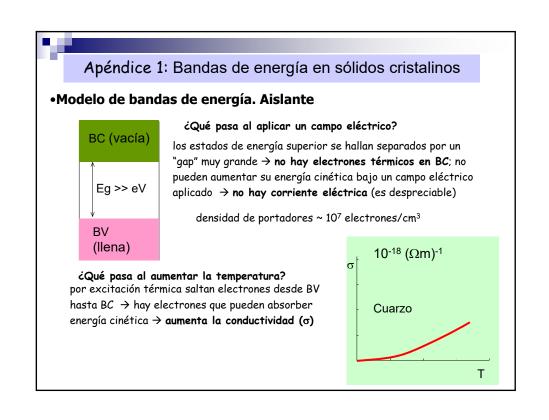






#### Apéndice 1: Bandas de energía en sólidos cristalinos • Modelo de bandas de energía. Las propiedades de conducción del sólido vienen dadas por la estructura de las dos últimas bandas de energía, ya que son las únicas que poseen electrones deslocalizados (compartidos) por todos los átomos del sólido: -BANDA DE VALENCIA: última banda con electrones (total o parcialmente llena) -BANDA DE CONDUCCIÓN: banda inmediatamente superior a BV (vacía a T=0 K) BC BC BC T = 300 KEg(Si) ≈ 1,1 eV Egap Egap eV eV Eg(Ge) $\approx 0.7$ eV BV BV BV Aislante Semiconductor Conductor Eg(diamante) = eV





#### Apéndice 1: Bandas de energía en sólidos cristalinos

#### • Modelo de bandas de energía. Semiconductor intrínseco

BC (vacía)

Eg << eV

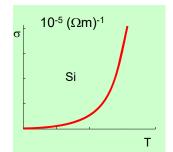
BV (Ilena) ¿Qué pasa al aplicar un campo eléctrico?

los estados de energía superior se hallan separados por un "gap" pequeño → hay electrones térmicos en BC (y huecos en BV); pueden aumentar su energía cinética bajo un campo eléctrico aplicado → hay una pequeña corriente eléctrica

densidad de portadores (Si) ~ 10<sup>10</sup> electrones/cm<sup>3</sup> densidad de portadores (Ge) ~ 10<sup>13</sup> electrones/cm<sup>3</sup>

#### ¿Qué pasa al aumentar la temperatura?

por excitación térmica saltan electrones desde BV hasta BC  $\rightarrow$  hay electrones que pueden absorber energía cinética  $\rightarrow$  aumenta la conductividad ( $\sigma$ )





#### Apéndice 2: Materiales superconductores

- La dependencia de la resistividad de los metales con la temperatura deja de ser lineal para temperaturas inferiores a unos 20° K
- A bajas temperaturas la resistividad de un metal depende de la cantidad de impurezas que contenga (la medida de resistividad a bajas temperaturas se utiliza para determinar la cantidad de impurezas que contiene un metal)
- Existen sustancias conductoras cuyas propiedades eléctricas cambian drásticamente cuando su temperatura baja más allá de una determinada temperatura, denominada temperatura crítica T<sub>C</sub>, característica de cada sustancia



### Apéndice 2: Materiales superconductores

- Por debajo de la temperatura crítica el material se transforma en un superconductor. En un superconductor, la corriente eléctrica fluye sin resistencia por lo que no se producen pérdidas calóricas por efecto Joule.
- La mayoría de metales que presentan este fenómeno tienen una temperatura crítica por debajo de los 10º K

  - Hg ≅ 4° K;
  - Pb ≅ 7,2° K;

45



### Apéndice 2: Materiales superconductores

- Se ha observado el fenómeno de superconductividad en materiales cerámicos, como el YBa<sub>2</sub>Cu<sub>3</sub>O<sub>7</sub>, que presentan temperaturas críticas por encima de los 77º K (temperatura de ebullición del nitrógeno)
- Estos materiales abren grandes perspectivas en aplicaciones tecnológicas debido al bajo coste del nitrógeno líquido que se utiliza como refrigerante.

http://www.microsiervos.com/archivo/ciencia/efecto-meissner-levitacion-cuantica.html