

## شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج السعودية



## ملخص المهارات الأساسية 5

[موقع المناهج](#) ⇨ [المناهج السعودية](#) ⇨ [الصف الخامس](#) ⇨ [علوم](#) ⇨ [الفصل الثالث](#) ⇨ [الملف](#)

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 06:22:35 2023-03-09

## التواصل الاجتماعي بحسب الصف الخامس



## المزيد من الملفات بحسب الصف الخامس والمادة علوم في الفصل الثالث

<a href="#">مراجعة ختامية محلولة للاختبار النهائي</a>	1
<a href="#">مراجعة محلولة للفصل الحادي عشر الشغل والطاقة_ الآلات البسيطة</a>	2
<a href="#">مراجعة محلولة للفصل الثاني عشر الصوت الضوء</a>	3
<a href="#">اختبار نهائي الدور الأول سكرة الشمري</a>	4
<a href="#">اختبار نهائي الدور الأول قابل للتعديل</a>	5

# ملخص مهارات الصف الخامس الفصل الدراسي الثالث

س / عَرِّفْ كلاً من : المادة ، العنصر ، الذرّة ؟

- \* المادة : هي أي شيء له كتلة ويشغل حيزاً .
- \* العنصر : هو مادة نقية لا يمكن تجزئتها إلى مواد أصغر عن طريق التفاعلات الكيميائية .
- \* الذرّة : هي أصغر وحدة في العنصر تحمل صفاته .

س / ماهي العلاقة بين المادة والعنصر والذرّة ؟

تتكون جميع المواد من وحدات بنائية تسمى العناصر الكيميائية , وعند تجزئة العناصر سنصل إلى وحدات صغيرة جداً لا نستطيع تجزئتها بالطرق العادية تسمى هذه الوحدات الذرات .

\* فنستنتج من ذلك أن العلاقة بين المادة والعنصر والذرّة هي : أن المادة تتكون من عناصر ، والعناصر تتكون من ذرات .

س / مِمَّ تتكون الذرّة ؟

تتكون الذرّة من : ( نواة ) و ( إلكترونات تدور حول النواة في فراغ يحتل معظم حجم الذرة ) .

تتكون الذرّة من :

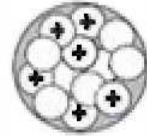
1- النّواة : والنّواة تتكون من نوعين من الجسيمات هي \* البروتونات وشحنتها موجبة ( + ) \* النيوترونات وشحنتها متعادلة



نيوترون



بروتون

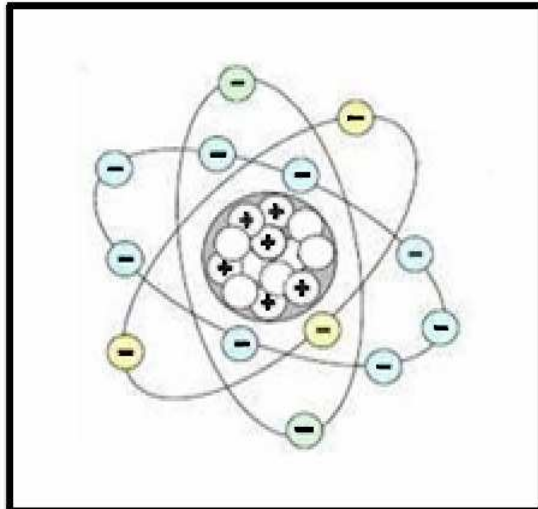


نواة

2- الإلكترونات : وشحنتها سالبة ( - )



إلكترون



(( مكونات الذرّة ))

س / استخدم الجدول الدوري للعناصر في تصنيف العناصر التالية الى ( فلزات ولا فلزات وأشباه فلزات ) :  
الحديد - السيلكون - الكلور - البورون - اليود - الألمونيوم - الفضة - الذهب - الجيرمانيوم - الهيليوم - الفلور - النحاس ؟

\* ( الحديد - الألمونيوم - الفضة - الذهب - النحاس ) هذه العناصر فلزات .

\* ( الكلور - اليود - الهيليوم - الفلور ) هذه العناصر لا فلزات .

\* ( السيلكون - البورون - الجيرمانيوم ) هذه العناصر أشباه فلزات .

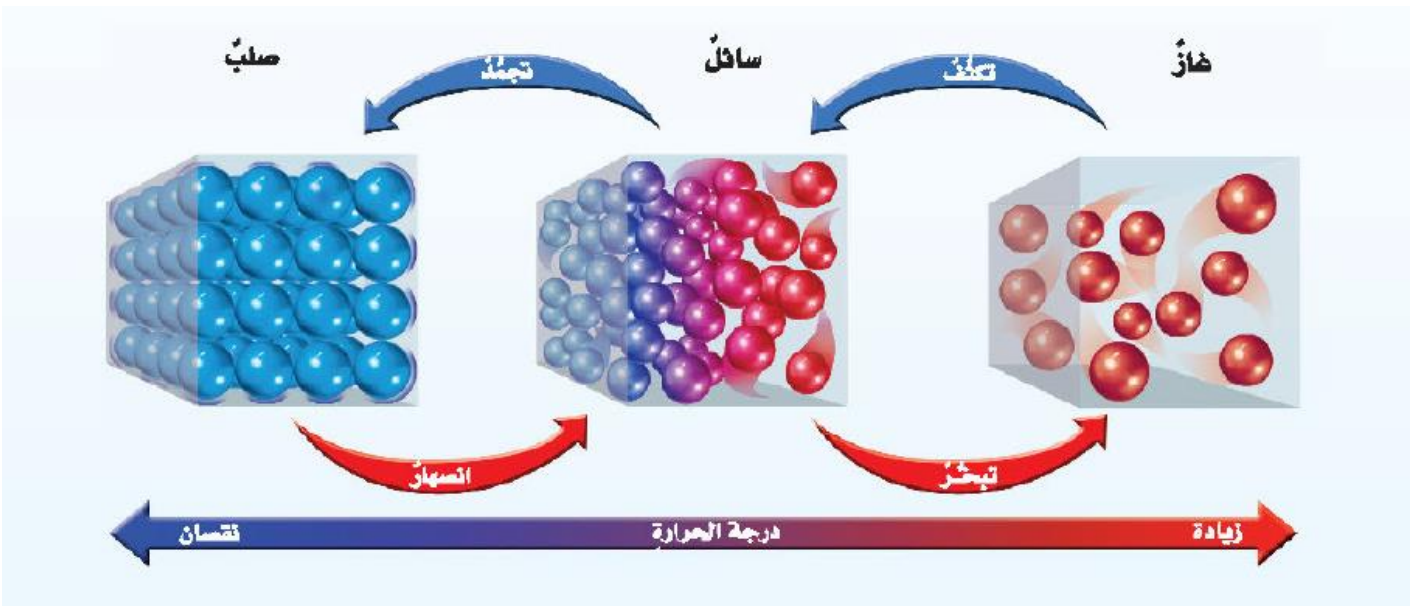
### خصائص الجدول الدوري

الدورة	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	H هيدروجين 1.00794 1s <sup>1</sup>	He هيليوم 4.002602 1s <sup>2</sup>																
2	Li ليثيوم 6.941 [He]2s <sup>1</sup>	Be بريليوم 9.012182 [He]2s <sup>2</sup>																
3	Na صوديوم 22.989770 [Ne]3s <sup>1</sup>	Mg مغنسيوم 24.3050 [Ne]3s <sup>2</sup>																
4	K بوتاسيوم 39.0983 [Ar]4s <sup>1</sup>	Ca كالمسيوم 40.078 [Ar]4s <sup>2</sup>																
5	Rb راديوم 85.4678 [Kr]5s <sup>1</sup>	Sr سترونشيوم 87.62 [Kr]5s <sup>2</sup>																
6	Cs سيزيوم 132.90545 [Xe]6s <sup>1</sup>	Ba باريوم 137.327 [Xe]6s <sup>2</sup>																
7	Fr فرانسيوم [223] [Rn]7s <sup>1</sup>	Ra راديوم [226] [Rn]7s <sup>2</sup>																
			الفلزات الإنتقالية															
			3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
			Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr
			Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe
			Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn	
			Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Rg	Cn							
			La	Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu	
			Ac	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr	

س / قارن بين خصائص الفلزات واللافلزات و أشباه الفلزات ؟

أشباه الفلزات	اللافلزات	الفلزات
<p>هي مجموعة العناصر التي تقع بين الفلزات واللافلزات في الجدول الدوري ، وسميت بأشباه الفلزات لأن لها خصائص بين الفلزات واللافلزات .</p> <p>❖ أهم خصائصها :</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>غير لامعة .</li> <li>أقل كفاءة في توصيل الحرارة والكهرباء من الفلزات لذلك تسمى شبه موصلة للتيار الكهربائي والحرارة .</li> <li>بصورة عامة فإنها تتميز بخواص بين الفلزية واللافلزية .</li> <li>تختلف تفاعلاتها الكيميائية فبعضها يتفاعل مع الفلزات ولا يتفاعل مع اللافلزات وبعضها الآخر على عكس ذلك .</li> </ul>	<p>هي مجموعة العناصر التي تقع في الجانب الأيمن من الجدول الدوري .</p> <p>❖ أهم خصائصها :</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>ليس لها رنين .</li> <li>ضعيفة التوصيل للحرارة وغير موصلة للكهرباء .</li> <li>غير قابلة لإعادة التشكيل بالطرق أو السحب ، واللافلزات الصلبة قابلة للكسر .</li> <li>توجد بحالات مختلفة منها الصلب كالكبريت ومنها السائل كالبروم ومنها الغاز كالأكسجين والهيدروجين والكلور .</li> </ul>	<p>تشكل نحو ٧٥٪ من العناصر الكيميائية ، وهي مجموعة العناصر التي تقع في الجانب الأيسر والأوسط من الجدول الدوري .</p> <p>❖ أهم خصائصها :</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>اللمعان .</li> <li>القابلية للتوصيل الحراري والكهربائي .</li> <li>القابلية للطرق والسحب ولذلك يسهل تشكيلها .</li> <li>توجد جميع الفلزات في الحالة الصلبة إلا الزئبق الذي يوجد في الحالة السائلة .</li> </ul>

س / ماذا يُسمَّى التغير الذي يحدث ( للماء — الجليد الجاف — الجليد ) عند تغير درجة الحرارة ؟  
يُسمَّى ( تغير فيزيائي )



س / ما الفرق بين التمدد الحراري والانكماش الحراري . مع ذكر أمثلة لكلٍ منهما ؟

الانكماش الحراري	التمدد الحراري
<p><b>تعريفه :</b> هو نقصان حجم المادة نتيجة التغير في درجة حرارتها .</p> <p><b>كيفية حدوثه :</b> عندما تنخفض درجة حرارة المادة فإن حركة الجزيئات المكونة لها تقل , ويقل عدد التصادمات فيما بينها لذا يقل حجمها .</p> <p><b>مثل :</b> حركة دقائق الهواء في البالون عند نقص درجة حرارته.</p>	<p><b>تعريفه :</b> هو زيادة حجم المادة نتيجة التغير في درجة حرارتها</p> <p><b>كيفية حدوثه :</b> عندما ترتفع درجة حرارة المادة تزداد حركة الجزيئات المكونة لها , ويزداد عدد التصادمات فيما بينها , لذا يزداد حجمها .</p> <p><b>مثل :</b> تمدد الفواصل في السكك الحديدية في فصل الصيف .</p>

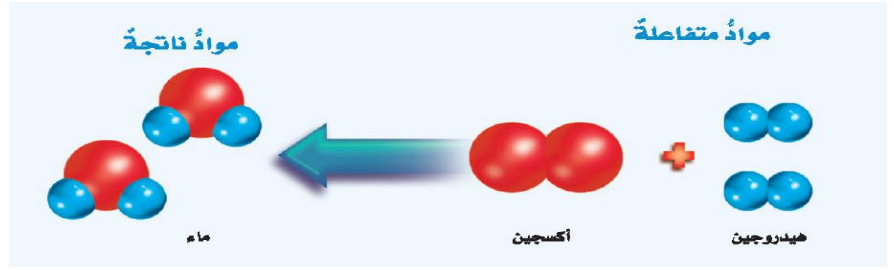
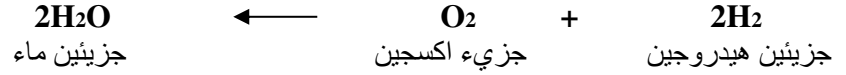
س / عرّف المُرْكَب ؟

المُرْكَب : هو مادة نقية تتألف من اتحاد عنصرين أو أكثر .  
والمركبات لها صفات وخصائص تختلف عن صفات العناصر المكونة لها .

س / أذكر مثلاً يوضح أنّ خصائص المُرْكَب تختلف عن خصائص العناصر المكوّنة له ؟

مثل ملح الطعام ( كلوريد الصوديوم ) وهو مُرْكَب نضعه عادة على الطعام , يتكون من ارتباط مادتين ( عنصرين ) يتميزان بالخطورة هما الصوديوم والكلور .  
عنصر الصوديوم : مادة يمكن أن تحدث انفجاراً عند وضعها في الماء .  
عنصر الكلور : غاز سام .  
ولكن عندما يتحدان تنتج مادة جديدة ( مُرْكَب ) وهو ملح الطعام الذي تختلف صفاته وخصائصه عن خصائص العنصرين

س / أكتب معادلة كيميائية توضح تكوين الماء ؟



س / أذكر بعض علامات حدوث التغير الكيميائي ؟

بعض علامات حدوث التغير الكيميائي :

- ١- تغير اللون .
- ٢- التشويه ( ويسمى إزالة البريق أو الصدأ ) .
- ٣- تصاعد الغازات .
- ٤- تكوين الرواسب .
- ٥- تحرير الطاقة على شكل ضوء أو حرارة .

س / عرّف كلاً من الشغل والطاقة . ثم وضح العلاقة بينهما ؟

**الشغل :**

هو القوة المبذولة لتحريك جسم ما مسافة معينة .

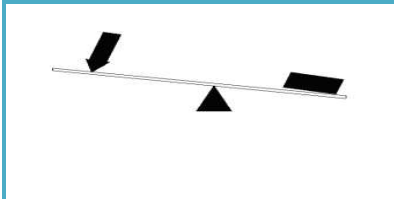


الشغل = القوة × المسافة المقطوعة في اتجاه القوة .

وحدة قياس الشغل هي ( نيوتن . م ) ويطلق عليها اسم ( الجول )

**الطاقة :**

هي المقدرة على إنجاز عمل ما .

\*\* العلاقة بين الشغل و الطاقة : الطاقة ضرورية لإنتاج الشغل , لكي يبذل شغل على جسم ما لابد أن تنتقل إليه طاقة وتُخزّن فيه .

	<b>الرافعة :</b> تتكون من قضيب طويل يدور حول محور يسمى نقطة الارتكاز
	<b>البكرة :</b> تتكون من عجلة محيطها غائر يلتف حوله حبل أو سلك
	<b>الترس :</b> يتكون من عجلة مسننة متصلة بعجلة مسننة أخرى
	<b>البرغي ( مسمار لولبي ) :</b> وهو سطح مائل يلتفت حول أسطوانة

س / عدّد بعض الآلات البسيطة التي نستخدمها في حياتنا اليومية ؟

## المجموعة الأولى



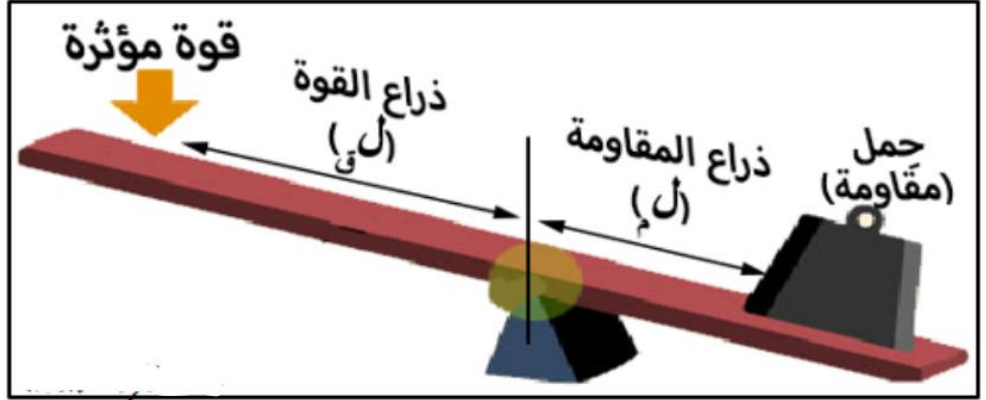
## المجموعة الثانية



## المجموعة الثالثة



❖ الإشارة الى بعض أجزاء الآلات البسيطة من خلال الصور .



## س / كيف ينشأ الصوت ؟

ينشأ الصوت نتيجة اهتزاز جزيئات الأجسام عندما تؤثر عليها طاقة .

- \* الموجة الصوتية : هي سلسلة التضاغطات و التخلخلات المنتقلة خلال مادة ما .
- \* الوسط : هو المادة التي تنتقل خلالها الموجة الصوتية .

## س / كيف ينتقل الصوت ؟

الصوت لا ينتقل في الفضاء ، لأن الفضاء يتكون من فراغ ،

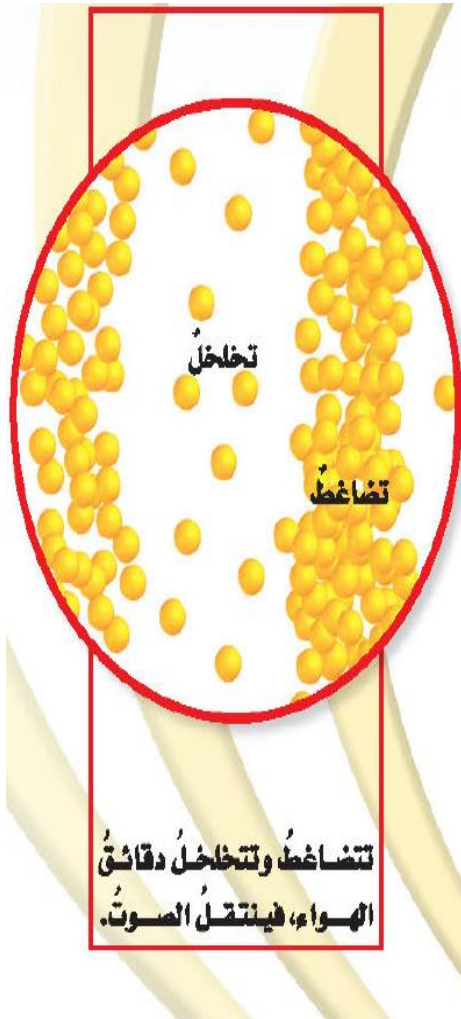
( والفراغ منطقة لا يوجد فيها جزيئات مادة . أي لا يوجد فيها وسط لينتقل الصوت خلاله ) .

ينتقل الصوت عبر المواد الصلبة والسائلة والغازية ، وتكون سرعة الصوت أكبر ما يمكن في المواد الصلبة ، وأقل ما يمكن في الغازات ، ويرجع السبب في اختلاف سرعة الصوت في المواد والأوساط المختلفة إلى اختلاف المسافات الفاصلة بين جزيئاتها ، وتنتقل الطاقة الصوتية بسبب التصادمات بين جزيئات الوسط ، فالمواد الصلبة جزيئاتها قريبة جداً من بعضها ، وتتصادم بسرعة ، لذلك تنقل الصوت بشكل سريع . أما الغازات فتكون المسافات بين جزيئاتها كبيرة لذلك تكون تصادماتها أقل وبالتالي تكون سرعة انتقال الصوت فيها أقل .

❶ تؤثر أيضا درجة الحرارة في سرعة انتقال الصوت

فمثلا يعمل الهواء الدافئ على نقل الصوت بسرعة أكبر من الهواء البارد

لأن سرعة جزيئات الهواء الدافئ أكبر وعدد التصادمات أكثر .



## س / ماهي التغيرات التي تحدث للصوت عند انتقاله ؟

عند انتقال الصوت يحدث له بعض التغيرات ، حيث تعمل الأجسام والأوساط والمواد المختلفة على نقل الصوت أو امتصاصه أو انعكاسه .

- تختلف سرعة انتقال الصوت في الأجسام والأوساط والمواد المختلفة وذلك حسب نوع المادة ( ما إذا كانت صلبة أو سائلة أو غازية ) كما أن درجة الحرارة تؤثر في سرعة انتقال الصوت .
- **امتصاص الصوت** : هو عملية نقل الطاقة الصوتية إلى سطح ما عند اختفاء موجة فيه , حيث تتحول الطاقة الممتصة إلى طاقة حركية أو حرارية في ذلك السطح .
- **انعكاس الصوت** : هو ارتداد الموجات الصوتية عندما تصطدم بسطح مستو صلب أكبر من طاقتها .
- **الصدى** : تكرار سماع الصوت بسبب انعكاس الموجات الصوتية .
- عند حدوث انعكاس للموجات الصوتية عن سطح ما فإن جزء منها يحدث له امتصاص , وتعتمد كمية هذا الجزء على طبيعة السطح . لذلك لا يكون علو الصدى بنفس علو الصوت الأصلي .

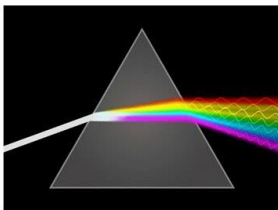
## س / أذكر بعض خصائص الضوء و صفاته ؟

خصائص الضوء :

- ١- الضوء هو شكل من أشكال الطاقة نحس به بواسطة العين .
- ٢- من مصادر الضوء : الشمس والمصابيح الكهربائية وغيرها .
- ٣- الضوء يسير بخطوط مستقيمة .
- ٤- ينتشر الضوء على شكل موجات كهرومغناطيسية .
- ٥- موجات الضوء لا تحتاج إلى وسط مادي حيث تستطيع الانتشار في الفراغ .
- ٦- يقطع ضوء الشمس مسافة تقدر بحوالي ١٥٠ مليون كم للوصول إلى الأرض مستغرقاً زمناً يقدر بحوالي ٨ دقائق .
- ٧- ينتشر الضوء بسرعة كبيرة جداً حيث تقدر سرعته في الفراغ بحوالي ٣٠٠٠٠٠٠ كم / ث تقريباً بينما تقل سرعته في الأوساط المادية مثل الهواء والماء والزجاج .
- ٨- جسيمات الضوء ليس لها كتلة و تسمى ( فوتونات )

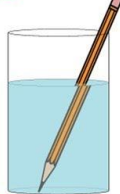
## سلوك الضوء و أهميته

### تحلل الضوء

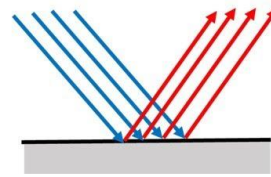


### الانعكاس و الانكسار

#### الانكسار



#### الانعكاس

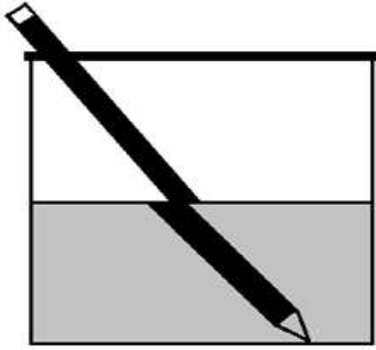


س / ما لفرق بين انكسار الضوء وانعكاسه ؟

انكسار الضوء : هو انحراف الضوء عن مساره , وهي ظاهرة طبيعية تحدث للضوء عند انتقاله بين وسطين شفافين مختلفين ، مثل الهواء والماء .

انعكاس الضوء : هو ارتداد الضوء عن السطوح .

انكسار الضوء يجعل قلم الرصاص يبدو كأنه قطعتين

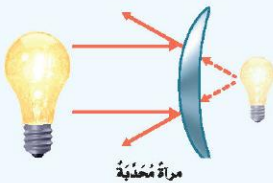
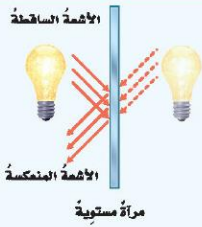


انكسار الضوء

س / تقسم الأجسام من حيث نفاذيتها للضوء إلى ثلاثة أقسام أذكرها مع ذكر مثال لكل منها ؟

- 1- أجسام معتمة : تمنع نفاذ الأشعة الضوئية من خلالها  
مثل ( الحديد - ألواح الخشب \_ الكتاب )
- 2- أجسام شفافة : تسمح بنفاذ معظم الأشعة الضوئية من خلالها وبخطوط مستقيمة مثل ( الزجاج - الهواء )
- 3- أجسام شبة شفافة : تسمح بنفاذ جزء بسيط من الأشعة الضوئية خلالها وتشتت بقية الضوء مثل ( البلاستيك - الزجاج البلوري )

## أنواع المرايا



## أنواع العدسات

