

بسم الله الرحمن الرحيم

الالكترونيك عمومى

رشته: برق صنعتى وتاسيسات الكتريكي

۳ واحد

نحوه ارزشیابی

10%	حل تمرینات و سئوالات تحقیقی
10%	امتحان میان ترم (زمان و حجم درسی بعداً اعلام می شود)
5%	حضور فعال در کلاس درس و تبادل اطلاعات علمی
75%	امتحان پایان ترم

فهرست مطالب این درس

- فصل اول: ساختمان نیمه هادیها
- فصل دوم: ساختمان دیود، انواع دیود ها، کاربرد دیودها
- فصل سوم: ساختمان ترانزیستور دوقطبی (BJT)، انواع تغذیه آن
- فصل چهارم: ساختمان ترانزیستور اثر میدان (FET)، روشهای تغذیه آن
- فصل پنجم: تقویت کننده های قدرت، رگولاتورهای ولتاژ و جریان
- فصل ششم: بررسی تقویت کننده هادر حالت سیگنال کوچک
- فصل هفتم: تقویت کننده های عملیاتی و کاربردهای آن

مراجع درس:

1- قطعات و مدارات الکترونیک مولف: نسل‌سکی مترجم: خلیل باغانی و دکتر قدرت سپید نام

2- مبانی الکترونیک مولف: دکتر میر عشقی نشر: شیخ بهایی

3- تحلیل و طراحی مدارهای الکترونیک مولف: مهندس شفیع نشر: شیخ بهایی

4- تحلیل و طراحی مدارات الکترونیک مولف: دونالد نیمن مترجم: حبیبیان نشر: نص

فصل اول: ساختمان نیمه هادیها

۱- مقدمه

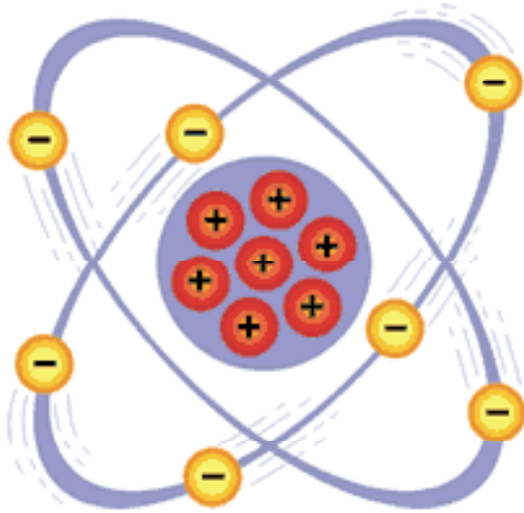
۱-۱- مدل اتمی بوهر

۱-۲- انواع اجسام از نظر هدایت الکتریکی

۱-۳- تراز انرژی در اجسام و مقایسه بین آنها

2- نیمه هادیها و انواع آنها

*تعریف اتم: کوچکترین جزء یک عنصر که دارای خواص آن است؛ طبق مدل اتمی بوهر دارای هسته و مدارات الکترونی است.



*تعداد الکترونهاى هر لایه از رابطه $2n^2$ تعیین می گردد.

لایه والانس: لایه آخر هر اتم را لایه والانس یا ظرفیت گویند و تعداد الکترونهاى این لایه را الکترونهاى والانس گویند. که در شناخت اجسام اهمیت زیادتری دارند.

الکترونهاى لایه والانس در هدایت الکتریکی اجسام نقش مهمی دارند.

۱-۲- اجسام در طبیعت از نظر هدایت الکتریکی (رسانایی) به سه گروه تقسیم می شوند.

الف-هادی: دارای هدایت خوبی هستند، به راحتی جریان الکتریکی را عبور میدهند. تعداد الکترونهاى لایه ظرفیت این گروه اجسام کمتر از ۴ تا است مثل: فلزات یک تا سه ظرفیتی (نقره، مس، آلومینیوم و...) و بعضی از اسیدها، بازها و نمکها

ب-نیمه هادی: هدایت کمتری نسبت به هادیها دارند و تحت شرایط خاص (مثل دادن انرژی)، جریان الکتریکی را از خود عبور می دهند. تعداد الکترونهاى لایه ظرفیت این گروه اجسام برابر ۴ تا است مثل کربن، ژرمانیوم، سیلیسیوم یا بعبارتی تمامی **عناصر گروه چهارم جدول مندلیف**

ج-عایق یا نارسانا در شرایط عادی هدایت جریان الکتریکی نیستند، به سختی عبور میدهند. تعداد الکترونهاى لایه ظرفیت این گروه اجسام بیشتر از ۴ تا است مثل: شیشه، هوا، روغن و....

۱-۳- باند انرژی در اجسام:

الکترونهاى لایه ظرفیت در فعل و انفعالات شیمیایی و ترکیبات اجسام با یکدیگر نقش دارند

سطوح انرژی در اجسام عبارتند از:



الف-باند ظرفیت: الکترونهاى لایه آخر با تحریک انرژی خارجی از مدار الکترونی جدا می شوند.

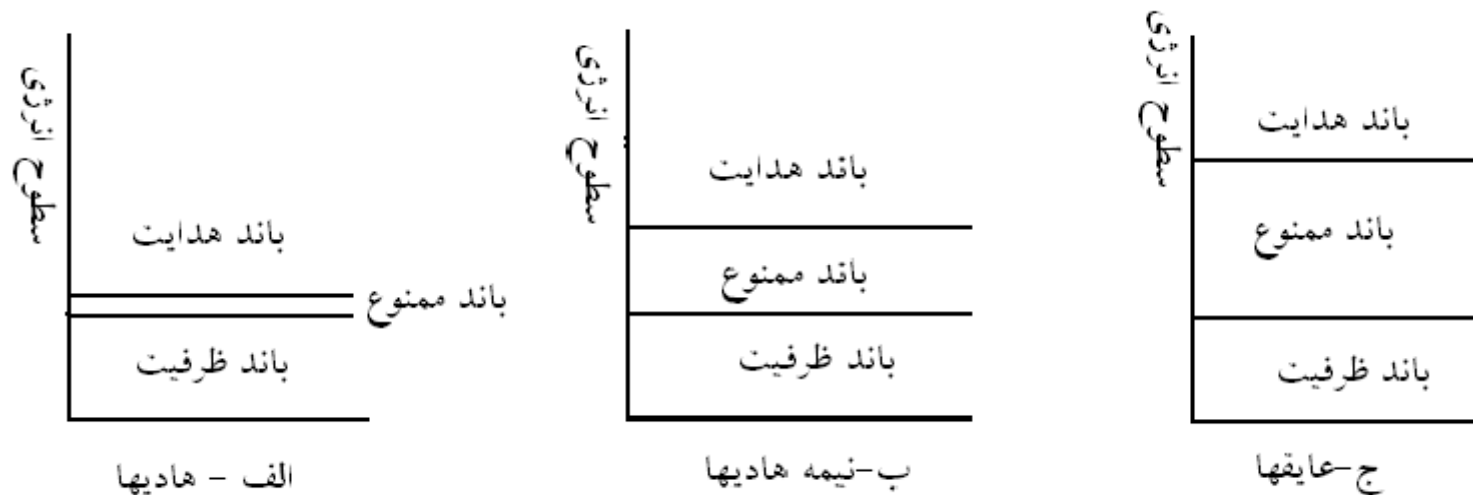
ب-باند ممنوع: این باند نشان می دهد که چه مقدار انرژی لازم است تا الکترونها از مدار آخر آزاد گردند.

ج-باند هدایت: الکترونهاى آزاد در اجسام با تحریک خارجی از جمله میدان الکتریکی می توانند به راحتی در داخل اجسام به حرکت در آیند

E_g = مقدار انرژی که یک الکترون نیاز دارد که از تراز ظرفیت به تراز هدایت رود یعنی همان عرض باند ممنوع از نظر سطح انرژی را طی کند.

این انرژی برحسب الکترون-ولت سنجیده می شود $1\text{ eV} = 1.6 \times 10^{-19} \text{ J}$

مقایسه ترازهای انرژی در اجسام مختلف:



در دمای صفر مطلق، تمام الکترونهای ظرفیت در نیمه هادی در مدار ظرفیت قرار دارند.

$$E_g (Si) = 1.1 \text{ eV}$$

$$E_g (Ge) = 0.67 \text{ eV}$$

با افزایش دما (مثلاً دمای اطاق)، تعداد قابل توجهی الکترون انرژی کافی کسب نموده و از باند ممنوع (شکاف انرژی) عبور نموده و به باند هدایت می رسند (اعداد داده شده در صفر مطلق است)

نوجه: شکاف انرژی بین باند هدایت و باند ظرفیت برای عایق حدود ۵ الکترون-ولت یا بیشتر است.

نکته مهم: اگر ناخالصی های معینی به مواد نیمه هادی خالص افزوده یا دمای کار آن افزایش یابد باعث کاهش انرژی باند ممنوع شده و نیمه هادی به هادی تبدیل می شود.

سؤالات و تمرینات

- ۱- ابر رسانا ها چه اجسامی هستند؟ (تحقیق کنید)
- ۲- عرض باند ممنوع چه ارتباطی با تعداد الکترونهاى ظرفیت اجسام هم گروه و دیگر گروه ها دارد.
- ۳- روشهای کاهش باند ممنوع از نظر نوع انرژی بررسی کنید.
- ۴- آیا دانستن انرژی باند ممنوع در عایقها ضرورت دارد چرا؟

Periodic Table of the Elements																																			
H Hydrogen 1.00794 1s ¹																																			
Li 3 Lithium 6.941 2s ¹		Be 4 Beryllium 9.012182 2s ²																																	
Na 11 Sodium 22.989768 3s ¹		Mg 12 Magnesium 24.3050 3s ²																																	
Symbol K Atomic number Name Potassium Atomic mass Electron configuration 4s¹ (averaged according to occurrence on earth)																																			
Metals																																			
K 19 Potassium 39.0983 4s ¹		Ca 20 Calcium 40.078 4s ²		Sc 21 Scandium 44.955910 3d ¹ 4s ²		Ti 22 Titanium 47.88 3d ² 4s ²		V 23 Vanadium 50.9415 3d ³ 4s ²		Cr 24 Chromium 51.9961 3d ⁵ 4s ¹		Mn 25 Manganese 54.93805 3d ⁵ 4s ²		Fe 26 Iron 55.847 3d ⁶ 4s ²		Co 27 Cobalt 58.93320 3d ⁷ 4s ²		Ni 28 Nickel 58.69 3d ⁸ 4s ²		Cu 29 Copper 63.546 3d ¹⁰ 4s ¹		Zn 30 Zinc 65.39 3d ¹⁰ 4s ²		Ga 31 Gallium 69.723 4p ¹		Ge 32 Germanium 72.61 4p ²		As 33 Arsenic 74.92159 4p ³		Se 34 Selenium 78.96 4p ⁴		Br 35 Bromine 79.904 4p ⁵		Kr 36 Krypton 83.80 4p ⁶	
Rb 37 Rubidium 85.4678 5s ¹		Sr 38 Strontium 87.62 5s ²		Y 39 Yttrium 88.90585 4d ¹ 5s ²		Zr 40 Zirconium 91.224 4d ² 5s ²		Nb 41 Niobium 92.90638 4d ⁴ 5s ¹		Mo 42 Molybdenum 95.94 4d ⁵ 5s ¹		Tc 43 Technetium (98) 4d ⁵ 5s ²		Ru 44 Ruthenium 101.07 4d ⁷ 5s ¹		Rh 45 Rhodium 102.90550 4d ⁸ 5s ¹		Pd 46 Palladium 106.42 4d ¹⁰ 5s ⁰		Ag 47 Silver 107.8682 4d ¹⁰ 5s ¹		Cd 48 Cadmium 112.411 4d ¹⁰ 5s ²		In 49 Indium 114.82 5p ¹		Sn 50 Tin 118.710 5p ²		Sb 51 Antimony 121.75 5p ³		Te 52 Tellurium 127.60 5p ⁴		I 53 Iodine 126.905 5p ⁵		Xe 54 Xenon 131.30 5p ⁶	
Cs 55 Cesium 132.90543 6s ¹		Ba 56 Barium 137.327 6s ²		57 - 71 Lanthanide series		Hf 72 Hafnium 178.49 5d ² 6s ²		Ta 73 Tantalum 180.9479 5d ³ 6s ²		W 74 Tungsten 183.85 5d ⁴ 6s ²		Re 75 Rhenium 186.207 5d ⁵ 6s ²		Os 76 Osmium 190.2 5d ⁶ 6s ²		Ir 77 Iridium 192.22 5d ⁷ 6s ²		Pt 78 Platinum 195.08 5d ⁹ 6s ¹		Au 79 Gold 196.96654 5d ¹⁰ 6s ¹		Hg 80 Mercury 200.59 5d ¹⁰ 6s ²		Tl 81 Thallium 204.3833 6p ¹		Pb 82 Lead 207.2 6p ²		Bi 83 Bismuth 208.98037 6p ³							

	La 57	Ce 58	Pr 59	Nd 60	Pm 61	Sm 62	Eu 63	Gd 64	Tb 65	Dy 66	Ho 67	Er 68	Tm 69	Yb 70	Lu 71
Lanthanide series	Lanthanum 138.9055	Cerium 140.116	Praseodymium 140.90768	Neodymium 144.24	Promethium (145)	Samarium 150.36	Europium 151.965	Gadolinium 157.25	Terbium 158.92534	Dysprosium 162.50	Holmium 164.93032	Erbium 167.26	Thulium 168.93421	Ytterbium 173.04	Lutetium 174.967
	5d ¹ 6s ²	4f ¹ 5d ¹ 6s ²	4f ² 6s ²	4f ³ 6s ²	4f ⁴ 6s ²	4f ⁵ 6s ²	4f ⁶ 6s ²	4f ⁷ 5d ¹ 6s ²	4f ⁷ 6s ²	4f ⁹ 6s ²	4f ¹⁰ 6s ²	4f ¹¹ 6s ²	4f ¹² 6s ²	4f ¹⁴ 6s ²	4f ¹⁴ 5d ¹ 6s ²

	Ac	89	Th	90	Pa	91	U	92	Np	93	Pu	94	Am	95	Cm	96	Bk	97	Cf	98	Es	99	Fm	100	Md	101	No	102	Lr	103
Actinide series	Actinium (227)		Thorium (232.0381)		Protactinium (231.03688)		Uranium (238.0289)		Neptunium (237)		Plutonium (244)		Americium (243)		Curium (247)		Berkelium (247)		Californium (251)		Einsteinium (252)		Fermium (257)		Mendelevium (258)		Nobelium (259)		Lawrencium (260)	
	$8d^1 7s^2$		$6d^2 7s^2$		$5f^2 6d^1 7s^2$		$5f^3 6d^1 7s^2$		$5f^4 6d^1 7s^2$		$5f^6 6d^1 7s^2$		$5f^7 6d^1 7s^2$		$5f^7 6d^2 7s^2$		$5f^8 6d^1 7s^2$		$5f^9 6d^1 7s^2$		$5f^{10} 6d^1 7s^2$		$5f^{11} 6d^1 7s^2$		$5f^{12} 6d^1 7s^2$		$5f^{14}$		$5f^{14}$	

۲- نیمه هادیها و انواع آنها

خصوصیات نیمه هادیها عبارتند از:

۱- از نظر هدایت الکتریکی بهتر از عایق ها و بدتر از هادیها هستند

۲- عرض باند ممنوع در نیمه هادیها بیشتر از هادیها و کمتر از عایقها است

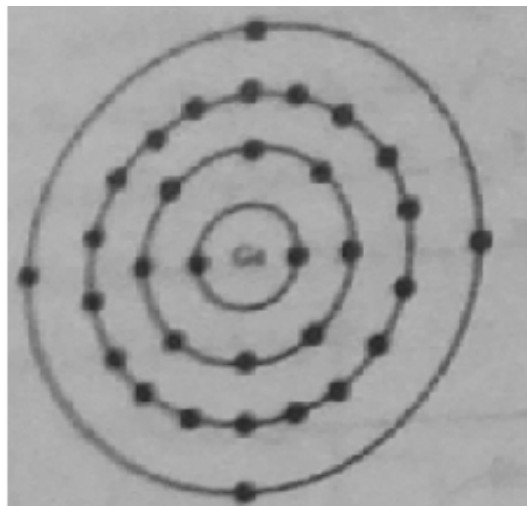
۳- کریستال نیمه هادی در دمای صفر مطلق عایق است.

۴- با دریافت انرژی کمی از خارج هادی می شوند

۵- مقاومت مخصوص نیمه هادیها بیشتر از هادیها است.

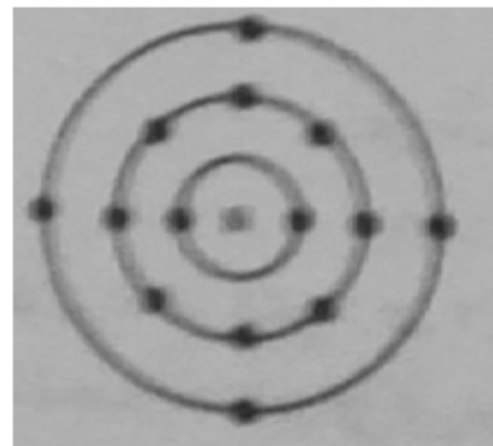
نام عنصر	علامت شیمیایی	عدد اتمی
کربن	C	۶
سیلیسیم	Si	۱۴
ژرمانیوم	Ge	۳۲
توریم	Tm	۹۰
زیرکونیوم	Zr	۴۰
هافنیوم	Hf	۷۲

ساختمان اتمی ژرمانیوم و سیلیسیم



مدل اتمی ژرمانیوم

$$Z=32$$



مدل اتمی سیلیسیم

$$Z=14$$

- 1- بصورت یک بلور سه بعدی هستند
- 2- به علت وجود پیوند اشتراکی در اتمها، شبکه کریستالی فاقد الکترون آزاد است.
- 3- کریستال نیمه هادی یک عایق خوب است.
- 4- در اثر افزایش دما، تعدادی از پیوندها شکسته شده و الکترون آزاد بوجود می آیند

خصوصیات کریستال
نیمه هادی

جهت افزایش قابلیت هدایت الکتریکی، نیمه هادیها راناخالص می کنند

برای ناخالص کردن کریستال نیمه هادیها، عناصر با اتمهای 5 یا 3 ظرفیتی رابه آنها اضافه می نمایند

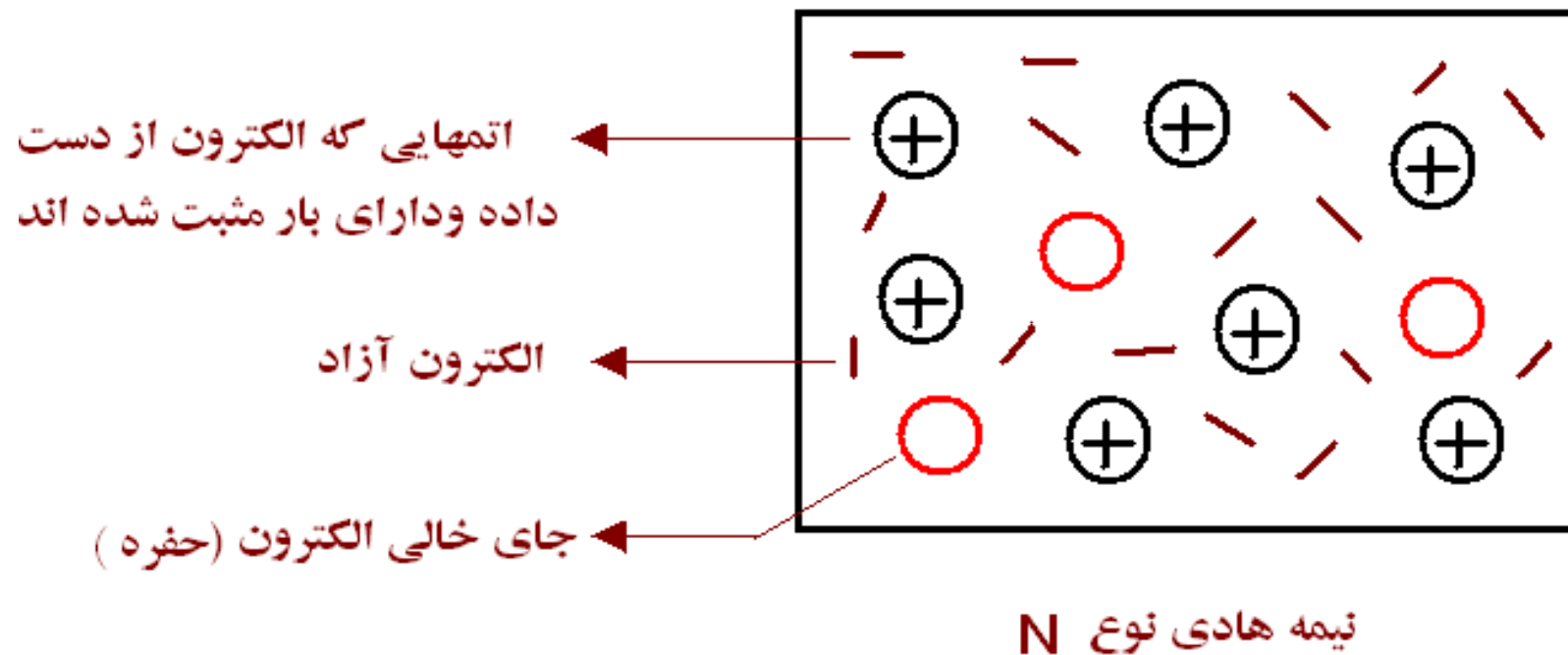
نیمه هادی نوع N (negative)

اگر یک عنصر 5 ظرفیتی مانند آرسنیک یا آنتیموان را به نیمه هادی سیلیسیم یا ژرمانیوم اضافه کنیم، 4 الکترون مدار آخر آرسنیک با چهار اتم مجاور نیمه هادی پیوند اشتراکی تشکیل داده والکترون پنجم آن، بصورت الکترون آزاد باقی می ماند.

با تنظیم مقدار ناخالصی، می توان تعداد الکترونهاى آزادرا کنترل نمود

نیمه هادی که ناخالصی آن اتم 5 ظرفیتی باشد نیمه هادی نوع N گویند

در نیمه هادی نوع N، الکترون‌ها حامل‌های اکثریت و حفره‌ها حامل‌های اقلیت هستند

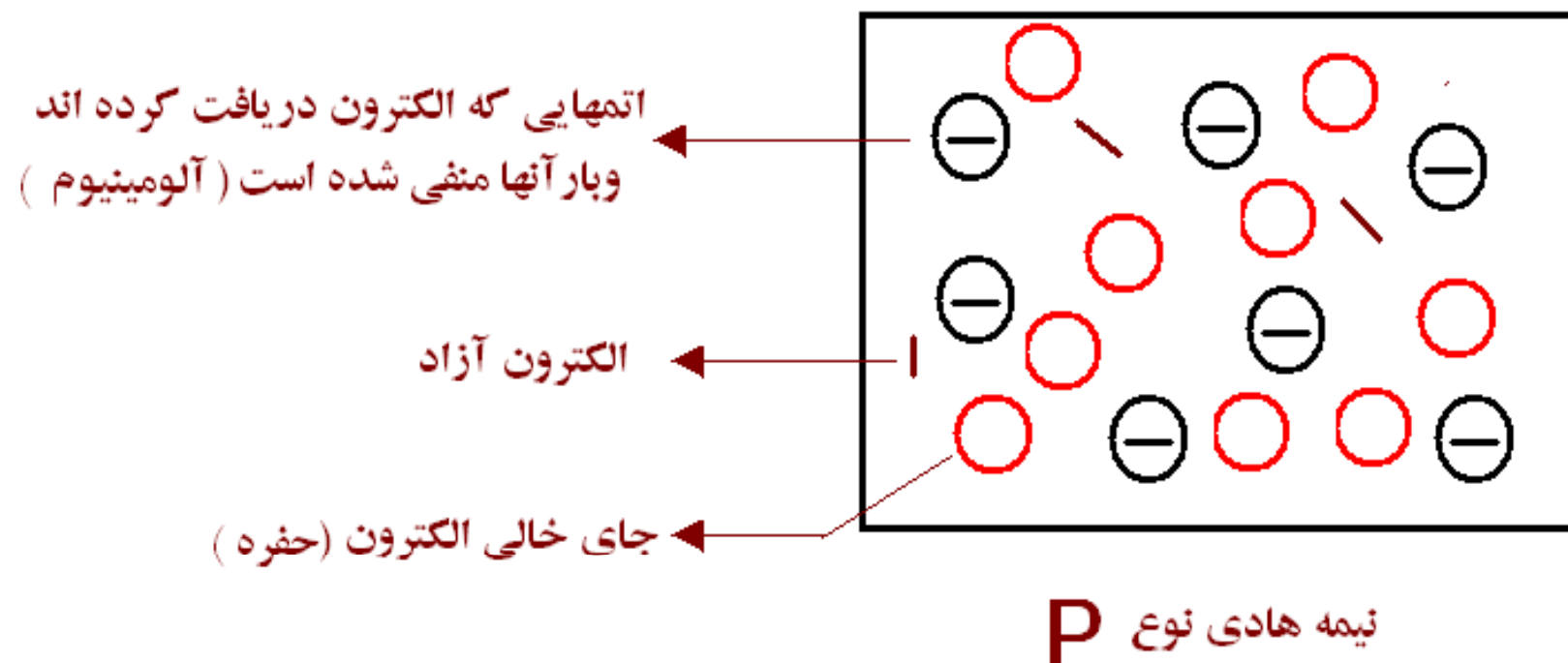


نیمه هادی نوع P

اگر یک عنصر ۳ ظرفیتی مانند آلومینیوم، گالیوم را به نیمه هادی سیلیسیم یا ژرمانیوم اضافه کنیم، ۳ الکترون مدار آخر آلومینیوم با سه اتم مجاور نیمه هادی پیوند اشتراکی داده و پیوند چهارم دارای کمبود الکترون است یا می توان گفت که یک حفره ایجاد شده است. در این نیمه هادی الکترونها فقط در اثر شکسته شدن پیوندها بوجود می آیند. تعداد حفره ها را توسط ناخالصی سه ظرفیتی با تغییر درصد ترکیب، تغییر داد.

نیمه هادی که ناخالصی آن از اتم سه ظرفیتی باشد نیمه هادی
P گویند نوع

در نیمه هادی نوع P، الکترون‌ها حامل‌های اقلیت و حفره‌ها حامل‌های اکثریت هستند



امروزه به دلایل زیر از نیمه هادی سیلیکونی بیشتر استفاده می شود

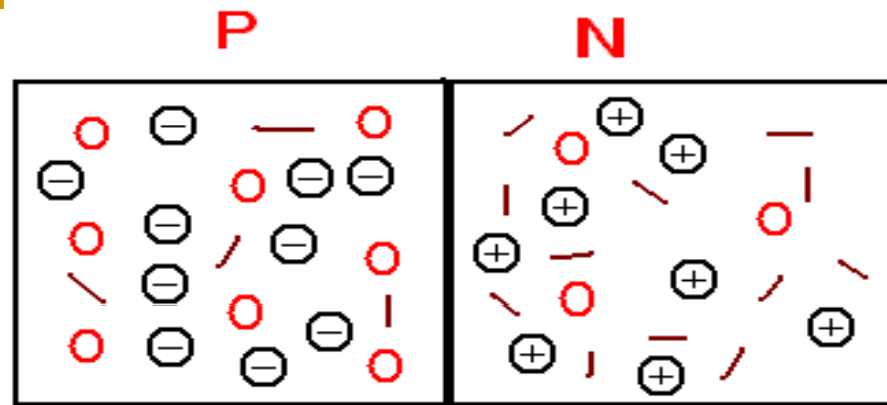
- سیلیسیوم به مقدار زیاد بصورت سیلیس (SiO_2) در طبیعت یافت می شود
- خالص کردن سیلیسیوم راحت تر از ژرمانیوم است
- تکنولوژی ساخت دیود، ترانزیستور و مدارات مجتمع (IC) با سیلیسیوم راحت تر است
- تحمل درجه حرارت سیلیسیوم بیشتر است
- باند ممنوع سیلیسیوم پهن تر و جریان اشباع معکوس آن کمتر است
- چگالی جریان سیلیسیوم از ژرمانیوم بیشتر است.

فصل دوم

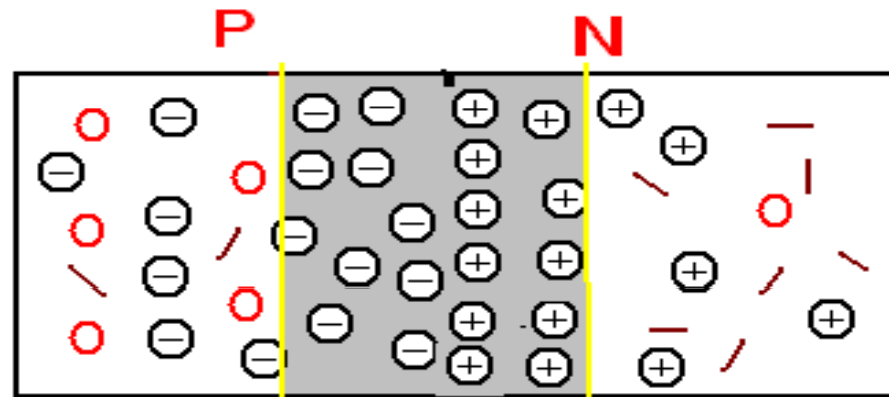
- ساختمان دیود
- انواع دیودها
- کاربرد دیودها

اتصال PN (دیود)

- اگر دو قطعه نیمه هادی نوع P و N را به هم پیوند دهیم با انتقال الکترونها و حفره ها، الکترونهای موجود در نیمه هادی نوع N جذب حفره شده لذا در محل اتصال دو نیمه هادی P و N نه الکترون آزاد وجود دارد و نه حفره.
- به محلی که الکترون و حفره وجود ندارد ناحیه تخلیه یا پیوند (junction) گویند.
- در ناحیه تخلیه یونهای مثبت و منفی وجود دارند و در بقیه قسمتهای دو نیمه هادی وضعیت عادی است.



کنارهم قرار گرفتن دو نیمه هادی قبل از جابجایی الکترون و حفره



ناحیه تخلیه
جهت حرکت الکترون
جهت حرکت حفره

کنارهم قرار گرفتن دو نیمه هادی بعد از جابجایی الکترون و حفره

depletion region ناحیه تخلیه:

۱- دارای یون های مثبت و منفی است

۲- مانند یک خازن است که دو نیمه نوع P و N جوشنهای آن هستند.

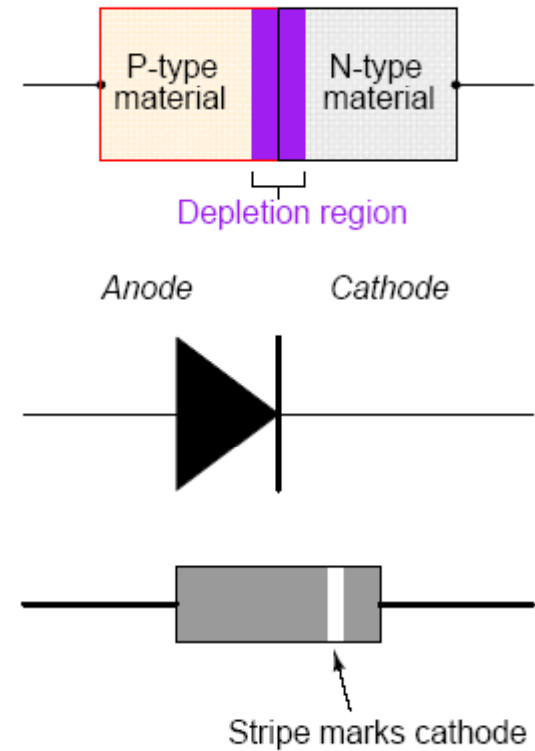
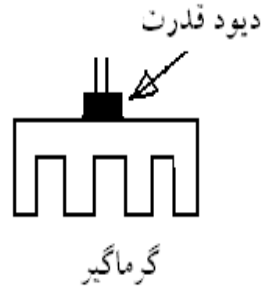
۳- میدان الکتریکی بین جوشنها ایجاد می گردد.

۴- بین جوشنها اختلاف پتانسیل ایجاد شده که به آن پتانسیل سد گویند.

۵- جهت میدان الکتریکی از نیمه هادی نوع N به سمت نیمه هادی نوع P است.

۶- مقدار پتانسیل سد به جنس نیمه هادیها بستگی دارد.

به اتصال PN دیود گویند (Diode)



وصل کردن ولتاژ dc را به دیود ،

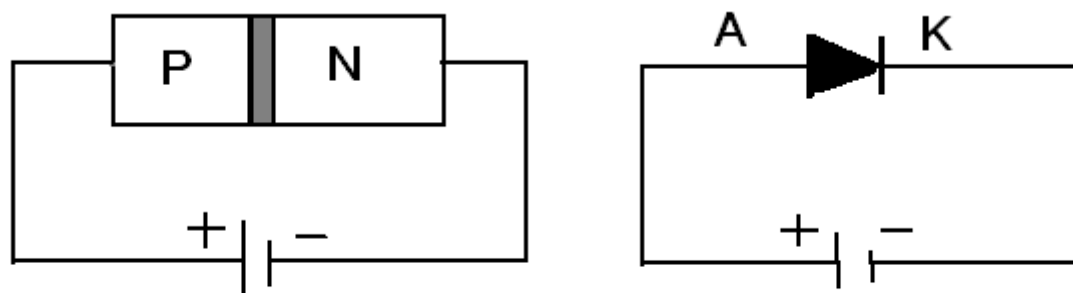
بایاس کردن گویند

1-بایاس مستقیم (Forward Bias)

2-بایاس معکوس (Reverse Bias)

انواع بایاس کردن

■ **بایاس مستقیم (forward bias):** اگر نیمه هادی نوع n را به قطب منفی منبع تغذیه و نیمه هادی نوع p را به قطب مثبت تغذیه متصل کنیم بایاس را موافق یا مستقیم گویند. در این حالت:



بایاس مستقیم

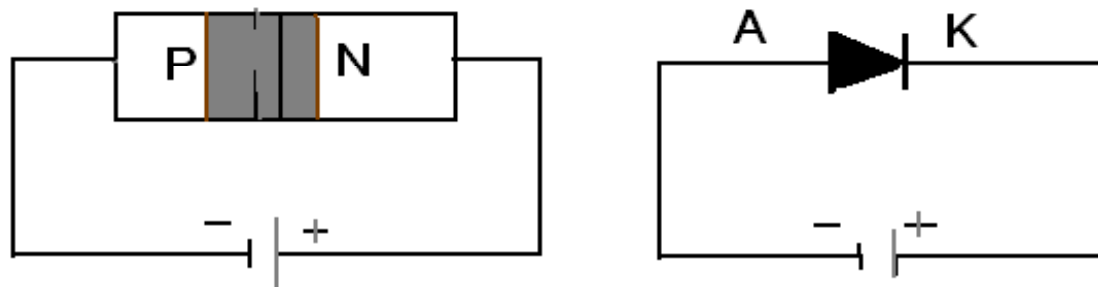
■ ۱- میدان الکتریکی ناشی از منبع تغذیه، میدان پتانسیل سد را خنثی کرده و عرض ناحیه تخلیه و پتانسیل سد کاهش می یابد

۲- الکترونهای آزاد در نیمه هادی نوع N ، توسط بار الکتریکی منفی باتری به سمت محل پیوند رانده شده و پس از عبور از محل پیوند و نیمه هادی نوع P جذب قطب مثبت باتری می شوند.

۳- حفره ها در جهت مخالف الکترونها حرکت می کنند.

۴- پس در این حالت جریان در دیود جاری می شود.

■ **بایاس معکوس** (reverse bias): اگر نیمه هادی نوع P را به قطب منفی منبع تغذیه و نیمه هادی نوع N را به قطب مثبت تغذیه متصل کنیم بایاس را معکوس گویند. در این حالت:

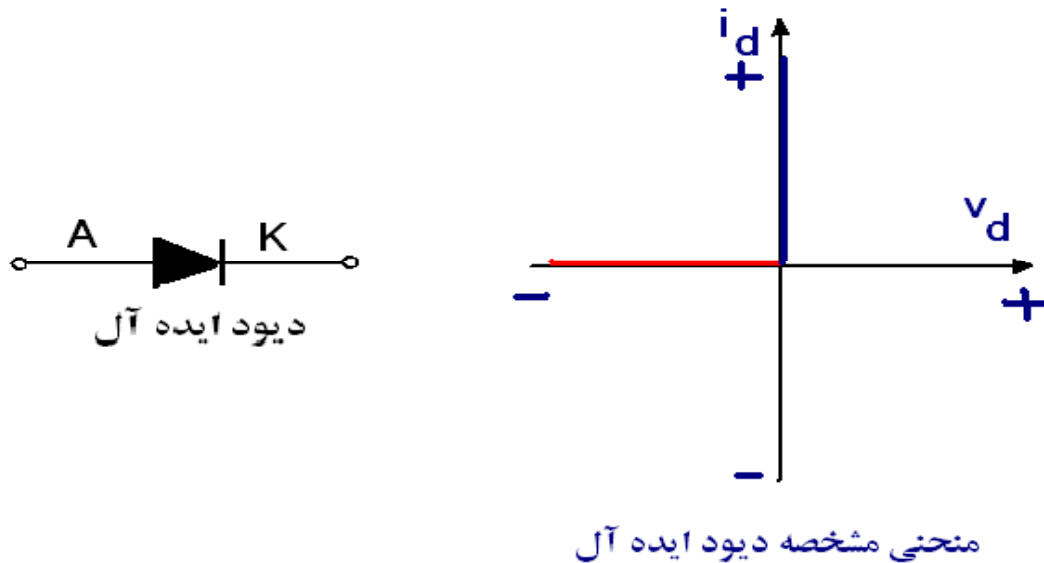


بایاس معکوس

- ۱- میدان الکتریکی ناشی از منبع تغذیه، میدان پتانسیل سد را تقویت کرده و عرض ناحیه تخلیه و پتانسیل سد افزایش می یابد
- ۲- الکترونهای آزاد در نیمه هادی نوع N، توسط بار الکتریکی مثبت باتری جذب می شوند.
- ۳- حفره ها در جهت مخالف الکترونها حرکت می کنند. و جذب بار الکتریکی منفی می شوند.
- ۴- پس در این حالت جریان در دیود جاری نمی شود. مگر جریان نشتی ناشی از حاملهای اقلیت
- ۵- ظرفیت خازنی پیوند تغییر پیدا می کند.

دیود ایده آل

■ دیود ایده آل یک قطعه دویپایه است که علامت و مشخصه آن بصورت شکل زیر است.



خصوصیات دیود ایده آل

۱- پتانسیل سد وجود نداشته در نتیجه در بایاس مستقیم مانند یک کلید بسته است.

۲- در بایاس معکوس مانند یک کلید باز است.

۳- مقاومت دیود در بایاس مستقیم صفر و در بایاس معکوس بی نهایت است

منحنی مشخصه دیود واقعی

■ توسط فیزیک نیمه هادیها مشخصه ولت - آمپر طبق معادله شوکلی زیر تعریف می گردد. که جریان دیود به دمای کار و ولتاژ تغذیه dc آن بستگی دارد.

$$i_d = I_s (e^{\frac{kV_D}{T_K}} - 1) \quad , \quad K = \frac{11600}{\eta}$$

در جریانهای کم ← $\eta(Ge) = 1$, $\eta(Si) = 2$

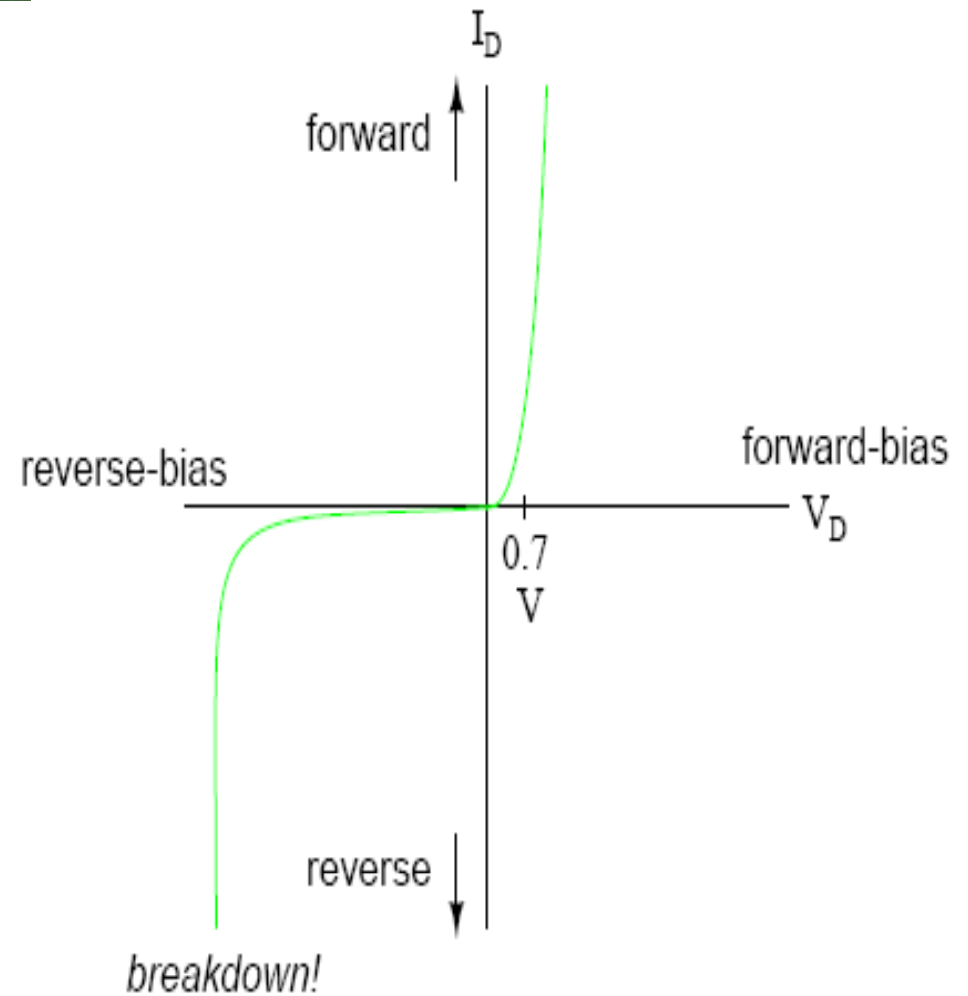
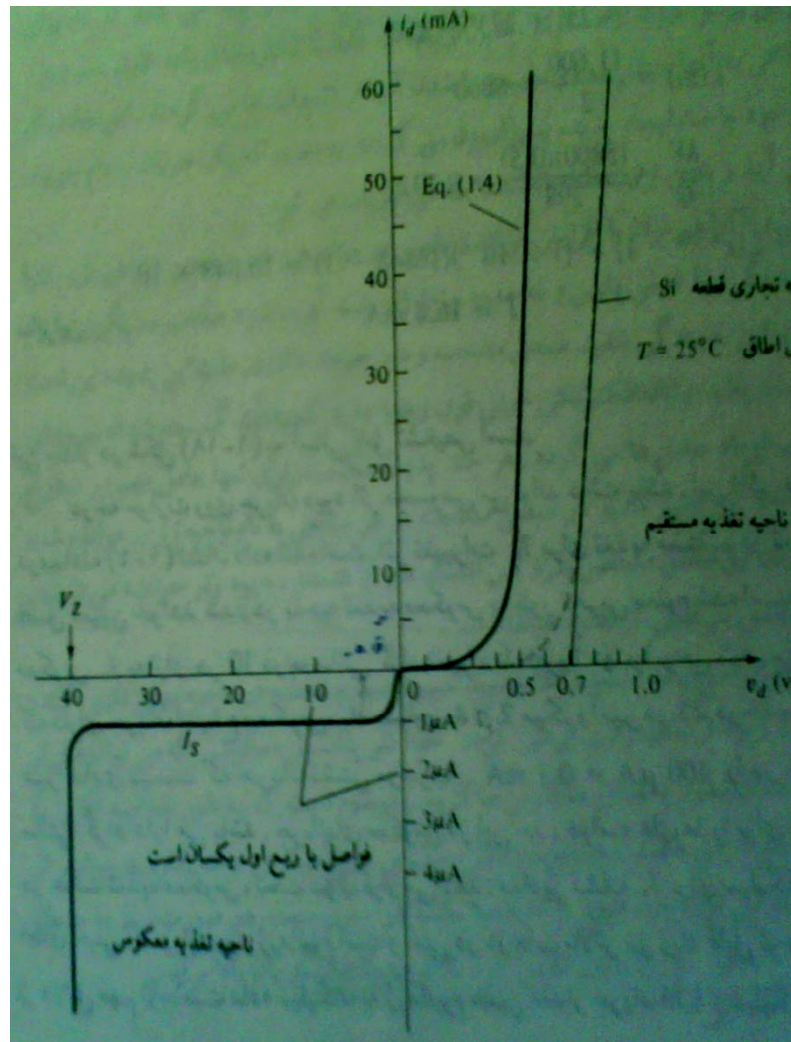
در جریانهای زیاد (قسمت صعودی منحنی) ← $\eta(Si) = \eta(Ge) = 1$

T_k ← دمای کاربر حسب کلوین
 T_c ← دمای کاربر حسب سانتی گراد

$$T_k = T_c + 273.15$$

I_s ← جریان نشستی معکوس دیود

مشخصه دیود سیلیسیوم توسط معادله شوکلی ترسیم گردیده است



تمرین: باتوجه مشخصات یک دیود منحنی مشخصه آنرا توسط کامپیوتر ومعادله شوکلی بدست آورید

■ مثال 1: دیود سیلیکونی در بایاس مستقیم به ولتاژ 0/5 ولت متصل می گردد اگر جریان نشتی دیود یک میکرو آمپر و در دمای محیط کار کند چه جریانی خواهد داشت؟

حل:

$$I_s = 1 \mu A = 1 \times 10^{-6} \text{ A}$$

$$T_K = T_C + 273 = 25 + 273 = 298 \text{ } ^{\circ}C$$

$$K (Si) = \frac{11600}{\eta} = \frac{11600}{2} = 5800$$

$$\frac{kv_D}{T_K} = \frac{(5800)(0.5)}{298} = 9.732$$

$$I = I_s (e^{\frac{kv_D}{T_K}} - 1) = 1 \times 10^{-6} (e^{9.732} - 1) = 16.848 \text{ mA}$$

ناحیه زنری

با افزایش ولتاژ در بایاس معکوس، حامل های اقلیت آزاد به اندازه کافی انرژی گرفته تا حامل های دیگر از طریق یونیزاسیون آزاد سازند. با برخورد به الکترون های باند ظرفیت به آنها انرژی داده تا از اتم خود جدا شوند این عمل مرتباً صورت گرفته تا جریان بهمنی و در پی آن شکست بهمنی صورت گیرد.

اگر ولتاژ معکوس همچنان افزایش یابد شکست زنری رخ خواهد داد در این در ناحیه پیوند یک میدان الکتریکی قوی بوجود آمده و باعث گسسته شدن نیرو های پیوندی می گردد و جریان به شدت افزایش می یابد دیودی که بر اساس این خاصیت کار می کند دیود زنر گویند.

۱- مقاومت استاتیکی دیود (DC)

2- مقاومت دینامیکی (ac)

۳- مقاومت متوسط (av)

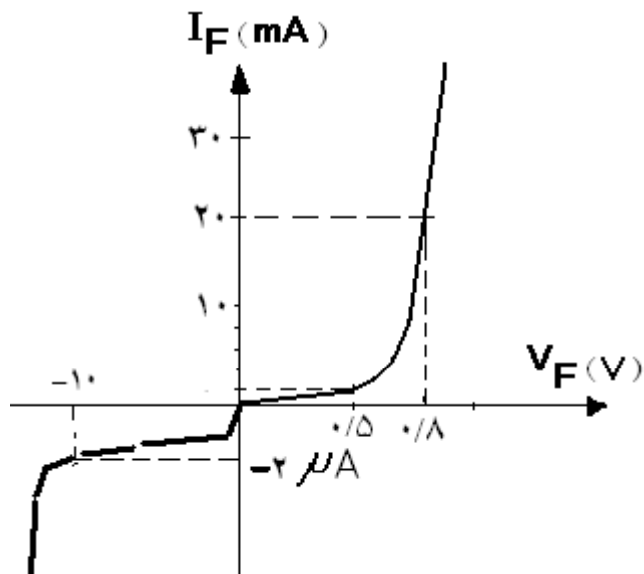
مقاومت
دیود

مقاومت استاتیکی (DC): مقاومت دیود در یک نقطه کار بخصوص را گویند.

$$R_{DC} = \frac{V_D}{I_D}$$

ولتاژ نقطه کار جریان نقطه کار

مثال ۲: برای مشخصه شکل زیر مقاومت DC دیود را در جریانهای ۲۰ و ۲ میلی آمپر و میکرو آمپر بدست آورید؟



$$R_{DC} = \frac{V_D}{I_D} = \frac{0.8}{20 \text{ mA}} = 40 \Omega$$

$$R_{DC} = \frac{V_D}{I_D} = \frac{0.5}{2 \text{ mA}} = 250 \Omega$$

$$R_{DC} = \frac{V_D}{I_D} = \frac{-10}{-2 \mu\text{A}} = 5 \text{ M}\Omega$$

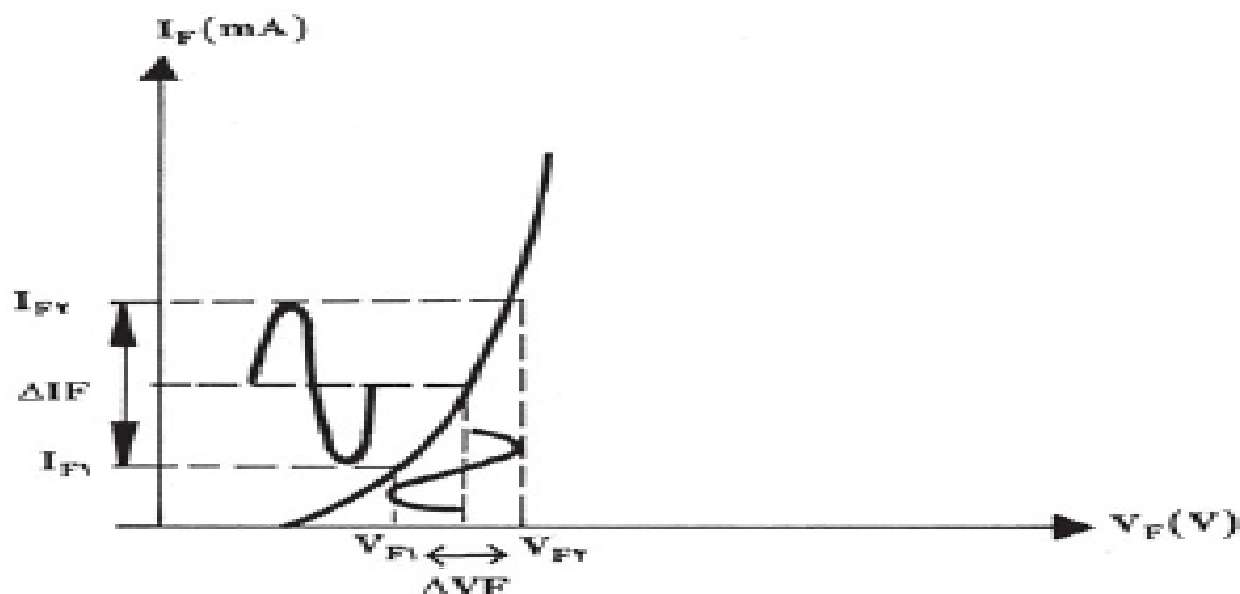
مقاومت دینامیکی دیود: مقاومت دیود در مقابل جریان متناوب را گویند از رابطه زیر بدست می آید.

$$r_{ac} = \frac{\Delta V_D}{\Delta I_D}$$

تغییرات ولتاژ حول نقطه کار

تغییرات جریان حول نقطه کار

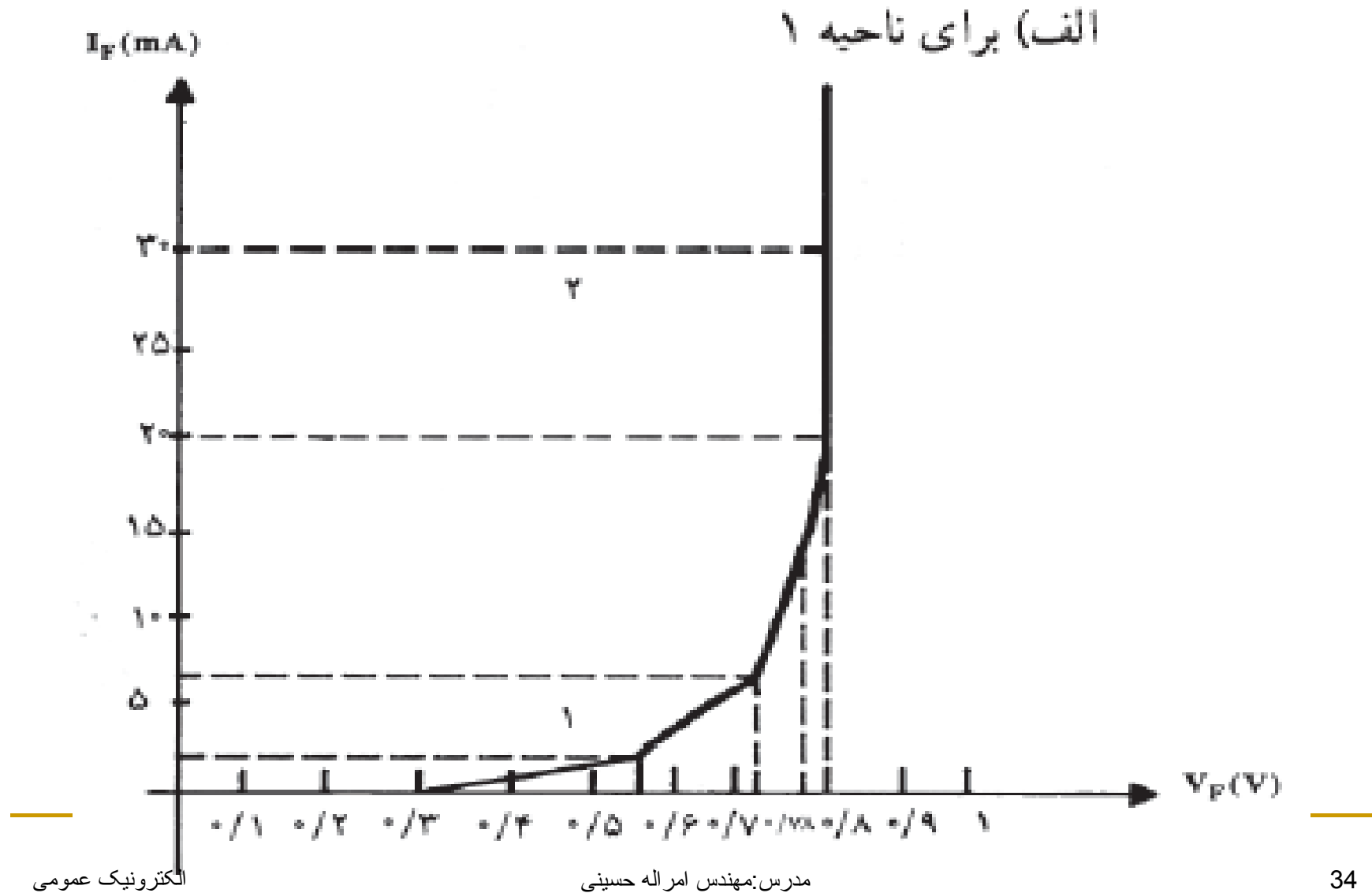
$$r_{ac} = \frac{V_{F1} - V_{F2}}{I_{F1} - I_{F2}} = \frac{\Delta V_F}{\Delta I_F}$$



شکل ۱۶-۳ نمایش مقاومت دینامیکی

مثال ۳: برای مشخصه دیودی شکل زیر مطلوب است:

الف- مقاومت دینامیکی در ناحیه ۱ ب- مقاومت دینامیکی در ناحیه ۲ ج- مقایسه بین دو ناحیه



■ توجه : مقاومت دینامیکی را با r_d نیز نمایش می دهند.

حل: الف- در ناحیه یک داریم

$$\left\{ \begin{array}{l} \Delta V_D = V_{D1} - V_{D2} = 0.72 - 0.57 = 0.15 \text{ v} \\ \Delta I_D = I_{D1} - I_{D2} = 6 - 2 = 4 \text{ mA} \\ r_{d1} = \frac{\Delta V_D}{\Delta I_D} = \frac{0.15}{4} = 37.5 \Omega \end{array} \right.$$

ب- در ناحیه 2 داریم

$$\left\{ \begin{array}{l} \Delta V_D = V_{D1} - V_{D2} = 0.8 - 0.78 = 0.02 \text{ v} \\ \Delta I_D = I_{D1} - I_{D2} = 30 - 20 = 10 \text{ mA} \\ r_{d2} = \frac{\Delta V_D}{\Delta I_D} = \frac{0.02}{10} = 2 \Omega \end{array} \right.$$

ج- از مقایسه مقاومت دینامیکی دو ناحیه داریم

$$\frac{r_{d1}}{r_{d2}} = \frac{37.5}{2} = 18.75$$

مقاومت دینامیکی را با داشتن مشخصات نقطه کار بدست می آورند و نیازی به داشتن منحنی مشخصه دیود نیست طبق تعریف مشتق در ریاضی و با توجه به معادله شوکلی رابطه مقاومت دینامیکی عبارتند از:

$$r_d = \frac{\Delta v_d}{\Delta I_d} = \frac{26 (mv)}{I_d (mA)}$$

این رابطه در قسمت صعودی منحنی درست است

مقاومت دینامیکی برابر عکس شیب خط مماس بر منحنی مشخصه در نقطه کار است

در عمل مقاومت اتصال پایه ها و غیره در نیمه هادی به مقاومت دینامیکی اضافه می شود

$$r'_d = \frac{\Delta v_d}{\Delta I_d} = \frac{26 (mv)}{I_d (mA)} + r_B$$

r_B ← مقاومت اتصالات

نکات

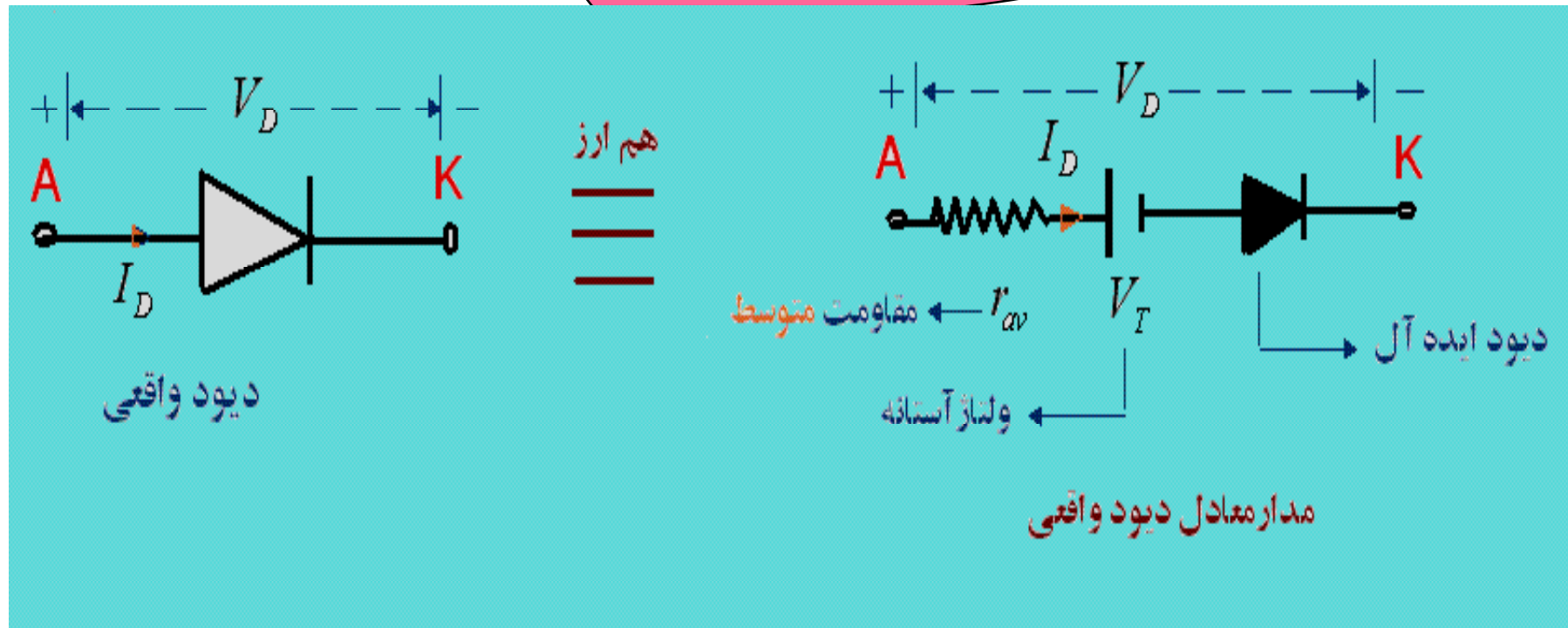
مقاومت متوسط r_{av}

تعریف: اگر سیگنال ورودی بقدر کافی بزرگ باشد بطوری که بتواند تغییرات مشخصی در منحنی مشخصه دیود ایجاد کند مقاومت مربوط به قطعه در این ناحیه را مقاومت متوسط گویند

$$r_{av} = \frac{\Delta v_d}{\Delta I_d} \Big|_{\text{point to point}} \quad \leftarrow \text{نقطه به نقطه}$$

سؤال: تفاوت بین مقاومت دینامیکی و مقاومت متوسط چیست؟

مدار معادل دیود واقعی



نکته بسیار مهم: با توجه به مقدار منبع و مقاومتهای موجود در مدارات دیودی می توان از تقریب مناسب استفاده کرد. که به این مدار معادل، مدار معادل خطی-تکه ای گویند.

چگونگی حل مسائل دیودی

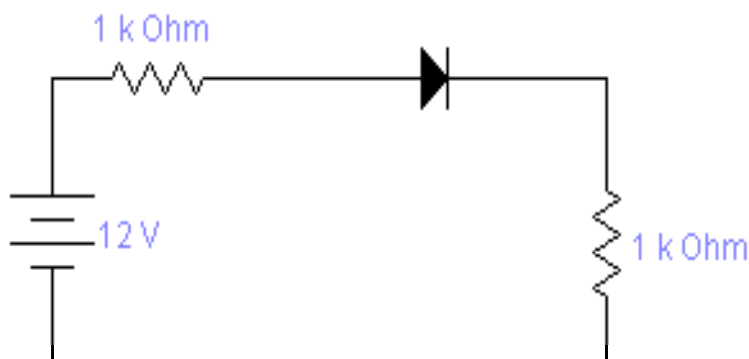
■ جهت حل مسائل مراحل زیر را به ترتیب انجام دهید

۱- مدار معادل مناسب را با توجه به تقریب، برای دیود در نظر بگیرید

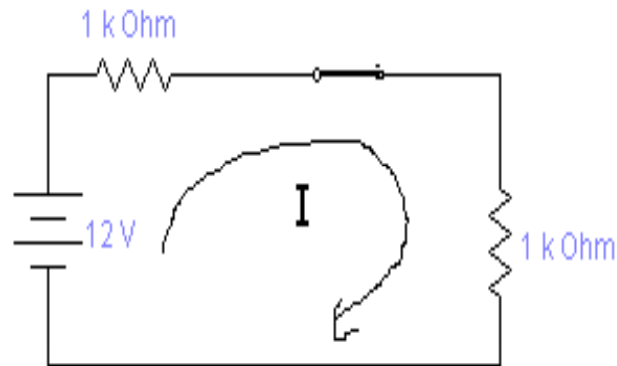
۲- نوع بایاس دیود را مشخص کنید (به جای دیود ایده آل کلید باز یا بسته رسم کنید)

۳- مسئله را از دیدگاه مداری حل نموده و خواسته را پیدا کنید.

مثال 5: در مدار شکل زیر جریان ولتاژ دیود را پیدا کنید؟



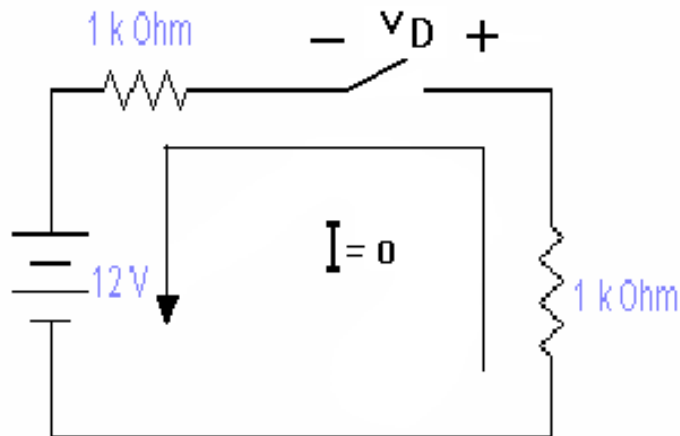
حل: دیود ایده آل است و در بایاس مستقیم قرار دارد پس مانند یک کلید بسته است



$$I = \frac{12}{1+1} = 6 \text{ mA} \Rightarrow I_D = 6 \text{ mA}$$

$$V_D = 0 \rightarrow \text{چون دیود ایده آل است}$$

مثال 6: در مسئله قبل جهت دیود را عوض نموده و مجدداً حل کنید؟



$$I = 0 \text{ mA} \Rightarrow I_D = 0 \text{ mA}$$

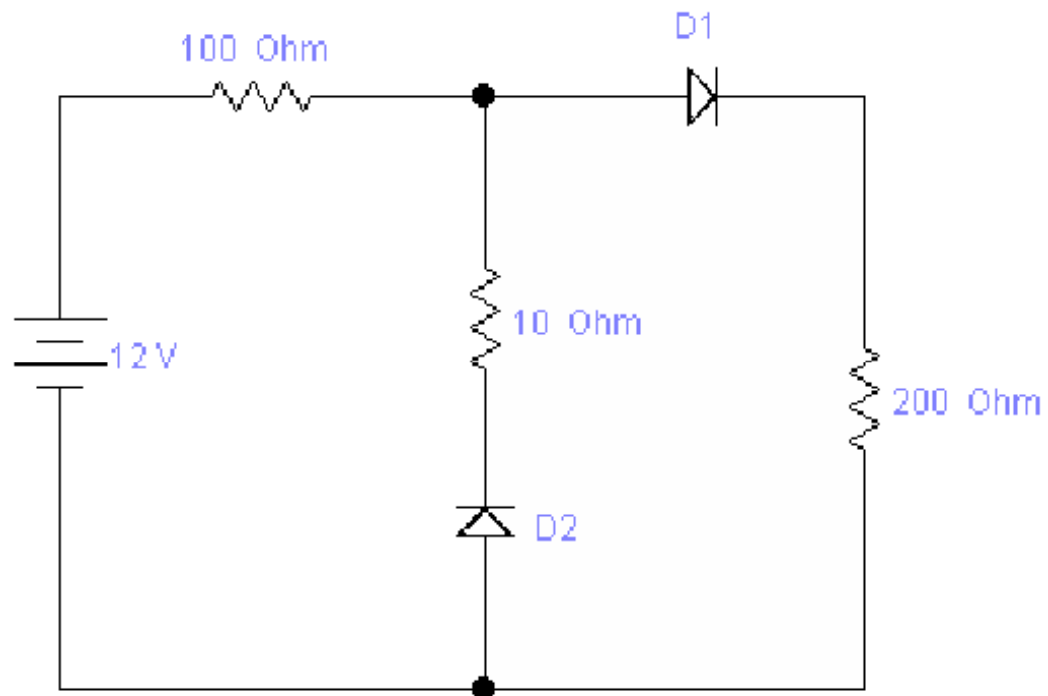
$$V_D = -12 \text{ V} \rightarrow$$

توجه: در هر دو حالت توان مصرفی دیود صفر است زیرا دیود ایده آل است.

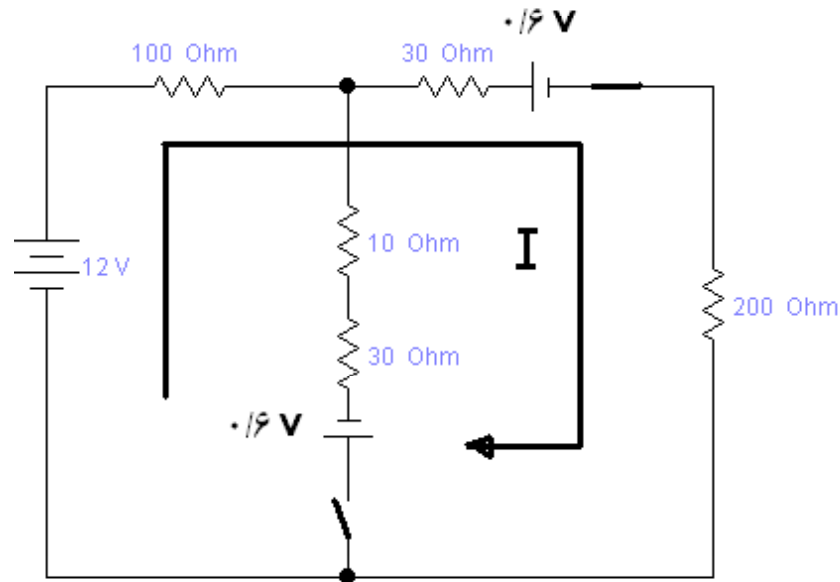
مثال ۷: در مدار شکل زیر دیودها مشابه اند جریان و ولتاژ دیودها را پیدا کنید؟

$$r_{av} = 30 \Omega$$

$$V_T = 0.6 \text{ v}$$



حل: مدار معادل دیودها را جایگزین می کنیم دیود D1 در بایاس موافق و دیود D2 در بایاس معکوس است.



$$kvl : -12 + 100 I + 30 I + 0.6 + 200 I = 0$$

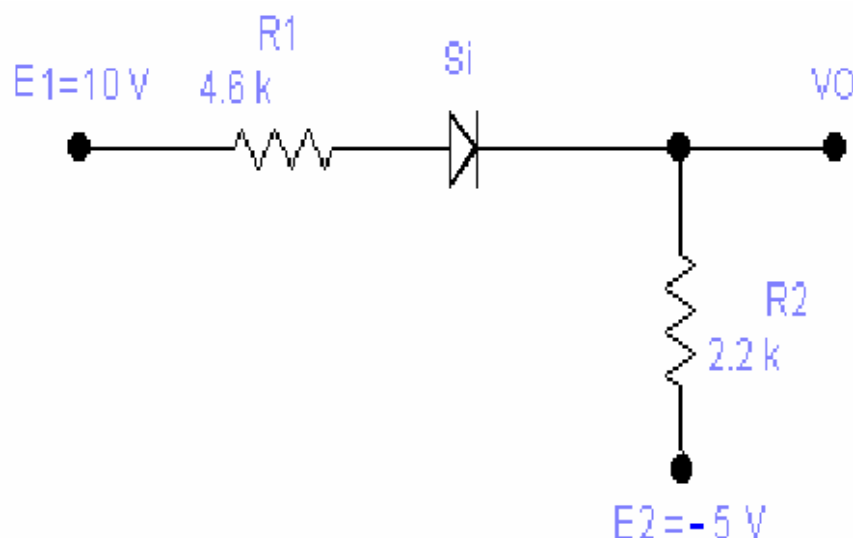
$$\Rightarrow I = \frac{11.4}{330} = 34.55 \text{ mA}$$

$$V_{D1} = 30 I + 0.6 = 30 \times 0.03455 + 0.6 = 1.636 \text{ V}$$

$$I_{D2} = 0$$

$$V_{D2} = -(30 I + 0.6 + 200 I) = -(230 \times 0.03455 + 0.6) \\ = -8.5465 \text{ V}$$

مثال ۸: مقدار I و V_O را تعیین کنید.



$$KVL : -E_1 + 4.6I + V_T + 2.2I + E_2 = 0$$

$$-10 + 4.6I + 0.7 + 2.2I + (-5) = 0$$

$$\Rightarrow I = 2.1 \text{ mA}$$

$$V_O = 2.2I - 5 = 2.2 \times 2.1 - 5 = -0.38 \text{ V}$$

تمرین کلاسی: در هر شکل V_1 , V_2 , V_O پیدا کنید؟

