

العوازل واشباه الموصلات

العوازل

هى مواد رديئة التوصيل للتيار الكهربائى

تكون حزمة التكافؤ مملوءة تماما بالالكترونات وحزمة التوصيل فارغه تماما فجوة الطاقة بين حزمة التوصيل وحزمة التكافؤ تساوى 5 eV وهذه الطاقة ليست لدى الالكترونات

كما ان طاقة الحركة التى تكتسبها الالكترونات عند درجة حرارة الغرفة لا تكفى لكى تقفز الى حزمة التوصيل لذلك فالمادة العازلة لا توصل التيار الكهربائى

اشباه الموصلات

تتحرك فيها الالكترونات بحرية اكبر من العوازل

فجوة الطاقة لها اصغر كثيرا مقارنة بالعوازل فقط 1eV

عند درجة حرارة الغرفة ونتيجة الحركة العشوائية يمكن لبعض الالكترونات ان تصل الى حزمة التكافؤ

يزيد عدد الالكترونات التى تصل الى حزمة التكافؤ بزيادة درجة الحرارة (تزيد الموصلية عندما يتحرر الالكترون (سالب الشحنة) من ذرة يترك مكانه فجوة موجبة

مسائل تدريبية

6. كثافة عنصر الجرمانيوم النقي 5.23 g/cm^3 وكتلته الذرية 72.6 g/mol . ويوجد به $2.25 \times 10^{23} \text{ free e}^- / \text{cm}^3$ عند درجة حرارة الغرفة، ما عدد الالكترونات الحرة الموجودة في كل ذرة؟
7. لعنصر السليكون $1.89 \times 10^{23} \text{ free e}^- / \text{cm}^3$ عند درجة حرارة 200.0 K . ما عدد الالكترونات الحرة الموجودة في كل ذرة عند هذه الدرجة؟ كم تكافئ درجة الحرارة هذه بالسلسيوس؟
8. لعنصر السليكون $9.23 \times 10^{19} \text{ free e}^- / \text{cm}^3$ عند درجة حرارة 100.0 K . ما عدد الالكترونات الحرة الموجودة في كل ذرة عند هذه الدرجة؟ كم تكافئ درجة الحرارة هذه بالسلسيوس؟
9. لعنصر الجرمانيوم $1.16 \times 10^{20} \text{ free e}^- / \text{cm}^3$ عند درجة حرارة 200.0 K . ما عدد الالكترونات الحرة الموجودة في كل ذرة عند هذه الدرجة؟
10. يمتلك عنصر الجرمانيوم $3.47 \text{ free e}^- / \text{cm}^3$ عند درجة حرارة 100.0 K . ما عدد الالكترونات الحرة الموجودة في كل ذرة عند هذه الدرجة؟

٨ - عدد الالكترونات فى الذرة

$$= \frac{28.09 \times 9.23 \times 10^{-10}}{6.02 \times 2.33} = 1.85 \times 10^{-32} \bar{e} /$$

$$T_c = T_k - 273 = 100.0 - 273 = -173^\circ C$$

٩ - عدد الالكترونات فى الذره

$$= \frac{72.6 \times 1.16 \times 10^{10}}{6.02 \times 10^{23} \times 5.23} = 2.67 \times 10^{-13} \bar{e} /$$

١٠ - عدد الالكترونات فى الذرة

$$= \frac{72.6 \times 3.47}{6.02 \times 10^{23} \times 5.23} = 8.00 \times 10^{-23} \bar{e} /$$