

الفقرة ١ : ارضاف النواقل :

اصطلاح عالمياً اتجاه التيار عكس حركة الإلكترونات

١- مدخل إلى ارضاف النواقل :

بنية الذرة : لقد رُفِّعت اسم الذرة من الكلمة الإغريقية Atom التي تعني الشيء الذي لا يمكن انقسامه وهي أصغر جزء من المادة وأن الذرة تتكون من :

نوى Neaculus غير قابلة للانقسام ذات شحنة موجبة

positive وتتكون من بروتونات ونيوترونات ، وتدور

حول النواة : الإلكترونات ذات شحنة سالبة Negative

وأن عدد الإلكترونات التي تدور حول المادة ذاتي عدد

البروتونات وأن عدد الإلكترونات التي تدور حول المادة

يسمى بالعدد الذري

إن شحنة البروتون ذاتي بالقيمة شحنة الإلكترون

وحدة قياس الشحنة هي الكولوم وقدر شحنة الإلكترون

، نحوالي $C = 1.602 \times 10^{-19}$ وهي صادية لشحنة

البروتون الموجبة

ترتيب الإلكترونات التي تدور حول النواة ضمن مدارات مختلفة

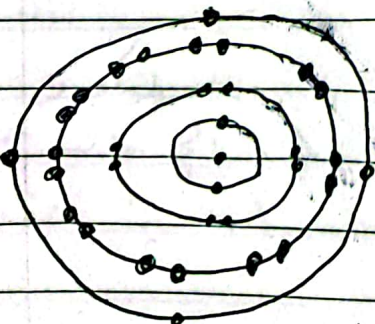
وتسمى الإلكترونات الموجودة في المدار الأخير بالإلكترونات التكافؤ

Valance electron وقد رُفِّعت العناصر الموجودة في

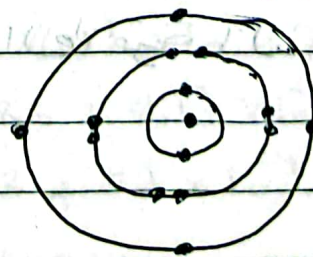
الطبيعة في مجموعات ضمن جدول خامس يسمى الجدول

عند ليف حيث قام بتصنيف المجموعات حسب الأعداد الذرية

أعطاة عن بنية الذرة :



ذرة الزنك 32 عددها الذري



ذرة السيليكون 14 عددها الذري

بنية ذرة السيليكون : $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^2$
 وتضم في نواتها 14 بروتون ويدور حولها 14 إلكترون
 في المدار الأول 2 إلكترون وفي المدار الثاني 8 إلكترون
 وفي المدار الثالث والأخير 4 إلكترون وفي إلكترونات التكافؤ.

بنية ذرة الجرمانيوم : $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^2 4s^2 4p^2$
 تضم في نواتها 32 بروتون ويدور حول النواة 32
 إلكترون موزعة على 4 مدارات، المدار الرابع والرابع
 الأخير عدد الإلكترونات فيه 4 وفي إلكترونات التكافؤ
 التكافؤ لذلك نصف في مجموعة واحدة في الجدول
 الدوري تحت اسم أضاف النواة

* الحزم الطاقية Energy Bands :

	Conduction Bands	
E_c	حزم النقل	
	Forbidden Bands	
E_v	الحزمة المحيطة	
	Valence Bands	
	حزمة التكافؤ	

مخطط الحزم الطاقية الذرية

الفقرة 1-2 : الحزم الطاقية .

يسمى المدار الخارجي في الذرة والذي يحوي الإلكترونات التكافئية بمفهوم الحزم الطاقية Energy Bands ومجموعة التكافئية تلك الإلكترونات التكافئية في حزمة التكافئية مستوى طاقي Energy level يرمز له بـ E_v ويكون المستوى الطاقي

الأبعد عن النواة أكبر من المستوى الطاقي للإلكترونات الأخرى من النواة وتسمى المنطقة التي تحوي هذه الإلكترونات مرة داخل حزم المادة بحزمة النقل ويرمز له بـ E_c

تفصل بين حزمة النقل وحزمة التكافئية منطقة تسمى بالحزمة المحرمة (الحزمة المحرمة) Δg .

بالإلكترون Si : $\Delta g = 1.21 \text{ eV}$

و بالجermanium Ge : $\Delta g = 0.785 \text{ eV}$

وتعرف أيضاً بالثغرة الطاقية Energy Gap ويرمز له Δg وتختلف العناصر الطبيعية عن بعض العناصر الصناعية بالثغرة الطاقية حيث تسمى المواد التي تملك ثغرة طاقية

كبيرة بالمواد العازلة insulators بينما تسمى العناصر التي

تملك ثغرة طاقية منخفضة نسبياً بالعناصر نصف الناقلة

semiconductor أما العناصر التي لا تحوي ثغرة طاقية

تسمى بالمواد الناقلة Conductor .

تتعلق الثغرة الطاقية بدرجة الحرارة وتقل بزيادة درجات

الحرارة مقدرة بالكلية لبعض المواد نصف الناقلة الأكثر

استخداماً وهي :

T $\times 10^4 (1.21 : 4.1)$: ΔE_g Si : الإلكترون

T $\times 10^4 (0.785 : 4.1)$: ΔE_g Ge : الجermanium

T $\times 10^4 (1.53 : 5)$: ΔE_g Ga : السيلينيوم

يمكن لاكترونات التكافؤ أن تكتسب طاقة إضافية :

1- بتطبيق جهد خارجي على المادة

2- برفع درجة حرارة الجسم

3- بتطبيق طاقة ضوئية على المادة

أي أنه يمكن القول بأن الطاقة اللازمة لكسر الرابطة الذرية

لاكترونات التكافؤ وهي يمكن أن تأتي من ثلاثة مصادر :

1- جهد كهربائي 2- مصدر حراري 3- مصدر ضوئي

وفي الحالة الأولى جميعها يمكن اكترونات التكافؤ من

اجتياز الحزمة المحرمة وتصبح حرة في حزمة النقل وستكون

قادرة على نقل الشحنات الكهربائية من مكان إلى آخر ضمن

المادة وعند زوال المصدر (الطاقة) أي إضافة الطاقة

على جسم المادة فإن جميع الإلكترونات في حزمة النقل

ستعود حالاً إلى أماكنها في حزمة التكافؤ في المواد

الكأرجية للذرات .

إن الإلكترونات الحرة الموجودة في حزمة النقل لا تسقى

أي ذرة عند ذرات المادة ويمكن أن تتحرك بشكل عشوائي

أو شكل منظم عند تطبيق مصدر خارجي ناقلة للتيار

الكهربائي . لكن عند كلفة زوال الطاقة (المصدر الخارجي)

سيعود كل ذرة إلى مواقعها الإلكترونية التكافؤ التي

حلت في حزمة النقل الكأرجية إليها .

نسمي الإلكترونات الحرة في حزمة النقل والتي التسيب

طاقة إضافية بحاملات الشحن charge carriers

أو حاملات التيار current carriers وهذه هي

الإلكترونات .

3-1: مفهوم الناقلية الكهربائية

إن ناقلية الجسم المادي للتيارات الكهربائية تتم من قبل الإلكترونات الحرة الموجودة في حزمة النقل وكلما زادت عدد الإلكترونات الحرة في حزمة النقل كلما زادت ناقلية المادة.

- حركة الإلكترونات عكس حركة الثقوب.
- حركة الثقوب مع حركة التيار الكهربائي.

إن المعادن التي تحتوي على عدد كبير من الإلكترونات الحرة في حزمة النقل دون زيادة درجة الحرارة تعد ناقلية جيدة للتيار وتسمى بالمواد النقية تكون المواد العازلة غير قادرة على توليد الإلكترونات حرة في حزمة النقل وغير قادرة على نقل التيار الكهربائي وتسمى بالمواد العازلة وتتعلق الناقلية في أضاف النواقل بدرجة الحرارة (شوائب) التي سنأتي على ذكرها لاحقاً.

إن الإلكترونات الحرة في حزمة النقل تتحرك بشكل عشوائي Randomly طالما لم يثبت على طرفي الجسم مصدر خارجي ويمكن تنظيم حركة هذه الإلكترونات الحرة والانتقائية في عملية نقل الشحنات الكهربائية بتطبيق جهد كهربائي عبر

نصف الناقل

نلاحظ أن الإلكترونات الحرة تتحرك بشكل منظم باتجاه الموجب لنقله التيار الكهربائي وبالعكس تتحرك الثقوب باتجاه العكس السالب وينشأ تيار

هناك تيارات في نصف الناقل هي تيار ثقوب وتيار الإلكترونات

4-1 : نصف الناقل النقي :

يسمى نصف الناقل الذي لا يحتوي على شوائب في بنيته البلورية ويكون عدد الإلكترونات الحرة مساوياً لعدد الثقوب ونرمز لعدد الإلكترونات بـ N أي Negative
ولعدد الثقوب بـ P أي Positive
ويكون $N = P$

نلاحظ أن الإلكترون الذي انتقل من حزمة التكافؤ إلى حزمة النقل ترك مكانه فارغاً في حزمة التكافؤ ويسمى فجوة أو ثقب

* في المواد نصف الناقلة النقية $N = P$

5-1 : نصف الناقل المشوب (المشوب) :

عادة نصف الناقل النقي لا يتغير في نقل التيار الكهربائي لذلك نساب نصف الناقل النقي ويدر بنصف الناقل غير النقي أو المشوب Doped Semiconductors
وهناك نوعان من الشوائب الأول يعطي إلكترونات حرة زائدة Free electrons في حزمة النقل وتسمى بالشوائب الممطية Donors والنوع الثاني يأخذ إلكترونات من نصف الناقل ويزيد من عدد الإلكترونات الحرة في نصف الناقل وتسمى شوائب آخذة Acceptors

المواد الممطية (الفوسفور والزرنيخ و الأنتيموان)

والمواد الآخذة (مثل البور و الأكسجين و الفانيوم)

* أضاف الشوائب المشوبة بشوائب ممطية تملك حاملات شحن سالبة (زائدة) ولذلك تسمى المواد نصف الناقلة من نوع N و الذرة التي تملك إلكترونات أكثر مما العدد الطبيعي تسمى ذرة متأينة و هي - ليبة التأين

لا يضاف النواقل المسبوقة بشوايب آخذة من تلك شخصيات
حرة رائدة، صوابية، ولذلك نسي بالمواد نصف الناقلة من

نوع P وهي متأينة والتأين يكون تأين إيجابي
وهكذا تكون الألكترونات في نصف الناقلة نوع N والثقوب
في نصف الناقلة نوع P

أي مادة تحتوي على مواعيل تيار أساسية وهو المواعيل
تأنيوية، إذاً تكون الثقوب في المادة نوع N تكون المواعيل
تيار تأنيوية بينما الألكترونات NP في المادة نوع P تكون
مواعيل تيار تأنيوية

$P \gg N_P$

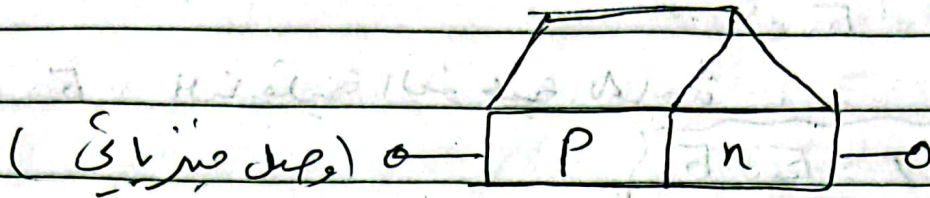
الثقوب في المادة نوع P أكبر
بكثير من الألكترونات في المادة نوع P

$N_N \gg P_N$

الألكترونات في المادة نوع N أكبر
بكثير من الثقوب في النوع N

2-1 : الثاني P-N

تعريف الديويت : عبارة عن زيادة الالكترونات ناتجة عن التماس مادتين رافقتين من نوعين مختلفين (N, P)

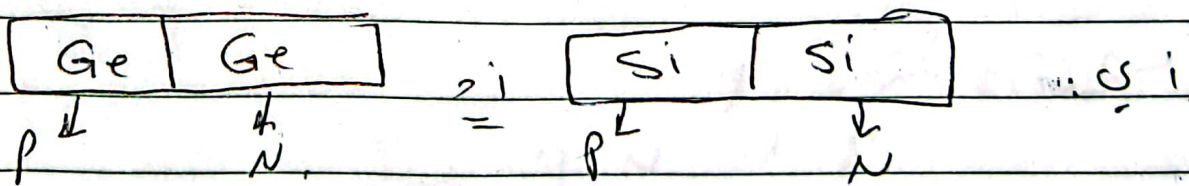


المراد الكهربائي :

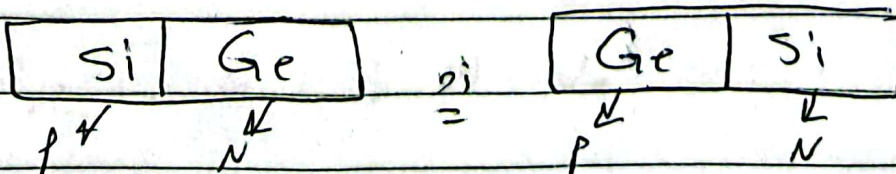


يتم الوصل الخارجي لهذا المفضل مع الدارات عبر قطبين معدنيين يوصلان كل طرف من القطعتين حيث إن القطب الموصول على القطعة P يسمى بالمصعد A والقطب الموصول على القطعة N يسمى بالمهبط K وبناءً عليه يمكن تصنيف أنواع الديويت (المفضل) وفقاً لآلية تصنيفه إلى ما يلي علماً أن المواد المصنوع منها الديويت هي الجرمانيوم والسيليكون

① الديويت المتجانس : تستخدم في هذا الثاني مادة رافقتين متماثلة واحدة (أما سيليكون أو جرمانيوم)



② الثاني غير المتجانس : تستخدم فيه مادتين رافقتين مختلفتين أي : وهذا الثاني هو الأكثر استخداماً



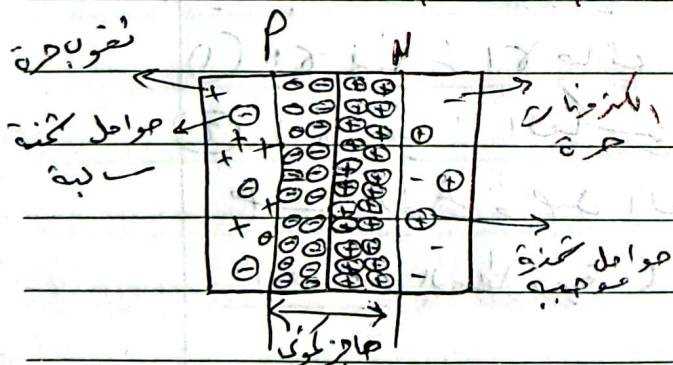
(3) الثاني ذو القفزة (الثاني النهائي) : هو الثاني الذي يتم فيه انتقال المادة نوع P إلى المادة نوع N وذلك على شكل قفزة من ناحية تركيز الحوامل هوامل الشحنة

(4) الثاني التدريجي : حيث يتم فيه الانتقال من النوع N إلى المادة نوع P بشكل تدريجي وليس على شكل قفزة

2-2 : حالة التوازن :

في هذه الحالة لا توجد أي جهد أو أي أثر خارجي على الديود (D) يوضع في درجة حرارة الغرفة ويكون الحوامل الأولية والحوامل الإلكترونية موزعة بشكل متجانس في كل قطعة واحدة في درجة حرارة الغرفة نقول أن القطعة متعادلة (مقيدة) أي نوع N أو نوع P ، في حالة العزل تحدث طابقي :
في قطعة العزل تصبح القطعتان عبارة عن قطعة واحدة ذات حوامل إلكترونية للشحوب في القطعة P وذات حوامل إلكترونية للإلكترونات في القطعة N

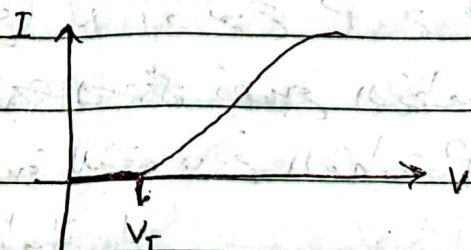
في قطعة العزل تتسبب الشحوب من P إلى N وتتسبب الإلكترونات من N إلى P حيث نشأ منطقة شحوب المنطقة الشحوب أو المنطقة المجردة وتكون متواجدة في طرفي منطقة العزل



توزيع الحوامل الداخلية والالكترونية في المعدل بدون تطبيق طاقة خارجية لدرجة حرارة الغرفة

أي من السنة

عدد الفضة لكل ما يتوزع 0.3 و عدد الفضة للسيلكون 0.2

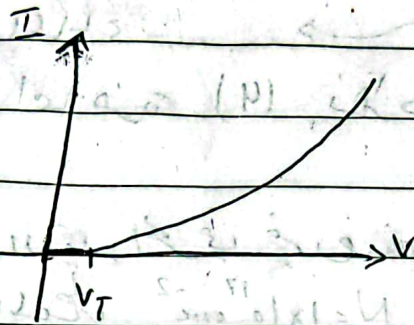
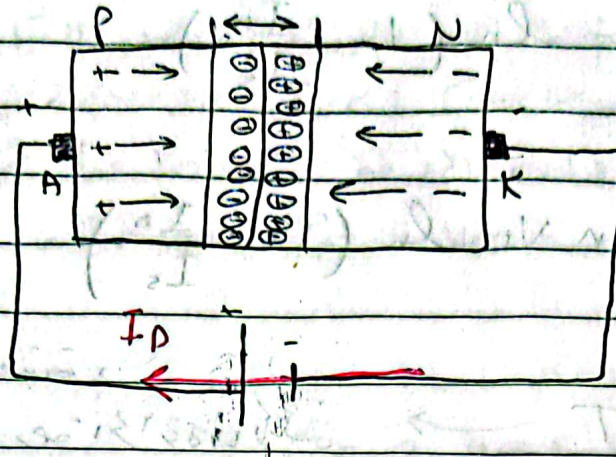


2-3: ילד (the boy) יפה

سوجه نوعان لایفیا، الحقیقی، و غیر الحقیقی

- (1) ΔH_{fusion} of the solid is 100 cal/g and $\Delta H_{\text{vaporization}}$ of the liquid is 500 cal/g .
(2) ΔH_{fusion} of the solid is 100 cal/g and $\Delta H_{\text{vaporization}}$ of the liquid is 500 cal/g .

أب نزع وحد الديور بالدارة (وحده مع المصاحف)
(أو مع المطابع)



منطقة الفولت - أ. جبر

النسبة إلى، بالبر

$$I_D = I_s \left(\frac{V_D}{e^{nV_T} - 1} \right)$$

التيار (النسبة إلى) (النسبة إلى)

$n=1$ للكميات $n=2$ في السيليكون و $n=3$ في الجرمانيوم

V_D : جهد الدايون (جهد المحصلة)

V_T : جهد العتبة

k : ثابت الشحنة

$$I = \frac{I_D}{\left(\frac{V_D}{e^{nV_T} - 1} \right)}$$

$$I_D = I_s \frac{V}{e^{nV_T}} + I_s$$

حساب جهد المحصلة

$$\frac{I_D + I_s}{I_s} = \frac{V_D}{e^{nV_T}} \Rightarrow \ln \frac{I_D + I_s}{I_s} = \ln \frac{V_D}{e^{nV_T}}$$

$$\Rightarrow \frac{V_D}{nV_T} = \ln \left(1 + \frac{I_D}{I_S} \right)$$

$$V_D = n V_T \ln \left(1 + \frac{I_D}{I_S} \right)$$

بسط جهد العبوة

$$V_T = \frac{T}{11600} \rightarrow \text{درجة الحرارة بالكلفن}$$

$$11600 \rightarrow \text{الحث العكسي}$$

المادة (4) نظري

مثال:

أب المسألة كثافة السيليكون في خلية شمسية نوع N إذا كان تركيز الشوائب الممتلئة $N = 1 \times 10^{17} \text{ cm}^{-2}$ وحركية الإلكترونات $M = 2 \times 10^8 \text{ m}^2/\text{V.s}$ ، شدة المجال الكهربائي $E = 2 \times 10^3 \text{ V/cm}$

$$q = 1.602 \times 10^{-19} \text{ C}$$

$$I_{\text{diff}} = q \cdot N \cdot M \cdot E$$

$$I_{\text{diff}} = 1.602 \times 10^{-19} \times 1 \times 10^{17} \times 2 \times 10^8 \times 2 \times 10^3$$

$$I_{\text{diff}} = 64 \times 10^{-19} \text{ A/cm}^2$$

نتیجہ: اسب مکتبہ الحمد للہ ۱۴۴۳ھ کی دہائی الیہ ~~الکلیہ~~ ^{I₅} فی ثانی

مصنوع من الحجر ما بينوم T_s 90% من قيمة تيار - الاستبدال

المكب في دارة الحرارة $T = 300\text{ K}$ عند

$\frac{I_P}{I_R}$ $V_A = 0.5V$ $I_P \ll I_R$

$n=1$: اکل

$$V_T = \frac{T}{11600} = \frac{300}{11600} = 0.026 \text{ V}$$

$$I_D = I_S \left(e^{\frac{V_D}{n \cdot V_T}} - 1 \right)$$

$$I_D = I_S e^{\frac{qV}{2kT}} - I_S \Rightarrow I_D + I_S = I_S e^{\frac{qV}{2kT}}$$

$$I_s e^{\frac{V_D}{n \cdot V_T}} = 1.9 I_s \Rightarrow e^{\frac{V_D}{n V_T}} = 1.9$$

إِنَّ فِي ذَلِكَ لَآيَاتٍ لِّعَالَمِينَ

~~$$\frac{V_D}{n \cdot U_T} = \ln(1.9) \Rightarrow V_D = \ln(1.9) \cdot n \cdot U_T$$~~

$$V_D = \ln(1.9) \times 0.026 = 0.06 \text{ V}$$

$$\frac{I_P}{I_R} = \frac{I_S (e^{\frac{V_P}{nV_T}} - 1)}{I_S (e^{\frac{V_R}{nV_T}} - 1)}$$

$$= \frac{e^{\frac{0.06}{0.026}}}{e^{\frac{0.06}{0.026}}} \Rightarrow \frac{I_F}{I_R} = -6.85$$

المناقشة :

1- $V_D \gg 0$

$$I_D = I_S \left(e^{\frac{V_D}{nV_T}} - 1 \right)$$

$$I_D = I_S e^{\frac{V_D}{nV_T}} - I_S \Rightarrow I_S e^{\frac{V_D}{nV_T}} \gg I_S$$

أي يمكن إهمال I_S المطروقة فيما يلي

$$I_D = I_S e^{\frac{V_D}{nV_T}}$$

يتمثل هذا التيار بـ التيار الأمامي وهي علاقة أسية (صفيحة التيار الأمامي)

2- $V_D \ll 0$

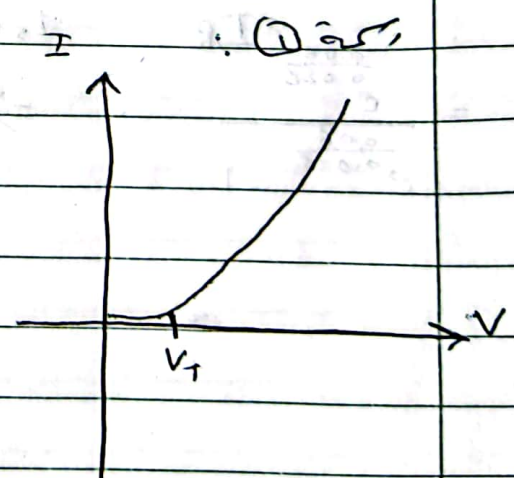
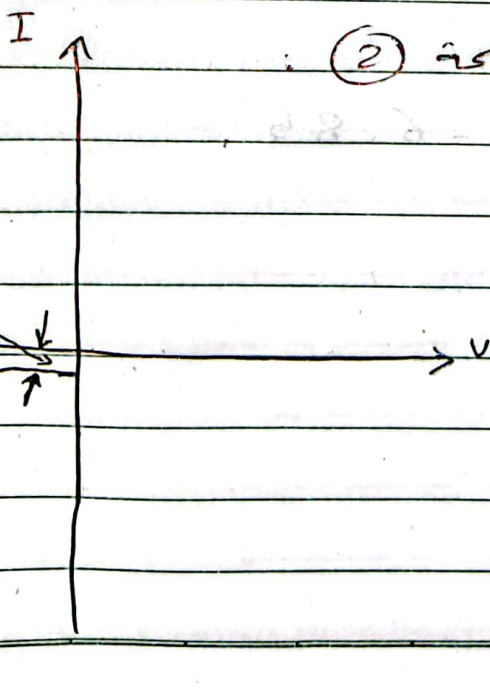
$$I_D = I_S \left(e^{\frac{V_D}{nV_T}} - 1 \right)$$

$$I_D = I_S e^{\frac{V_D}{nV_T}} - I_S$$

$$I_S e^{\frac{1}{nV_T}} \ll 1 \Rightarrow I_S e^{\frac{V_D}{nV_T}} \ll I_S$$

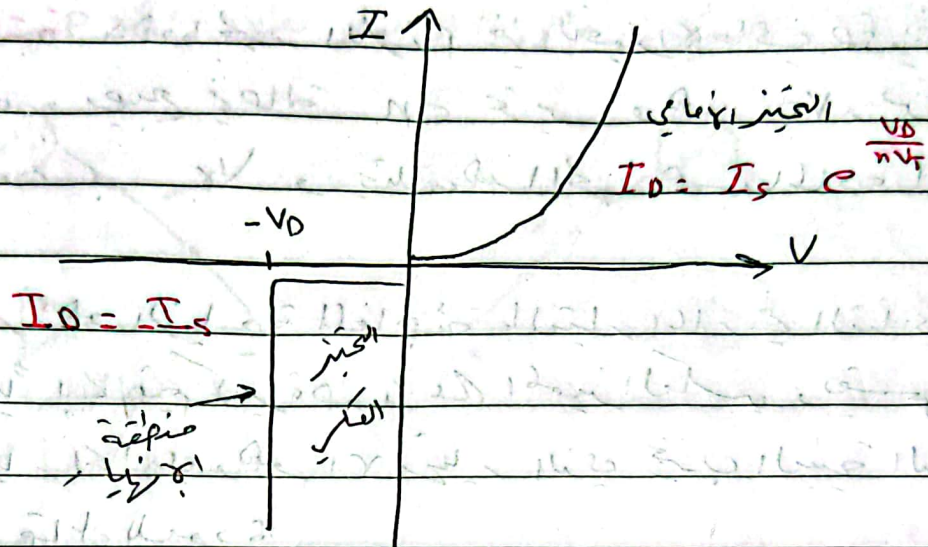
$$\Rightarrow I_D \approx -I_S$$

هو سيمثل هذا الجزء من الميزة بمنحني التيار العكسي

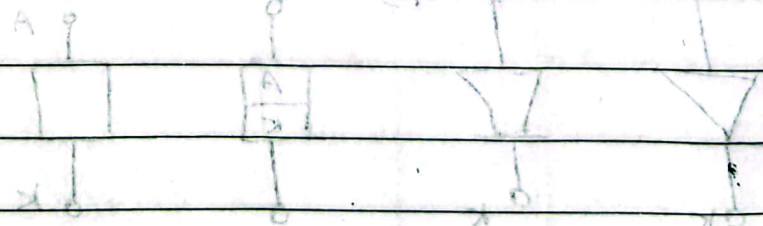


3- $V_D = 0$: وهي حالة التوازن .

4- عند زيادة الجهد العكسي بشكل كبير أي عندما يصل الجهد العكسي إلى قيمة معينة -التي فإن التيار العكسي يزداد بشكل مستدفع ويزيد عن منطقة تسمى منطقة الانزياح .



* صيغة الفولتية أمبير للديود (الثاني):



تعاريف:

جهد الانزياح العكسي: هو الجهد العكسي الاكبر الذي يمكن ان يطبق على طرفي المتصل بشكل عكسي دون ان يؤدي ذلك الى التضرر او ام تحزيبه



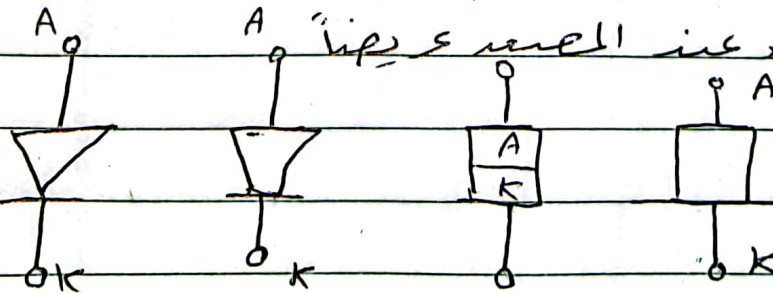
جهد العبث: هو الجهد اللازم في التحيز الاكبر حتى يفتح الدايود ويخضع ويصبح في حالة ON تحيز وهو الاقصى بانه المصدر ولا يختلف هذا الجهد حسب المادة المصنعة للدايود

الاثر الضوئي: هو الزيادة المفاجئة بالتيار المار في الثنائي المحيز عكسياً الى قيم كبيرة جداً على المحيز العكسي ويقسم الى:
 1- الاثر الضوئي الحراري وهو الاثر الذي يخرّب البنية الذرية للمادة وغير قابل للعودة

2- الاثر الضوئي البصري ويحدث عند ابرام عكسية منخفضة وفي المواد ذات الاشارة العالية ويستخدم كمستشعر بالجهد كما هو في دايود زينر الذي سوف نأتي به ذكره لاحقاً

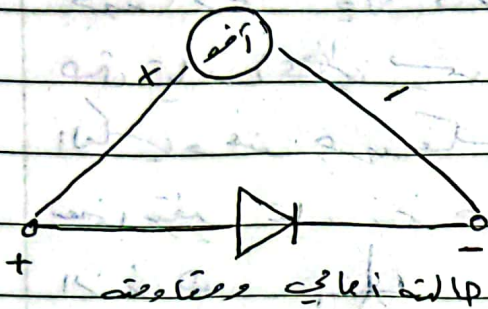
الدايود عن الناحية العملية: عند اعمل التحيز الجهد للثنائي يجب

معرفة قطبيته اي معرفة مكان المربط (K) والمصدر (A) عند وصله في مكان العمل فحينئذ يمتد المربط عن المصدر اي يجب ان يكون الدايود عند المصدر ايضاً

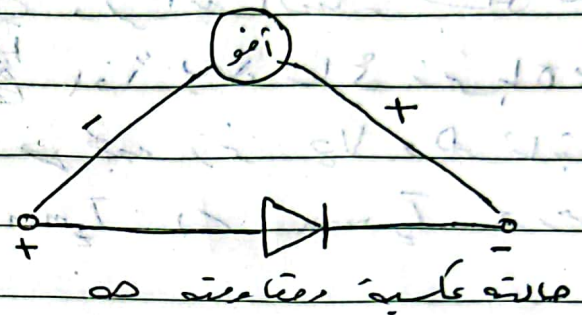


آلية فحص التناهي بإدارة العملية:

يجب فصل الدبور بشكل كامل عن الدارة أو أحد أطرافه على الأقل ثم يفحص بواسطة الآمومتر مقاومة التناهي في كل الحالة الأمامية والعكسية ففي الحالة الأمامية يجب أن تكون المقاومة صغيرة جداً وفي الحالة العكسية يجب أن تكون المقاومة كبيرة جداً وفي هذه الحالة ونتيجة هذه النتيجة علم أن الدبور يعد بشكل جيد

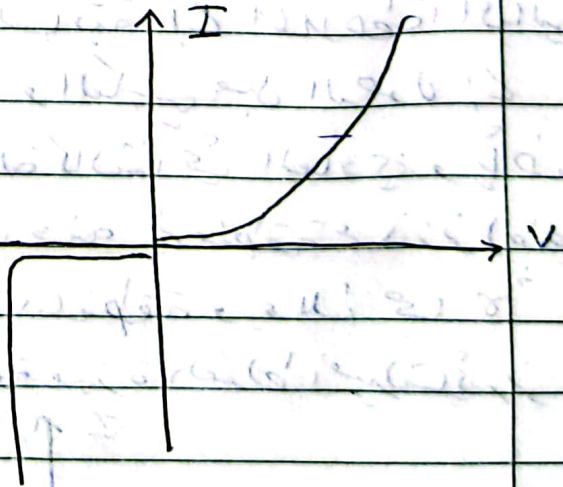


تقريباً صفر



* تباين زئير:

رأينا سابقاً أن حمزة الفولط أحسن للتباين بشكل عام تقسم إلى قسمين قسم عملي (حمز أعمالي) وقسم عكسي وهو حمزنا أنه في الحالة العكسية أن المقياس يمكن أن يزل، ويكون بعض أنواع الأثر قابل للعودة وقد استعملت هذه الخاصية بشكل إيجابي في مجال تثبيت الجهد كما هو الحال في تباين زئير



عرف مايلي :

ثنائي زنر : هو عبارة عن مستقر (ثنائي) سمي بالـ Zener المنطقة التي يعمل بها وهي منطقة العمد العكسي أي حالة التقليب العكسي وتحديداً في منطقة الا زنر العكسي

المس (منطقة زنر) لميزة الفولط العكسي للمستقر (الثنائي)

وتتميز هذه المنطقة بثبات الجهد العكسي عند قيمة محدده

بجهد زنر V_Z ودرجه ϕ و تزايد التيار بشكل كبير

حتى تيار زعزعي I_{max} اذاً يعمل ثنائي زنر بانه ثنائي

العكسي وعند جهد عكسي V_Z بجهد زنر V_Z وهو ثابت القيمة

بينما يتغير تيار زنر من قيمة I_{Zmin} الى I_{Zmax} ودرجت ثنائي



تقودنا هذه المقارنة بين الشكل السابق الى الملاحظة التالية :

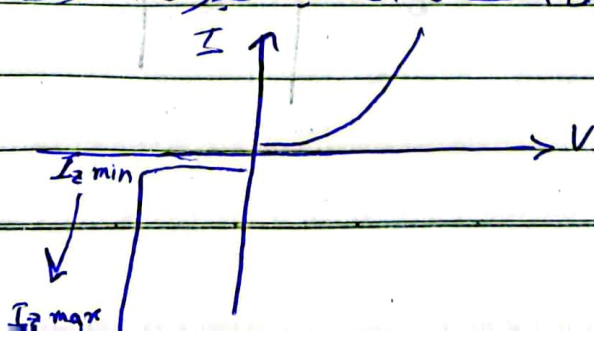
بالثنائي زنر في التقليب العكسي عند الجهد V_Z

بجهد الا زنر ويأخذ في هذه الحالة كالثنائي العادي وتأخذ

جميع تقريباته (معادلاته) ويختلف عنه في منطقة عمد زنر (منطقة

الزنر) حيث يشهد الجهد في هذه المنطقة ويصل الى V_Z

كبيراً لتغير التيار وبين الشكل التالية ميزة الفولط العكسي لثنائي زنر



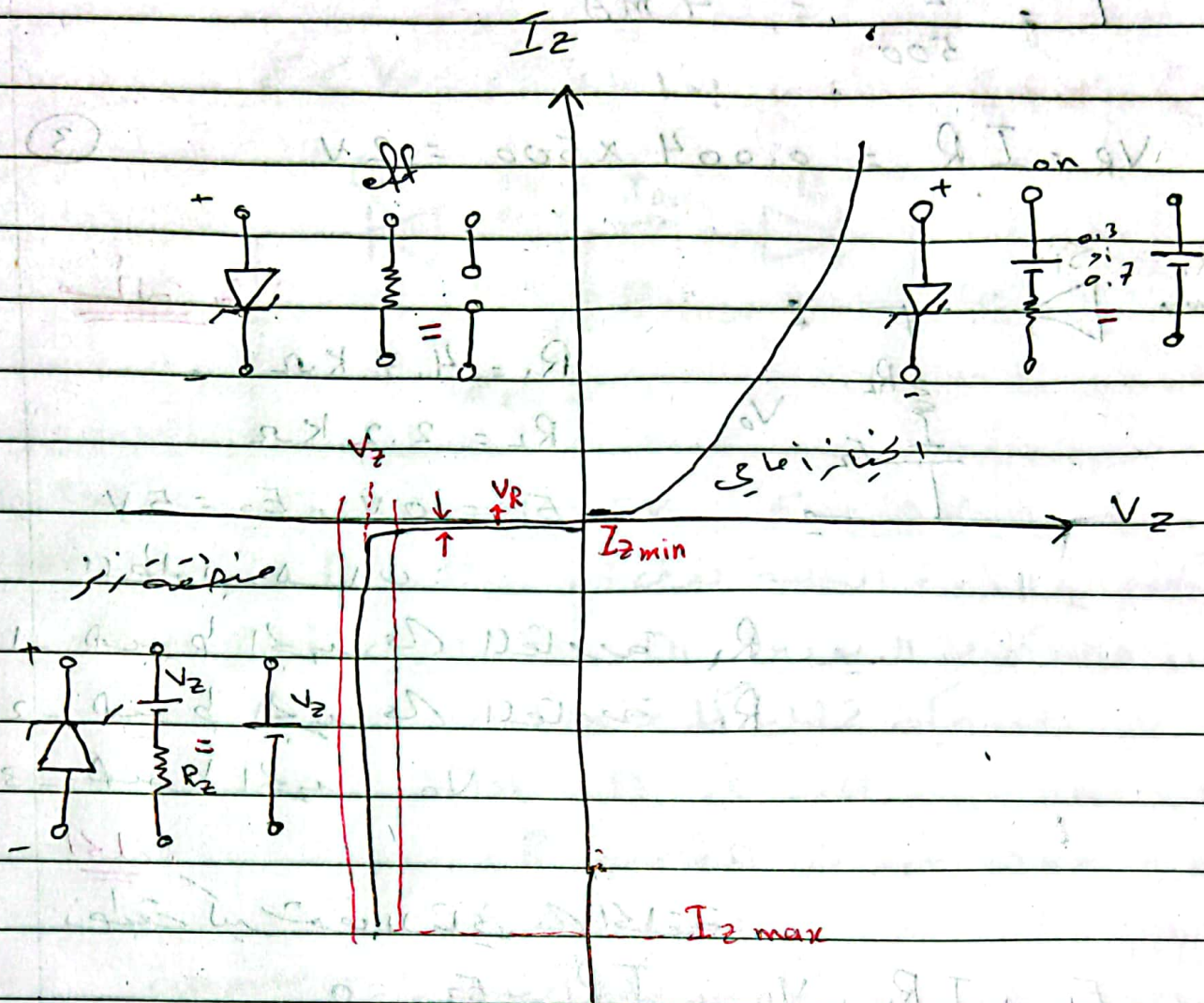
منطقة عمد

مثال ١

يوجد ثنائيات مصنوعة من السيليكون على التلسل وقتها كان
وربما على المجوعة جهد مستمر 5V ، وأمرجه للهبوط الجهد عبر
كل ثنائي في درجة حرارة الغرفة 300K علماً بأن $V_F = 0.062V$
و $n=2$: $V_{D1} = ?$ $V_{D2} = ?$



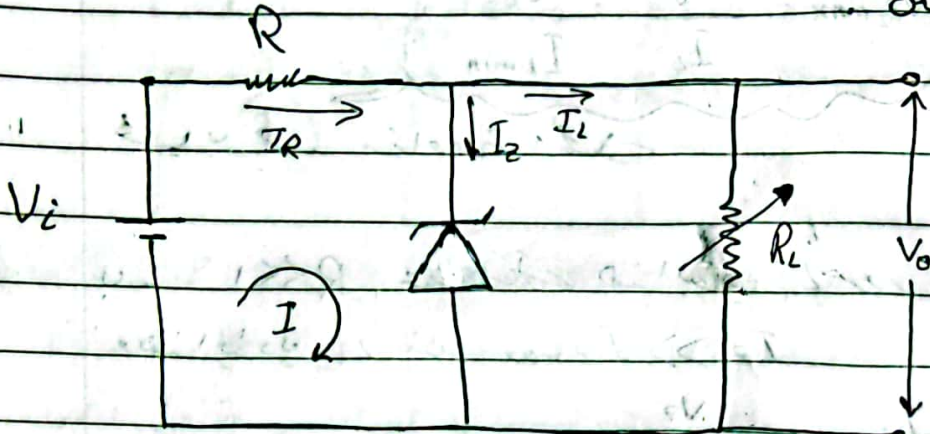
① $V_{D1} = 0.7V$ $V_{D2} = 0.7V$
 $V_{D1} = 0.7V$ $V_{D2} = 0.7V$
 $V_{D1} = 0.7V$ $V_{D2} = 0.7V$
 $V_{D1} = 0.7V$ $V_{D2} = 0.7V$



منطقة الغرض: من أجل تنظيم الجهد في الدوائر الإلكترونية

معايير دائرة تثبيث الجهد (دائرة ثنائي زينو) :

من أجل فهم عملية تثبيث الجهد باستخدام ثنائي زينو بشكل جيد سنقوم بدراسة أهم دائرة تثبيث الجهد وهي الدائرة المبينة بالشكل :



الدائرة السابقة عبارة عن

$$I_{Zmax} \leftarrow I_{Lmin} \leftarrow R_{max} \leftarrow R_L$$

$$I_{Zmin} \leftarrow I_{Lmax} \leftarrow R_{min} \leftarrow R_L$$

$$I_R = \uparrow I_{Z\downarrow} + \downarrow I_{L\uparrow}$$

$$I_R = \frac{V_i - V_{Z}}{R}$$

$$V_o = V_Z, \quad V_Z = \text{const}$$

جميع معاملات التثبيت في الدائرة V_Z وثابت التثبيت I_Z

$$I_{Zmax} \leftarrow I_{Zmin}$$

$$P_{Zmax} = V_Z \cdot I_{Zmax}$$

مقاومة الحمل R_L المراد تثبيث الجهد بين طرفيها

المقاومة R هي ذاتها المقاومة الباقية في عملية التثبيت ومنه ما يلي

« معادلة قيمة R » :

$$P - R \gg I_{Zmin} \text{ يجب تيار حمل } I_R \text{ و يمر في ثنائي زينو يكون}$$

$$I_{Zmin} \ll I_Z \ll I_{Zmax} \quad I_{Zmin} = I_R - I_{Lmax}$$

التيار I_{Lmax} هو تيار الحمل في هذه الحالة وهو د زينو لا يمر

من التالي يمر تيار في مقاومة الحمل R تساوي تقريباً تيار الحمل R

$$\Rightarrow I_{2min} = I_R - I_{Lmax}$$

$$I_{Lmax} = I_R - I_{2min}$$

$$V_{R2max} = \frac{V_0}{I_L} = \frac{V_2}{I_{Lmin}}$$

حسب جهد مقاومة الحمل

ب- $R \ll 1$ عندها هذا يؤدي لحدود تيار كبير جداً I_R

وهذا يؤدي إلى $I_2 \gg I_{2max}$

$$\Rightarrow I_{Lmax} = \frac{V_2}{R_{Lmin}}$$

إذا المقاومة R $R_{min} < R < R_{max}$

ويمكن حل الدارة السابقة (دارة تثبيت زئبق) بطريقتين:

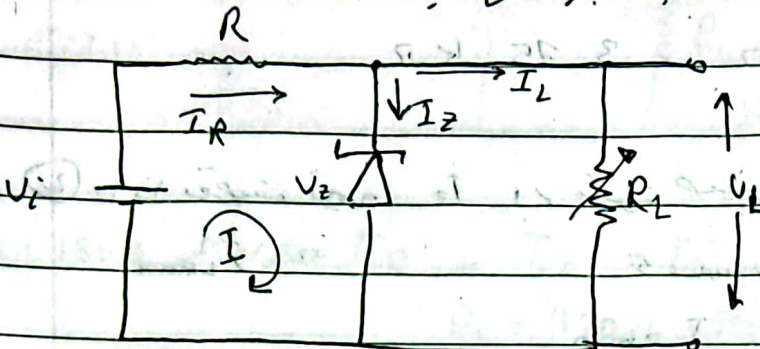
أولاً: عندها R_L ثابتة و V_i ثابتة وهي إحدى الطريقتين

ثانياً: عندها يكون R_L متغير و V_i ثابتة

ثالثاً: عندها يكون R_L ثابت و V_i متغير

ماتان:

محسب قيمتي تيار زير كقيمة للجهد كما في الشكل:



حيث عند التثبيت $V_2 = V_1 = 50V$ و V_2 هو جهد مقاومة R_L مسبوقة

القيمة وحيث ان تيار زير يتغير $I_{Zmin} = 5mA$ ^{بين القيمتين} ، $I_{Zmax} = 40mA$

من اجل التثبيت $V_1 = 200V$ و $R_L = 200\Omega$ كفي نسج بينهما الحمل

مع تغير R_L تيار الحمل $I_L \rightarrow I_{Lmax}$

حذا بقيت مقاومة الحماية R مقاومة الحمل R_L كما في المثال السابق ونحسبه

قيمة تيار الحمل $I_L = 25mA$ عند تغير محالات جهد الحمل

دون فقد التثبيت في الدارة $[V_{imin}, V_{imax}]$

ملاحظة:

ي هو التيار الذي يعطيه منبع التثبيت بالعلاقة

$$I_R = \frac{V_i - V_z}{R} \quad ; \quad I_R = I_z + I_L$$

$$I_L = \frac{V_z}{R_L} = \frac{V_z}{R_L}$$

$$I_R = I_z + \frac{V_z}{R_L}$$

مع تغير R_L اذا زادت I_L فهدا يؤدي الى نقصان I_L ونزله I_z

باعتبار $V_i = \text{const}$ ، انكس صمم اذا بقيت R_L فان I_L تزداد

وبالتالي نقصان I_z للحفاظ على I_R تيار الحمل ثابتة

الملاحظة وذلك اذا زادت R_L لقيمة كبيرة R_L "بحر تيار زير"

تيار اعظم اسمه I_{Lmax} ويادي بالتيار $40mA$ و

$$\Rightarrow I_R = I_{Lmax} = 40mA$$

$$R = 3.75 \times 10^3 \Omega = 3.75 \text{ k}\Omega$$

$$I_{Lmax} = I_R - I_{Zmin}$$

1A	2.5 2.8 2.9 3.0
----	-----------------