

فيديو الشرح



١٤ الذرات غير قادرة على تغيير طاقتها بشكل مستمر هي فرضية

(أ) أينشتاين (ب) بلانك

(ج) بور (د) هرتز

١٥ أي مما يلي غير صحيح بالنسبة لطاقة اهتزاز الذرات .

(أ) hf (ب) $2hf$

(ج) $0.5hf$ (د) $3hf$

١٦ أي مما يلي يمثل طاقة الذرة المهتزة :

(أ) $\frac{4}{2}hf$ (ب) $\frac{3}{2}hf$

(ج) $\frac{5}{2}hf$ (د) $\frac{4}{3}hf$

١٧ المقصود بأن طاقة الذرة مكماة أنها تأخذ قيم :

(أ) فردية (ب) صحيحة

(ج) زوجية (د) كسرية

١٨ انبعاث الالكترونات عند سقوط اشعاع كهرومغناطيسي على

الجسم :

(أ) موجة دي بروي (ب) الأشعة السينية

(ج) التأثير الكهروضوئي (د) نظرية ماكسويل

١٩ من التطبيقات على التأثير الكهروضوئي :

(أ) مكبرات الصوت (ب) الميكروفون

(ج) الخلايا الشمسية (د) الجلفانومتر

٢٠ أقل تردد للأشعة الساقطة كاف لتحرير الالكترونات :

(أ) تردد الشعاع (ب) تردد العتبة

(ج) اقتران الشغل (د) جهد الايقاف

٢١ عند سقوط أشعة فوق بنفسجية على لوح زنك تتحرر

الالكترونات ولا تتحرر عند سقوط الضوء العادي وهذا بسبب:

(أ) تردد الأشعة فوق البنفسجية أكبر من تردد العتبة للزنك

(ب) تردد الأشعة فوق البنفسجية أصغر من تردد العتبة للزنك

(ج) تردد الضوء العادي أكبر من تردد الأشعة فوق البنفسجية

(د) تردد الضوء العادي أكبر من تردد العتبة

مفتاح الحل

8	7	6	5	4	3	2	1
أ	ب	ج	ج	ب	أ	ج	ب

فرضية بلانك

الذرات غير قادرة على تغيير طاقتها بشكل مستمر.

ملحوظة

الطاقة مكماة : الطاقة تساوي مضاعفات صحيحة من قيمة hf .

التأثير الكهروضوئي

انبعاث الالكترونات عند سقوط اشعاع كهرومغناطيسي على

الجسم .

ملحوظة

الجهاز المستخدم في دراسة التأثير الكهروضوئي هو الخلية

الكهروضوئية .

تطبيقات التأثير الكهروضوئي



تردد العتبة

هو أقل تردد للأشعة الساقطة كاف لتحرير الالكترونات .

حالات تحرير الالكترون





نظرية أينشتاين

الضوء مكون من حزم مكماة ومنفصلة من الطاقة تسمى الفوتون

الفوتون

جسيم ليس له كتلة ويتحمل كما من الطاقة ويتحرك بسرعة الضوء

طاقة الفوتون

يناسب طردي مع التردد

يناسب عكسي مع الطول الموجي

قانون

$$E = hf$$

f تردد الفوتون h ثابت بلانك E طاقة الفوتون

مثال ١

ما طاقة فوتون تردده 10^{15} Hz علماً بأن

ثابت بلانك 6.6×10^{-34}

الحل

$$E = hf = 6.6 \times 10^{-34} \times 10^{15} = 6.6 \times 10^{-19} \text{ J}$$

اقتران الشغل

الطاقة اللازمة لتحرير أضعف الإلكترونات ارتباطاً بالفلز

قانون

$$W = \frac{1240}{\lambda_0}$$

λ_0 طول موجة العتبة W اقتران الشغل بالنانومتر

مثال ٢

ما دالة الشغل الناتجة عن طيف عنصر طول موجة العتبة له

400 nm

الحل

$$W = \frac{1240}{400} = 3.1 \text{ e.V}$$



فيديو 48 طاقة الفوتون

١١ مكتشف الفوتون :

أ) هوند ب) بور

ج) هايزنبرج د) اينشتاين

١٢ فسر اينشتاين الضوء يتكون من حزم من الطاقة تسمى .

أ) الألكترونات ب) بروتونات

ج) نيوترونات د) فوتونات

١٣ جسيم ليس له كتلة ويحمل كما من الطاقة هو :

أ) الألكترونات ب) بروتونات

ج) نيوترونات د) فوتونات

١٤ تتناسب طاقة الفوتون :

أ) طردياً مع التردد ب) عكسياً مع الكتلة

ج) عكسياً مع التردد د) طردياً مع الطول الموجي

١٥ إذا زاد الطول الموجي فإن طاقة الفوتون :

أ) تقل ب) تزداد

ج) تقل ثم تزداد د) لا تتأثر

١٦ موجة A ترددها 10^{23} Hz الموجة B طولها الموجي

10^{-12} m فالمقارنة بينهما من حيث الطاقة :

أ) $B < A$ ب) $A < B$

ج) $A = B$ د) $B \geq A$

الحل

$$F_B = \frac{3 \times 10^8}{10^{-12}} = 3 \times 10^{20}$$

$$B < A$$

١٧ أي الأشعاعات التالية أقل طاقة :

أ) $6 \times 10^{20} \text{ Hz}$ ب) $1.5 \times 10^9 \text{ Hz}$

ج) $7.5 \times 10^6 \text{ Hz}$ د) $5 \times 10^{13} \text{ Hz}$

الحل

الأقل طاقة يكون أقل تردد

١٨ أي العبارات التالية صحيحة للموجات الكهرومغناطيسية :

أ) إذا زاد التردد قلت الطاقة

ب) إذا زاد التردد زادت الطاقة

ج) إذا زاد التردد زاد الطول الموجي

د) إذا زاد طولها الموجي زادت الطاقة

١٩ الطاقة اللازمة لتحرير أضعف الإلكترونات ارتباطاً بالفلز هو :

أ) الفوتون ب) تردد العتبة

ج) اقتران الشغل د) جهد الإيقاف

مفتاح الحل

9	10	11	12	13	14	15	16	17
د	د	د	أ	أ	أ	ج	ب	ج

فيديو الشرح



١٨ طاقة الكترولون يتسارع بفرق جهد 1 فولت :

- (أ) الجول
(ب) الواط
(ج) الفولت
(د) الالكترولون فولت
- ١٩ $5e.v$ تعادل بالجول
(أ) $8 \times 10^{-19} j$
(ب) $8 \times 10^{19} j$
(ج) $5 \times 10^{-19} j$
(د) $8 \times 10^{19} j$

$$5 \times 1.6 \times 10^{-19} = 8 \times 10^{-19} j$$

٢٠ إذا كانت طاقة الفوتون $6.4 \times 10^{-19} j$ فإنها تعادل

- بالإكترون فولت :
- (أ) 6.4
(ب) 4
(ج) 4.6
(د) 10^{-19}

$$\frac{6.4 \times 10^{-19}}{1.6 \times 10^{-19}} = 4 e.v$$

٢١ إذا كانت جهد الأيقاف لألكترولون يساوي $2e.v$ فإن الطاقة الحركية بالجول :

- (أ) $2 \times 10^{-19} j$
(ب) $2 \times 10^{19} j$
(ج) $3.2 \times 10^{-19} j$
(د) $3.2 \times 10^{19} j$

$$K.E = q.V_0 = 1.6 \times 10^{-19} \times 2 = 3.2 \times 10^{-19} j$$

٢٢ الجهد الذي يتوقف عنده مرور التيار يسمى :

- (أ) جهد الإيقاف
(ب) فرق الجهد
(ج) إقتران الشغل
(د) تردد العتبة

٢٣ إذا كانت طاقة الفوتون الساقط على سطح الفلز $8 e.v$ وإقتران الشغل $5.5 e.v$ فإن طاقة الألكترولون المحرر

- (أ) 13.5
(ب) 2.5
(ج) 5.5
(د) 8

$$K.E = E - W = 8 - 5.5 = 2.5 e.v$$

مفتاح الحل

23	22	21	20	19	18
ب	أ	ج	ب	أ	د

الالكترولون فولت

طاقة الكترولون يتسارع بفرق جهد 1 فولت

تحويل من $e.v$ إلى جول

$$\times (1.6 \times 10^{-19})$$

مثال ١ إذا كانت طاقة فوتون $4 e.v$ فما قيمتها بالجول

$$E = 4 \times 1.6 \times 10^{-19} = 6.4 \times 10^{-19} j$$

جهد الأيقاف

هو الجهد الذي ينقطع عنده مرور التيار

$$K.E = q.V_0$$

جهد الإيقاف 1.6×10^{-19} الطاقة الحركية

مثال ٢ ما الطاقة الحركية لإلكترولون جهد الإيقاف له $4 e.v$

$$K.E = q.V_0 = 4 \times 1.6 \times 10^{-19} = 6.4 \times 10^{-19} j$$

$$K.E = E - W$$

إقتران الشغل طاقة الشعاع الطاقة الألكترولون المحرر

مثال ٣ إذا كانت طاقة الفوتون الساقط على سطح فلز $5.5 e.v$ وإقتران الشغل $4.5 e.v$ فما طاقة الألكترولون المتحرر

$$K.E = E - W \rightarrow K.E = 5.5 - 4.5 = 1 e.v$$



فيديو 49 شرح الدرس



فيديو الشرح

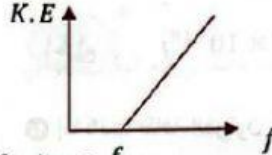
قانون

$$K.E = h(f - f_0)$$

الطاقة الحركية للإلكترون ← ثابت بلانك ← تردد الشعاع ← تردد العتبة

ملحوظة

العلاقة بين الطاقة الحركية للإلكترون و التردد



تأثير كومبتون

تؤد العتبة f_0

الازاحة في طاقة الفوتون المشتتة

طول موجة دي بروي

هو الطول الموجي المصاحب للجسيم المتحرك

زخم الفوتون

هو النسبة بين ثابت بلانك و الطول الموجي

ملحوظة

1 كلما زاد الطول الموجي قل زخم الفوتون

2 العلاقة بين الطول الموجي والزخم علاقة عكسية

قانون

$$P = \frac{h}{\lambda}$$

ثابت بلانك ← الطول الموجي ← زخم الفوتون

مثال 1

ما زخم فوتون طوله الموجي $10^{-9} m$

الحل

$$P = \frac{h}{\lambda} = \frac{6.6 \times 10^{-34}}{10^{-9}}$$

$$P = 6.6 \times 10^{-25} \text{ kg.m/s}$$

مبدأ عدم الشك لهايزنبرج

من المستحيل قياس زخم جسيم وتحديد موقعه بدقة في نفس الوقت

سؤال هام

من المستحيل قياس زخم جسيم وتحديد موقعه بدقة في نفس الوقت يعتبر مبدأ هايزنبرج للشك



فيديو 50 شرح الدرس

- ١٤ سقط فوتون تردده $108 \times 10^{14} \text{ Hz}$ على سطح تردده العتبة له $8 \times 10^{14} \text{ Hz}$ ما طاقة الإلكترون المتحرر
- (أ) $6.6 \times 10^{-18} \text{ J}$ (ب) $108 \times 10^{19} \text{ J}$
(ج) 10^{-14} J (د) 10^{-18} J

الحل

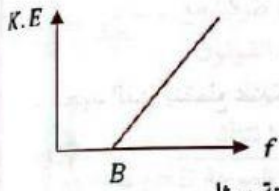
$$K.E = h(f - f_0)$$

$$= 6.6 \times 10^{-34} \times (108 \times 10^{14} - 8 \times 10^{14})$$

$$= 6.6 \times 10^{-34} \times 100 \times 10^{14}$$

$$= 6.6 \times 10^{-18} \text{ J}$$

١٥ في الشكل المقابل ماذا تمثل النقطة B



(أ) الطاقة الحركية

(ب) أعلى تردد

(ج) اقتران الشغل

(د) تردد العتبة

١٦ الازاحة في طاقة الفوتون المشتتة يمثل

- (أ) طول موجة دي بروي (ب) تأثير كومبتون
(ج) زخم الفوتون (د) مبدأ عدم التمديد لهايزنبرج

١٧ طول الموجة المصاحب للجسيم المتحرك هو

- (أ) طول موجة الأشعاع (ب) طول الموجة الموقوفة
(ج) طول موجة دي بروي (د) طول موجة طولية

١٨ أي العبارات التالية صحيحة :

- (أ) إذا زاد الطول الموجي زاد زخم الفوتون
(ب) إذا زاد الطول الموجي زاد التردد
(ج) إذا زاد الطول الموجي قل زخم الفوتون
(د) إذا زاد الطول الموجي زادت الطاقة

١٩ ما زخم فوتون طوله الموجي $10^{-9} m$

- (أ) $6.6 \times 10^{-25} \text{ m/s}$ (ب) $6.6 \times 10^{25} \text{ m/s}$
(ج) $6.6 \times 10^{-15} \text{ m/s}$ (د) $6.6 \times 10^{15} \text{ m/s}$

الحل

$$P = \frac{h}{\lambda} = \frac{6.6 \times 10^{-34}}{10^{-9}} = 6.6 \times 10^{-25}$$

٢٠ من المستحيل قياس زخم جسيم وتحديد موقعه بدقة في نفس الوقت يعتبر :

- (أ) مبدأ هايزنبرج للشك (ب) مبدأ بارلي للأستبعاد
(ج) مبدأ أوفباو (د) نظرية بور

مفتاح الحل

30	29	28	27	26	25	24
أ	أ	ج	ج	ب	د	أ

158

طريقك إلى الـ 100%



- ٢٤) ارتداد عدد قليل من جسيمات الفا في تجربة رزرفورد دليل على
- أ) الذرة تحمل شحنة موجبة
ب) وجود كتلة كثيفة في مركز الذرة
ج) معظم حجم الذرة فراغ
د) وجود الكتلونات سالبة الشحنة
- ٢٥) أي من التالي من خصائص الذرة :
- أ) كتلة الذرة مركزة في النواة
ب) الذرة شحنتها موجبة كهربيا
ج) لا يوجد فراغ في الذرة
د) كتلة الذرة غير مركزة في النواة
- ٢٦) مكتشف النواة هو
- أ) بور
ب) طومسون
ج) رزرفورد
د) رونتجن
- ٢٧) قوانين المغناطيسية لا تطبق داخل الذرة نص نظرية :
- أ) رزرفورد
ب) طومسون
ج) بور
د) رونتجن
- ٢٨) نصف قطر المستوى الأول لذرة الهيدروجين .
- أ) 5.3×10^{11}
ب) 5.3×10^{-11}
ج) 21.2×10^{11}
د) 2.2×10^{-11}

الحل

$$r_n = 5.3 \times 10^{-11} \times 1^2$$

$$r_n = 5.3 \times 10^{-11} \text{ m}$$

٢٩) طاقة المستوى الأول لذرة الهيدروجين .

- أ) 13.6 e.v
ب) -13.6 e.v
ج) 3.4 e.v
د) -3.4 e.v

الحل

$$E_n = \frac{-13.6}{n^2}$$

$$\frac{-13.6}{1^2} = -13.6 \text{ e.v}$$

مفتاح الحل

37	36	35	34	33	32
ب	ب	ج	ج	أ	ب

تجربة رزرفورد

قذف جسيمات الفا على شريحة رقيقة من الذهب

الملاحظة	الاستنتاج
معظم الجسيمات مرت دون انحراف	معظم حجم الذرة فراغ
عدد قليل من الجسيمات ارتد بزواوية كبيرة	وجود كتلة كثيفة في مركز الذرة وهو النواة

ملحوظة

مكتشف النواة هو رزرفورد

نظرية بور

قوانين المغناطيسية لا تطبق داخل الذرة

قانون

حساب نصف قطر مستوى الطاقة

$$r_n = 5.3 \times 10^{-11} \times n^2$$

نصف قطر المستوى ← رقم المستوى

مثال ١

ما نصف قطر مستوى الطاقة الثاني؟

الحل

$$r_n = 5.3 \times 10^{-11} \times 2^2 = 21.2 \times 10^{-11} \text{ m}$$

قانون

حساب طاقة المستوى

$$E_n = \frac{-13.6}{n^2}$$

طاقة المستوى

مثال ٢

ما طاقة المستوى الثاني للذرة؟

الحل

$$E = \frac{-13.6}{n^2} = \frac{-13.6}{4} = -3.4 \text{ e.v}$$



فيديو 51 شرح الدرس



فيديو الشرح

قانون

حساب الطاقة الممتصة أو المنطلقة عند الانتقال بين مستويين

$$\Delta E = E_f - E_i$$

 E_i طاقة المستوى الابتدائي ، E_f طاقة المستوى النهائي

ملحوظة

- عند الانتقال من مستوى طاقة أقل إلى مستوى طاقة أعلى يصاحب ذلك أمتصاص طاقة
- عند الانتقال من مستوى طاقة أعلى إلى مستوى طاقة أقل يصاحب ذلك انبعاث طاقة
- أكبر فرق في الطاقة يصاحبه أكبر تردد
- أقل طول موجي

مثال ١

ما الطاقة المنطلقة عن انتقال إلكترون من المستوى الثاني الذي طاقته -3.14 e.V إلى المستوى الأول الذي طاقته -13.6 e.V

الحل

$$\Delta E = E_f - E_i$$

$$-13.6 - (-3.4) = -10.2 \text{ e.V}$$

الطاقة الصفرية

طاقة الذرة عندما يكون الإلكترون بعيد جدا عن النواة وليس له طاقة حركية

أنواع الطيف

امتصاص

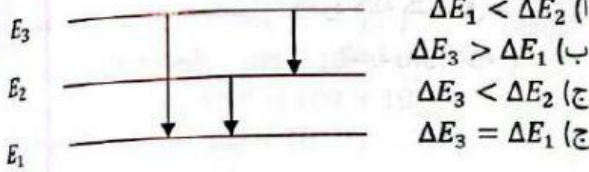
مجموعة من الأطوال الموجية التي تمتص بواسطة غاز وهي خطوط معتمة وهي تنتج عن امتصاص الغاز البارد لجزء من الطيف

انبعاث

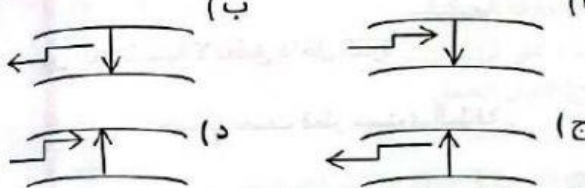
مجموعة من الأطوال الموجية التي تنبعث من الذرة وهي خطوط مضيئة يتميز بها نوع الغاز

- ٣٨ التحول المسئول عن انبعاث ضوء بأكبر تردد:
- (أ) من E6 إلى E2 (ب) من E3 إلى E6
- (ج) من E3 إلى E2 (د) من E2 إلى E5

٣٩ من الشكل المقابل .



٤٠ الحالة التي تصف انتقال إلكترون من مدار أعلى إلى مدار أقل:



٤١ طاقة الذرة عندما يكون الإلكترون بعيد جدا عن النواة وليس طاقة حركة هو:

- (أ) طاقة الذرة
- (ب) اقتران الشغل
- (ج) الطاقة الصفرية
- (د) الطاقة الكامنة

٤٢ خاصية يتميز بها نوع الغاز:

- (أ) طيف الانبعاث الذري
- (ب) طاقة الكم
- (ج) طاقة الفوتون
- (د) الطيف الكهرومغناطيسي

مفتاح الحل

42	41	40	39	38
أ	ج	ب	ب	أ



فيديو 52 شرح الدرس



- خطوط فرنهوفر
خطوط معتمة تحلل طيف الشمس
التحليل الطيفي
العلم الذي يهتم بدراسة الأطياف
- تطبيقات التحليل الطيفي
- إعادة معالجة الحديد
 - تحليل الفلزات على الأرض
 - دراسة مكونات النجوم
- تطبيقات التحليل الطيفي
- ليمان
 - بالمر
 - باشن
- عند العودة إلى المستوى الأول $n = 1$ ينتج أشعة فوق بنفسجية
- عند العودة إلى المستوى الثاني $n = 2$ ينتج ضوء مرئي
- عند العودة إلى المستوى الثالث $n = 3$ ينتج أشعة حمراء
- السحابة الإلكترونية
في المنطقة ذات الاحتمالية العالية لوجود الإلكترون فيها
- ميكانيكا الكم
دراسة خصائص المادة باستخدام خصائص موجية
- الليزر
هو تضخيم الضوء من خلال الانبعاث المحرض للإشعاع
- خصائص الليزر
- متزايط
 - احادي اللون
 - موجه بدقة عالية
- لأن فوتونات لها نفس الطور و التردد
- من تطبيقات الليزر
- جراحة قلبية العين
 - جهاز المطياف
 - قص و لحام المعادن
 - جهاز الهولوجرام
- خطوط معتمة تتخلل ضوء الشمس :
- أ) طيف الانبعاث ب) طيف الأمتصاص
ج) خطوط فرنهوفر د) نظرية الكم
- ٤٣) لدراسة مكونات النجوم يستخدم .
أ) التحليل الطيفي ب) المركبات القصبائية
ج) التلسكوبات د) قذائف البروتون
- ٤٤) إعادة معالجة الحديد "القديم" من تطبيقات :
أ) التحليل الطيفي ب) المركبات القصبائية
ج) التلسكوبات د) قذائف البروتون
- ٤٥) عند عودة الإلكترون من المستويات العليا إلى المستوى الثالث في طيف ذرة الهيدروجين تظهر سلسلة :
أ) ليمان ب) بالمر
ج) باشن د) سمبتون
- ٤٦) تعرف مجموعة الخطوط الملونة في الطيف المرئي لذرة الهيدروجين بسلسلة :
أ) ليمان ب) بالمر
ج) باشن د) سمبتون
- ٤٧) تنبعث أشعة فوق بنفسجية عند انتقال إلكترون ذرة الهيدروجين إلى المستوى :
أ) الأول ب) الثاني
ج) الثالث د) الرابع
- ٤٨) المنطقة ذات الاحتمالية العالية لوجود الإلكترون فيها :
أ) السحابة الإلكترونية ب) مدارات الذرة
ج) مستويات الطاقة د) ميكانيكا الكم
- ٤٩) دراسة خصائص المادة باستخدام خصائص موجية:
أ) السحابة الإلكترونية ب) مدارات الذرة
ج) مستويات الطاقة د) ميكانيكا الكم
- ٥٠) تضخيم الضوء بواسطة الانبعاث المحرض للإشعاع
أ) الليزر ب) تحليل الضوء
ج) الفوتون د) أشعة X

مفتاح الحل

51	50	49	48	47	46	45	44	43
أ	د	أ	أ	ب	ج	أ	أ	ج



١٧ المنطقة بين حزم التوصيل والتكافؤ تسمى :

أ) نظرية الأحزمة ب) الفراغ

ج) فجوات الطاقة د) منطقة الثقوب

١٨ في المادة A فجوة الطاقة $2 e.v$ والمادة B ليس لها

فجوة

أ) شبه موصل , B موصل

ب) A موصل , B شبه موصل

ج) A موصل , B موصل

د) A شبه موصل , B شبه موصل

١٩ من الشكل الذي أمامك :

C	B	A	
5e.v	1e.v	0	فجوة الطاقة

أ) موصل , عازل , شبه موصل

ب) موصل , شبه موصل , عازل

ج) عازل , شبه موصل , موصل

د) شبه موصل , موصل , عازل

٢٠ اشباه الموصلات التي توصل نتيجة تحرير الالكترونات حرارياً

تسمى اشباه الموصلات:

أ) نقية

ب) غير نقية

ج) متعادلة

د) معالجة

٢١ في البلورة السالبة تكافؤ المادة المانحة :

أ) ثلاثي

ب) رباعي

ج) خماسي

د) ثماني

٢٢ ناقلات الشحنات في اشباه الموصلات من النوع الموجب:

أ) الالكترونات

ب) الفجوات

ج) الأيونات الموجبة

د) الأيونات السالبة

٢٣ اشباه الموصلات التي تعالج بإضافة الشوائب:

أ) النقية

ب) المعالجة

ج) المتعادلة

د) غير متعادلة

٢٤ ناقلات الشحنة في اشباه الموصلات من النوع السالب:

أ) الألكترونات

ب) الفجوات

ج) الأيونات +

د) الأيونات -

مفتاح الحل

59	58	57	56	55	54	53	52
أ	ب	ب	ج	أ	ب	أ	ج

من أمثلة أشباه الموصلات
الجرمانيوم
السيكون

حزم التكافؤ

حزم مستويات الطاقة الدنيا في الذرة ومملوءة بالكترونات مرتبطة بها

حزم التوصيل

حزم مستويات الطاقة العليا في الذرة ويكون متاح فيها انتقال

الالكترونات

فجوات الطاقة

المنطقة بين حزم التوصيل و التكافؤ و لا توجد بها الكترونات

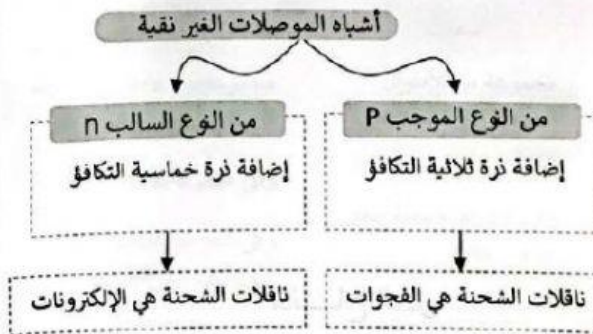
ملحوظة

كلما قلت الفجوة زادت الموصلية و العكس



الشوائب

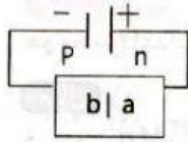
ذرة مانحة أو مستقبلة تضاف إلى شبه الموصل النقي



فيديو الشرح



- ١٠ شبه موصل يتكون من قطعة صغيرة من n مع أخرى من P المكثف (أ)
الدايود (ب)
الترانزستور (ج)
الرقائق الميكروية (د)
- ١١ أي التالي صحيح للدايود المنحاز أمامي .
أ) جهد سالب (ب) لا يوصل التيار
ج) يوصل التيار (ج) لا يقوم التيار
د) لا يقوم التيار (د)



- ١٢ في الدايود المجاور أي التالي صحيح :
أ) يتجه a نحو اليمين , b نحو اليسار
ب) يتجه a نحو اليسار , b نحو اليمين
ج) يتجه a نحو اليمين , b نحو اليمين
د) يتجه a نحو اليسار , b نحو اليسار
- ١٣ ما جهد بطارية يمر بها تيار 0.002A في دايود مقاومته 500Ω علما بأن الهبوط في الجهد 0.4V
أ) -0.4v (ب) 0.4v
ج) 1.4v (د) -1.4v

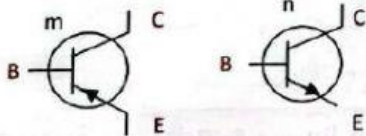
الحل

$$V_b = IR + V_d$$

$$0.002 \times 500 + 0.4 = 1 + 0.4 = 1.4 V$$

١٤ دوائر متكاملة مكونة من آلاف الترانزستورات والدايودات والمقاومات والموصلات:

- أ) الصمامات الثنائية (ب) الترانزستور
- ج) الدايود (د) الرقائق الميكروية
- ١٥ أي من الترانزستورين هو ترانزستور من نوع npn :
أ) n (أ)
ب) m (ب)
ج) m, n (ج)
د) لا يوجد (د)



مفتاح الحل

65	64	63	62	61	60
أ	د	ج	أ	ج	ب



فيديو 53 شرح الدرس

الدايود أو الوصلة الثنائية

- يستخدم في تقويم التيار
- قطعة صغيرة من مادة شبه موصلة n مع أخرى P

أنواع التوصيل في الدايود

منحاز عكسي



جهد سالب لا يوصل التيار

منحاز أماميا



جهد موجب يوصل التيار

المقاومة

قانون

$$V_b = IR + V_d$$

- هبوط في جهد الدايود
- شدة التيار
- جهد البطارية

الترانزستور

أداة تتكون من 3 طبقات

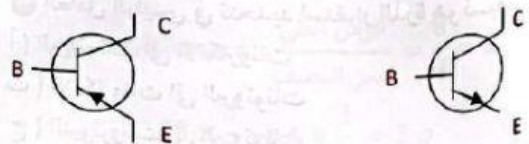
(طبقتين من نفس النوع بينهما طبقة مختلفة عنهما في النوع)

الترانزستور يتكون من

- الباعث
- القاعدة
- الجامع

أنواع الترانزستور

- PNP
- NPN



الرقائق الميكروية

في دوائر متكاملة مكونة من آلاف الترانزستورات والدايودات والمقاومات والموصلات