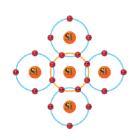
۱- ساختمان اتمی انرژی ژرمانیم و سیلیسیم

سیلیسیم	ژرمانیم
r- 1- f	r- 11-1 - f

۲- ساختمان کریستالی ژرمانیم و سیلیسیم وچگونگی اتصال اتمها

هر اتم ژرمانیم یا سیلیسیم ۴ الکترون موجود در لایه آخر خود را دو به دو با۴ اتم مجاوربه اشتراک می گذارد و پیوند کوالانسی تشکیل می دهند.ویک ساختمان کریستالی (منظم) بوجود می آورد.



٣ - الكترون آزاد: الكتروني است كه از شكسته شدن پيوندها حاصل شده وبه هيچ اتمي اختصاص ندارد.

۴-تئوری حفره: در اثرگرفتن *انرژی* وشکسته شدن پیوندها الکترون آزاد میشودکه به جای خالی الکترون حفره می گویند

۵-هدایت ذاتی:

هدایت جسم در اثر حرارت را هدایت ذاتی می گویند.در یک درجه حرارت تعداد الکترونهای ازاد نیمه هادی Germanium ژرمانیم از Silicon سیلیسیم بیشتر است

۶-چگونگی حرکت الکترون وحفره را مقایسه آنها

حركت الكترون ها بر عكس حركت فرضى حفره ها مي باشد.(حفره ها حركت نمي كنند)

۷-چگونگی تشکیل نیمه هادی **p** راشرح دهید.

با تزریق اتمهای سه ظرفیتی مانند الومینیم یاگالیم به یک نیمه هادی هر اتم ۳ ظرفیتی۳ الکترون ظرفیت خود را با سه الکترون از ۳ اتم مجاور نیمه هادی به اشتراک می گذارد ودر پیوند چهارم یک کمبود الکترون بوجود می آید یا یک حفره ایجاد می شود که به آن نیمه هادی p می گویند



۸-عامل بوجود آورنده جریان در نیمه هادی p حفره ها هستند.

۹-چگونگی تشکیل نیمه هادی N

با تزریق اتمهای ۵ ظرفیتی مانند انتیموان یا ارسنیک به یک نیمه هادی هر اتم ۵ ظرفیتی ۴ الکترون خود را با چهار الکترون۴ اتم مجاورش از نیمه هادی به اشتراک می گذارد ویک الکترون مازاد بوجود می آید که به آن نیمه هادی ۸ می گویند.



۱۰ - عامل بوجود آورنده جریان در نیمه هادی ۱۸ الکترونهای ازاد هستند

۱۱ - تاثیر میزان ناخالصی بر هدایت نیمه هادی :

میزان ناخالصی کم است. به ازای 10⁷ اتم نیمه هادی یک اتم ناخالصی ۱۶ برابر هدایت را زیاد می کند وبه ازای ۲ اتم ناخاصی ۱۶۰ برابر برابر هدایت را زیاد می کند

۱۲ – مزیتهای استفاده از نیمه هادی سیلیسیم نسبت به ژرمانیم :

۱ - سیلیسیم در طبیعت بیشتر است ۲ -خالص کردن سیلیسیم راحتر است ۳ -ساخت دیود وترانزیستور ومدارات مجتمع با سیلیسیم ساده تر است ۴ سیلیسیم تحمل حرارتی بیشتری دارد

۵-باند ممنوع سیلیسیم کمتر است لذا جریان ناشی از هدایت ذاتی آن کمتر است ۶-چگالی جریان بیشتری دارد.

حسین حسینی منجزی

1499/1/

This document was created with Win2PDF available at http://www.daneprairie.com. The unregistered version of Win2PDF is for evaluation or non-commercial use only.