

تم تحميل ورفع المادة على منصة

الأمجاد القطري



للعودة الى الموقع اكتب في بحث جوجل



الأمجاد القطري



QATAR.AL-AMGAAD.COM



أوراق عمل إثرائية وإجاباتها

الوحدة الأولى التركيب الذري

مادة العلوم العامة

الصف التاسع

اسم الطالبة/.....

الصف والشعبة /.....



لمعرفة خصائص الروابط
الثلاثة (الأيونية،
والتساهمية، والفلزية) التركيز
على جدول المقارنة ص 44
أو هذا ما تعلمته في نفس
الصفحة.

ملاحظات هامة:

* الذرة متعادلة كهربائياً لأن عدد الإلكترونات السالبة
يساوي عدد البروتونات الموجبة.

* العدد الذري (Z) = عدد البروتونات = عدد الإلكترونات

* العدد الكتلي (A) = عدد البروتونات + عدد
النيوترونات

* عدد النيوترونات = العدد الكتلي - العدد الذري

مكونات
الذرة

النيوترونات

موقعها:
داخل النواة

شحنتها:
متعادلة

البروتونات

موقعها:
داخل النواة

شحنتها:
موجبة

الإلكترونات

أصغر مكون
الذرة

موقعها: تدور
حول النواة في

مستويات الطاقة
شحنتها: سالبة

خطوات كتابة الصيغة الكيميائية:

1- نكتب التوزيع الإلكتروني لكل
ذرة

2- نحسب التكافؤ لكل ذرة (عدد
الإلكترونات التي تفقدها الذرة أو
تكتسبها للوصول إلى تركيب
يشبه الغاز النبيل (8
الالكترونات)

3- نبذل بين التكافؤات

4- نكتب الصيغة الناتجة

**ملاحظة لا يظهر التكافؤ (1)
في الصيغة ولا تظهر التكافؤات
المتساوية

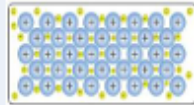
** ادرسي المثال المذكور في ص
17 من الكتاب (الشكل 1 - 11)

أنواع الروابط الكيميائية

الفلزية

وهي تجاذب كهربائي ساكن
بين الأيونات الموجبة
والإلكترونات السالبة في
الفلز.

خصائصها هذا ما تعلمته
ص 40 من الكتاب أو جدول
ص 39
شكلها:



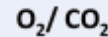
التساهمية

- تتم بين لافلز ولافلز
- تتشارك فيه الذرتان بزوج أو
أكثر من الإلكترونات
أنواعها:

1- تساهمية أحادية مثل:



2- تساهمية ثنائية مثل:



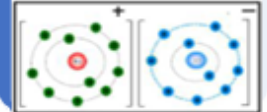
3- تساهمية ثلاثية مثل: N_2

الأيونية

- تتم بين فلز ولافلز
- يتم فيها انتقال إلكترون
أو أكثر من ذرة الفلز إلى
ذرة اللافلز

- من الأمثلة عليها:
 $NaCl / MgO / CaCl_2$

- شكلها:



أنت كفؤ وودو
ثقي بنفسك

السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة

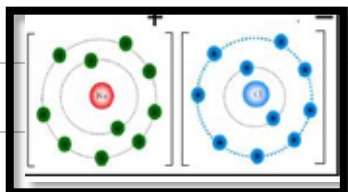
1	أي المركبات الآتية يحتوي على رابطة تساهمية ثلاثية ؟
<input type="checkbox"/> A	O_2
<input type="checkbox"/> B	N_2
<input type="checkbox"/> C	NH_3
<input type="checkbox"/> D	H_2O

2	ما الحد الأقصى من الإلكترونات الذي يتسع له مستوى الطاقة الثاني ؟
<input type="checkbox"/> A	2
<input type="checkbox"/> B	4
<input type="checkbox"/> C	6
<input type="checkbox"/> D	8

3	لديك العنصر X^A_Z عدده الذري 13 وعدده الكتلي 27 ما عدد النيوترونات لهذا العنصر؟
<input type="checkbox"/> A	12
<input type="checkbox"/> B	14
<input type="checkbox"/> C	27
<input type="checkbox"/> D	40

ما نوع الرابطة المتكونة في التمثيل النقطي المجاور ؟

4



أيونية A

فلزية B

تساهمية ثنائية C

تساهمية ثلاثية D

الى أي مجموعة ينتمي عنصر لديه التوزيع الالكتروني 2,8,7 ؟

5

المجموعة الأولى A

المجموعة الثانية B

المجموعة السابعة C

المجموعة الثامنة D

ما نوع الرابطة في المادة A الموضحة بالجدول أدناه؟

6

المادة	حالة المادة	موصل للكهرباء في الحالة الصلبة	موصل للكهرباء في المحلول	موصل للكهرباء في الحالة المصهور
A	صلب	موصل	-	موصل
B	صلب	-	موصل	موصل

فلزية A

أيونية B

تساهمية أحادية C

تساهمية ثنائية D

7	ما المصطلح الذي يطلق على البروتونات والنيوترونات معاً ؟
A	النيوكلوتيدات
B	العدد الذري
C	الالكترونات
D	مستويات الطاقة

8	ما الجسيم الذري الذي لديه أقل كتلة في الذرة ؟
A	النيوكليون
B	البروتون
C	النيوترون
D	الالكترون

9	إذا كان تكافؤ الكلور 1 وتكافؤ المغنيسيوم 2 ما الصيغة الكيميائية لكلوريد المغنيسيوم ؟
A	MgCl
B	Mg ₂ Cl
C	MgCl ₂
D	Mg ₂ Cl ₂

10	ما التوزيع الإلكتروني الصحيح لذرة المغنيسيوم (¹² Mg) ؟
A	2, 10
B	2, 8, 2
C	2, 6, 4
D	2, 8, 8

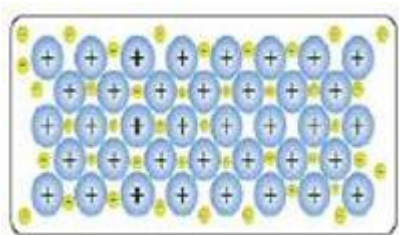
11	كيف يتم ترتيب العناصر في الجدول الدوري ؟
A	الترتيب الابدجي
B	الزيادة في التكافؤ
C	الزيادة في العدد الذري
D	الزيادة في عدد النيوترونات

12	ماذا يسمى التجاذب بين أيون الصوديوم وأيون الكلوريد في الشبكة البلورية العملاقة ؟
A	التوزيع الالكتروني
B	التجاذب الكهربائي
C	التجاذب الكهرومغناطيسي
D	التجاذب الكهربائي الساكن

السؤال الثاني :

أ - حدد نوع الرابطة لكل من :

نوع الرابطة	المركب
	H ₂
	N ₂
	O ₂
	NH ₃
	H ₂ O
	MgCl ₂
	NaCl
	CH ₄
	Cl ₂



ب- من خلال دراستك للشكل المجاور أجب عن الأسئلة التالية :

1- اذكر نوع الرابطة التي يمثلها الشكل المجاور .

2- فسر : تتميز هذه الرابطة بقدرتها على توصيل الكهرباء .

3- اذكر اثنتين من خصائص هذه الرابطة .

1- _____

2- _____

السؤال الثالث :

أ- اكتب التوزيع الإلكتروني للعناصر التالية :

العناصر	التوزيع الإلكتروني	رقم الدورة	رقم المجموعة
Li_3			
Na_{11}			
C_6			
N_7			
Mg_{12}			

ب - أكمل الجدول التالي باستخدام الرمز الكيميائي لعناصر

$^{35}\text{Cl}_{17}$	العدد الذري	العدد الكتلي	عدد البروتونات	عدد النيوترونات	عدد الإلكترونات	التكافؤ
$^{23}\text{Na}_{11}$	العدد الذري	العدد الكتلي	عدد البروتونات	عدد النيوترونات	عدد الإلكترونات	التكافؤ
$^{27}\text{Al}_{13}$	العدد الذري	العدد الكتلي	عدد البروتونات	عدد النيوترونات	عدد الإلكترونات	التكافؤ

السؤال الرابع

اكتب الصيغة الكيميائية لكل مما يلي :

أكسيد الصوديوم

الرموز

التوزيع الإلكتروني

التكافؤ

الصيغة

كبريتيد الليثيوم

الرموز

التوزيع الإلكتروني

التكافؤ

الصيغة

أكسيد المغنيسيوم

الرموز

التوزيع الإلكتروني

التكافؤ

الصيغة

انتهت الأسئلة



أوراق عمل إثرائية وإجاباتها

الوحدة الثالثة (الصور المتكونة في المرايا الكروية)

مادة العلوم العامة

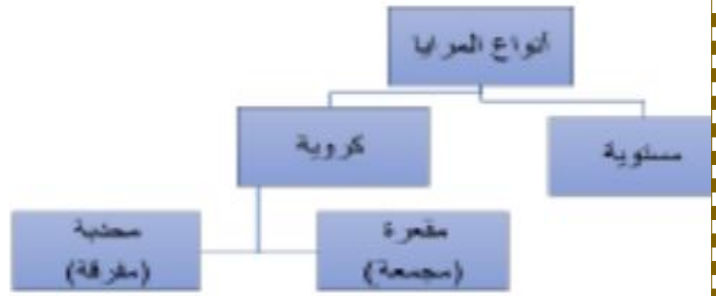
الصف التاسع

اسم الطالبة/.....

الصف والشعبة /.....

الخرائط الذهنية

نوع المرآة	اسم المرآة
مقعرة	مرآة شعص الأسنان
مقعرة	مرآة العاكسة أو مرآة التجميل
محدبة	مرآة المرآة الأمنية أو التناطح الموزي
الإهليجية	مرآة المصباح الكشاف
مقعرة	مرآة المجهر
مقعرة	مرآة السطح الشمسي



نوع المرآة	لقبها	شكلها	مخطط الأشعة
مقعرة	مجمعة		
محدبة	مفرقة		

تكون الصور المكوّنة في المرايا المحدبة دائماً تقديرية، ومُصغرة (أصغر من الجسم)، ومُعَدَلَة. تعتمد الصورة المكوّنة بواسطة مرآة مقعرة على موقع الجسم كما في الجدول الآتي:

موقع الجسم	المخطط	خصائص الصورة
على مسافة أكبر من نصف قطر التكوّن		حقيقية، ومقلوبة، ومُصغّرة
على مسافة مساوية لنصف قطر التكوّن		حقيقية، ومقلوبة، ومساوية لقياس الجسم
بين البؤرة ونصف قطر التكوّن		حقيقية، ومقلوبة، ومُكبّرة
في البؤرة		لا تتشكّل صورة

السؤال الأول: الأسئلة الموضوعية:
اختر الإجابة الصحيحة:

1.1	ما البعد البؤري لمرآة محدبة نصف قطر تكورها يساوي 16 Cm؟
A	8
B	15
C	30
D	40

1.2	ما اسم النقطة التي يتجمع فيها الضوء في المرآة المقعرة ؟
A	البؤرة.
B	قطب المرآة .
C	مركز تكور المرآة.
D	نصف قطر التكور .

1.3	أي من الاجهزه الاتيه لا تستخدم فيه المرايا المقعره ؟
A	السخان الشمسي
B	مرآة التقاطعات المروريه
C	الاضواء الاماميه في السياره
D	التلسكوب العاكس (النيوتوني)

أي الآتي من استخدامات المرايا الإهليجية؟

1.4

مرآة فحص الأسنان.	A
مرآة التقاطعات المرورية	B
التلسكوب النيوتروني العاكس	C
الأضواء الأمامية في السيارة والكشاف الضوئي.	D

وضع جسم صغير على بعد أقل من البعد البؤري لمرآة مقعده,
أي من الخصائص الآتية هي للصورة لهذا الجسم ؟

1.5

مقلوبه	A
معتدله	B
مصغره	C
حقيقه	D

وضع جسم بين البؤره ونصف قطر التكور لمرآة مقعده,
أي من الخصائص الآتية هي للصورة لهذا الجسم ؟

1.6

حقيقه.	A
تقديره .	B
معتدله.	C
مصغره .	D

الأسئلة المقالية: (من السؤال الثاني إلى السؤال الثالث / درجة)

9 / درجة

السؤال الثاني

أ. حددي صفات الصور المتكونة في كل من الحالات التالية:

موقع الجسم	المخطط	خصائص الصورة
على مسافة أكبر من نصف قطر التكور		
على مسافة مساوية لنصف قطر التكور		
بين البؤرة ونصف قطر التكور		
في البؤرة		

ب. قارني بين المرآة المقعرة والمرآة المحدبة من حيث :

مخطط الأشعة	شكلها	لقبها	نوع المرآة
			مقعرة
			محدبة

ج. أذكر قانون الانعكاس ؟

.....

(أ) أكمل الجدول الآتي :

اسم المرآة	نوع المرآة
مرآة فحص الأسنان	
مرآة الحلاقة أو مرآة التجميل	
مرآة المراقبة الأمنية أو التقاطع المروري	
مرآة المصباح الكشاف	
مرآة المجهر	
مرآة السخان الشمسي	

(ب) - احسب نصف قطر التكور لمرآة بعدها البؤري يساوي 6 cm .

(ج) فسر ما يلي:

1-تستخدم المرايا المقعرة في السخانات الشمسية.

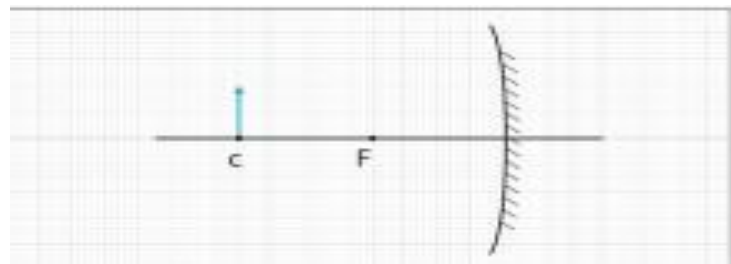
.....

2-تستخدم المرايا المحدبة في التقاطعات المرورية.

.....

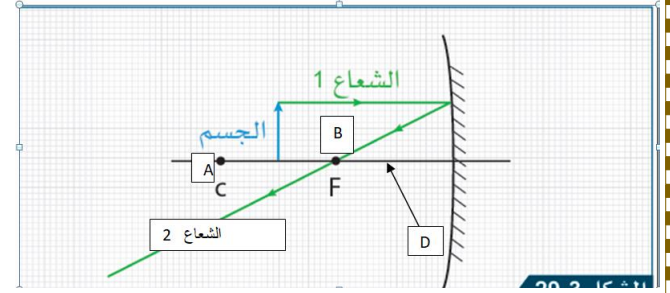
د- وضع جسم أمام مرآة كما هو موضح بالشكل المجاور.

1-حدد نوع المرآة :.....



2-وضح بالرسم مسارات الأشعة الساقطة والمنعكسة ثم ارسم الخيال المتكون.

3-عدد صفتين للصورة المتكونة؟



ماذا يمثل كلا من على الرسم

.....:(A)

.....(B)

.....(D)

.....الشعاع (1)

.....الشعاع (2)

و) ما المصطلح العلمي الدال على العبارات الآتية :

1_.....) المسافة من سطح المرآة الى موقع التقاء الأشعة المجمعة .

2_.....) نصف قطر الكره التي تعتبر المرآة جزءاً منها .

3_.....) هو الخط العمودي على المرآة والمار عبر مركزها وقطبها .

4_.....) نوع من المرايا تكون صور مكبره .

نتهت الأسئلة



أوراق عمل إثرائية وإجاباتها

مادة العلوم العامة

الصف التاسع الاعدادي

الوحدة الرابعة : الضغط

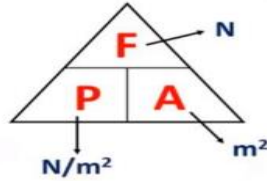
اسم الطالبة/.....

الصف والشعبة /.....

ما المقصود بالضغط؟

هي القوة المؤثرة عمودياً على وحدة المساحة.

$$\text{الضغط} = \frac{\text{القوة}}{\text{المساحة}} \quad \text{أو} \quad P = \frac{F}{A}$$



P الضغط بوحدة N/m^2

F القوة بوحدة N

A مساحة التلامس بوحدة m^2

1 باسكال تكافئ $1 N/m^2$

أنت كفووووو
ثقي بنفسك

ما العوامل التي يتوقف عليها الضغط؟



القوى العمودية المؤثرة على الجسم في المائع



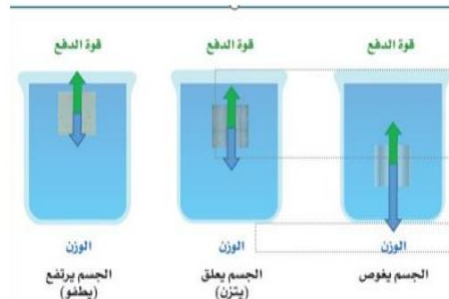
يغوص الجسم إذا كانت قوة الوزن أكبر من قوة الدفء.

يلتصق الجسم ويبقى عند العمق نفسه إذا كانت قوة الطفو تساوي الوزن.

يرتفع الجسم إذا كانت قوة الدفء أكبر من قوة الوزن ويمكن أن يرتفع الجسم إلى سطح المائع.

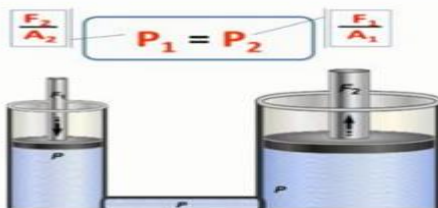
ينتج الضغط داخل المائع بسبب:-

- حركة الجسيمات في المائع:- إذا زاد عدد الجسيمات في حجم معين داخل المائع يكون الضغط فيه أعلى.
- درجة الحرارة:- كلما زادت درجة الحرارة زادت حركة الجسيمات فيزداد الضغط.
- العمق في المائع:- يؤثر السائل بقوة عمودية على جدران الوعاء الذي يحويه وفي سطوح الأجسام المغمورة فيه . يزداد الضغط كلما ازداد عمق المائع نتيجة وزن المائع فوقه.
- كثافة المائع:- للموائع الأكثر كثافة عند عمق معين ضغط أكبر من الموائع الأقل كثافة عند العمق نفسه.



مبدأ باسكال

ينص مبدأ باسكال على أن الضغط الإضافي المؤثر في سائل محصور ينتقل كاملاً إلى أجزاء السائل جميعها وإلى جدران الوعاء الذي يحويه

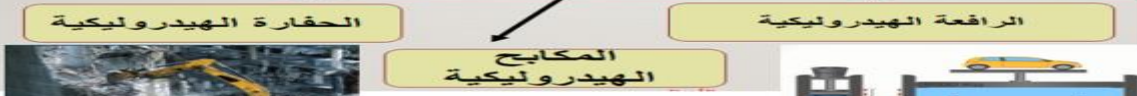


مبدأ باسكال

اذكر قاتون باسكال؟

$$\frac{F_1}{A_1} = \frac{F_2}{A_2}$$

تطبيقات عملية على مبدأ باسكال (الأنظمة الهيدروليكية)



الاسئلة الموضوعية :

1	ما اسم القوة التي تعاكس الوزن عندما يطفو الجسم أو يغمر في مائع ؟
A	الاحتكاك
B	الجاذبية
C	الدفع
D	الضغط

2	ما سبب عند وضع جسم في مائع فإنه يغوص ؟
A	قوة الدفع أكبر من قوة الوزن
B	قوة الوزن أكبر من قوة الدفع
C	قوة الدفع تساوي قوة الوزن
D	قوة الوزن وقوة الدفع بنفس الاتجاه

3	أي مما يلي صحيح عند زيادة درجة حرارة المائع ؟
A	تتحرك الجسيمات بشكل أكبر مما يؤدي الى زيادة الضغط
B	تتحرك الجسيمات بشكل أقل مما يؤدي الى زيادة الضغط
C	تتحرك الجسيمات بشكل أقل مما يؤدي الى نقصان الضغط
D	تتحرك الجسيمات بشكل أكبر مما يؤدي الى نقصان الضغط

4	أي الاتي من التطبيقات العملية لمبدأ باسكال ؟
A	الرافعة
B	المكابح
C	المجهر الضوئي
D	التلسكوب العاكس

5 يمكن لآلة أن تنتج قوة مقدارها 5000 نيوتن عبر مساحة 2 متر مربع
ما الضغط الذي يمكن أن تنتجه هذه الآلة ؟

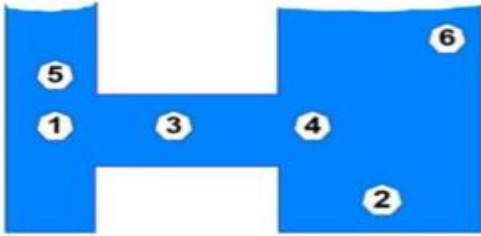
0.004Pa ☐ A

2500Pa ☐ B

5000 Pa ☐ C

10000Pa ☐ D

6 عند أي نقطة يكون الضغط أقل ما يمكن في الشكل
المجاور ؟



6 ☐ A

5 ☐ B

4 ☐ C

2 ☐ D

الاسئلة المقالية :

السؤال الأول

أ- اذكر العوامل المؤثرة بالضغط

-
-

ب- احسب الضغط الناتج عن استخدام اله حاده مساحه سطحها $0.50m^2$ تنتج قوه مقدارها $50N$

القانون

التطبيق

ج- ما مقدار الضغط الناتج عن قوة مقدارها $10N$ تؤثر عموديا علي سطح مساحته $(2m^2)$ ؟

القانون:

التطبيق

السؤال الثاني :

أ- احسب الضغط المؤثر على جسم مغمور في مائع كثافته $1000Kg/m^3$ عند عمق 10 م علما بأن الجاذبية تساوي $1N/Kg$.

القانون

التطبيق

ب- فسر:

يزداد ضغط المائع بازدياد درجة الحرارة :

التفسير

فسر لا تغوص اقدام الدببه القطبيه ف الثلج رغم وزنها الكبير

.....

السؤال الثالث:

أ- اذكر مبدأ باسكال .

.....

ب. عدد ثلاث من التطبيقات الحياتية لمبدأ باسكال

1-.....

2-.....

3-.....

ج- مكبس هيدروليكي تبلغ مساحه مقطع مكبسه الصغير $A=0.05\text{m}^2$ ومساحه مكبسه الكبير $A=10\text{m}^2$ احسب
القوه المؤثره ع المكبس الصغير عند وضع ثقل قدره $N\ 1000$ علي المكبس الكبير



القانون

التعويض

.....

انتهت الأسئلة



أوراق عمل إثرائية وإجاباتها

مادة العلوم العامة

الصف التاسع

اسم الطالبة/.....

الصف والشعبة /.....



**لمعرفة خصائص الروابط
الثلاثة (الأيونية،
والتساهمية، والفلزية) التركيز
على جدول المقارنة ص 44
أو هذا ما تعلمته في نفس
الصفحة.**

خطوات كتابة الصيغة الكيميائية:

1- نكتب التوزيع الإلكتروني لكل
ذرة

2- نحسب التكافؤ لكل ذرة (عدد
الإلكترونات التي تفقدها الذرة أو
تكتسبها للوصول إلى تركيب
يشبه الغاز النبيل (8
الالكترونات)

3- نبذل بين التكافؤات

4- نكتب الصيغة الناتجة

****ملاحظة لا يظهر التكافؤ (1)
في الصيغة ولا تظهر التكافؤات
المتساوية**

**** ادرسي المثال المذكور في ص
17 من الكتاب (الشكل 1 - 11)**

ملاحظات هامة:

* الذرة متعادلة كهربائياً لأن عدد الإلكترونات السالبة
يساوي عدد البروتونات الموجبة.

* العدد الذري (Z) = عدد البروتونات = عدد الإلكترونات

* العدد الكتلي (A) = عدد البروتونات + عدد
النيوترونات

* عدد النيوترونات = العدد الكتلي - العدد الذري

مكونات الذرة

النيوترونات

موقعها:
داخل النواة
شحنتها:
متعادلة

البروتونات

موقعها:
داخل النواة
شحنتها:
موجبة

الإلكترونات

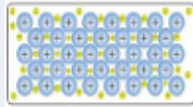
أصغر مكون
الذرة
موقعها: تدور
حول النواة في
مستويات الطاقة
شحنتها: سالبة

أنواع الروابط الكيميائية

الفلزية

وهي تجاذب كهربائي ساكن
بين الأيونات الموجبة
والإلكترونات السالبة في
الفلز.

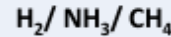
خصائصها هذا ما تعلمته
ص 40 من الكتاب أو جدول
ص 39
شكلها:



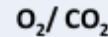
التساهمية

- تتم بين لافلز ولافلز
- تتشارك فيه الذرتان بزوج أو
أكثر من الإلكترونات
أنواعها:

1- تساهمية أحادية مثل:



2- تساهمية ثنائية مثل:



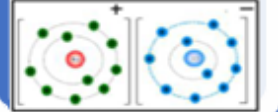
3- تساهمية ثلاثية مثل: N_2

الأيونية

- تتم بين فلز ولافلز
- يتم فيها انتقال إلكترون
أو أكثر من ذرة الفلز إلى
ذرة اللافلز

- من الأمثلة عليها:
 $NaCl / MgO / CaCl_2$

- شكلها:

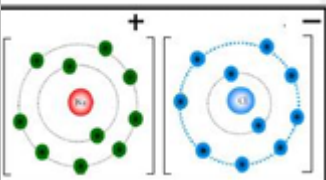


أنت كفؤ وودود
ثقي بنفسك

1	أي المركبات الآتية يحتوي على رابطة تساهمية ثلاثية ؟
	O2 <input type="checkbox"/> A
	H2O <input type="checkbox"/> B
	N2 <input checked="" type="checkbox"/> C
	NH3 <input type="checkbox"/> D

2	ما الحد الأقصى من الإلكترونات الذي يتسع له مستوى الطاقة الثاني ؟
	2 <input type="checkbox"/> A
	4 <input type="checkbox"/> B
	6 <input type="checkbox"/> C
	8 <input checked="" type="checkbox"/> D

3	لديك العنصر X^A_Z عدده الذري 13 وعدده الكتلي 27 احسب عدد النيوترونات ؟
	12 <input type="checkbox"/> A
	14 <input checked="" type="checkbox"/> B
	27 <input type="checkbox"/> C
	40 <input type="checkbox"/> D

4	ما نوع الرابطة المتكونة في التمثيل النقطي المجاور
	
	أيونية <input checked="" type="checkbox"/> A
	فلزية <input type="checkbox"/> B
	تساهمية ثنائية <input type="checkbox"/> C
	تساهمية ثلاثية <input type="checkbox"/> D

5	الى أي مجموعة ينتمي عنصر لديه التوزيع الالكتروني 2,8,7 ؟
	المجموعة الأولى <input type="checkbox"/> A
	المجموعة الثانية <input type="checkbox"/> B
	المجموعة السابعة <input checked="" type="checkbox"/> C
	المجموعة الثامنة <input type="checkbox"/> D

6

ما نوع الرابطة في المادة A

المادة	حالة المادة	موصل للكهرباء في الحالة الصلبة	موصل للكهرباء في الحالة المحلول	موصل للكهرباء في الحالة المصهور
A	صلب	موصل	-	موصل
B	صلب	-	موصل	موصل

فلزية

A

أيونية

B

أحادية

C

ثنائية

D

7	المصطلح الذي يطلق على البروتونات والنيوترونات معا ؟
	النيوكلونات <input checked="" type="checkbox"/> A
	العدد الذري <input type="checkbox"/> B
	الالكترونات <input type="checkbox"/> C
	مستويات الطاقة <input type="checkbox"/> D

الجسيم الذري الذي لديه أقل كتلة في الذرة ؟

8

النيوكليون	A	
البروتون	B	
النيوترون	C	
الالكترون	D	

إذا كان تكافؤ الكلور 1 وتكافؤ المغنيسيوم 2 تكون الصيغة الكيميائية ل كلوريد المغنيسيوم ؟

9

MgCl ₂	A	
Mg ₂ Cl	B	
ClMg	C	
Cl ₂ Mg ₂	D	

ما التوزيع الإلكتروني الصحيح لذرة المغنيسيوم (12Mg) ؟

10

2,10	A	
2,8,2	B	
2,6,4	C	
3,9	D	

كيف يتم ترتيب العناصر في الجدول الدوري ؟

11

حسب الترتيب الأبجدي	A	
حسب الزيادة في التكافؤ	B	
حسب الزيادة في العدد الذري	C	
حسب الزيادة في عدد النيوترونات	D	

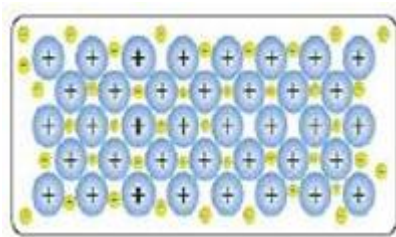
12	ماذا يسمى التجاذب بين أيون الصوديوم وأيون الكلوريد في الشبكة البلورية العملاقة ؟
A	التوزيع الالكتروني
B	التجاذب الكهربائي
C	التجاذب الكهرومغناطيسي
D	التجاذب الكهربائي الساكن

السؤال الثاني :

أ - حدد نوع الرابطة لكل من :

المركب	نوع الرابطة
H ₂	تساهمية أحادية
N ₂	تساهمية ثلاثية
O ₂	تساهمية ثنائية
NH ₃	تساهمية أحادية
H ₂ O	تساهمية أحادية
MgCl ₂	أيونية
NaCl	أيونية

ب- من خلال دراستك للشكل المجاور أجب عن الأسئلة التالية :

1- اذكر نوع الرابطة التي يمثلها الشكل المجاور ؟ **رابطة فلزية**

2- فسر : تتميز هذه الرابطة بقدرتها على توصيل الكهرباء ؟

بسبب الإلكترونات حرة الحركة

3- اذكر اثنتين من خصائص هذه الرابطة ؟

1- موصلة للكهرباء 2- موصلة للحرارة 3- درجة انصهارها مرتفعة

الرؤية: تعلم عصري ملهم بهوية وطنية وقيم إسلامية.

السؤال الثالث :

أ- اكتب التوزيع الالكتروني للعناصر التالية :

العناصر	التوزيع	رقم الدورة	رقم المجموعة
3Li	2,1	2	1
11Na	2,8,1	3	1
6C	2,4	2	4
7N	2,5	2	5

ب - أكمل الجدول التالي باستخدام الرمز الكيميائي لعنصر

$^{35}\text{Cl}_{17}$	العدد الذري	العدد الكتلي	عدد البروتونات	عدد النيوترونات	عدد الالكترونات	التكافؤ
	17	35	17	18	17	1

السؤال الرابع

اكتب الصيغة الكيميائية لكل من المركبين التاليين :

أكسيد الصوديوم

Na

O

الرموز

2,8,1

2,6

التوزيع الإلكتروني

1

2

التكافؤ

Na₂O

الصيغة

كبريتيد الليثيوم

Li

S

الرموز

2,1

2,8,6

التوزيع الإلكتروني

1

2

التكافؤ

Li₂S

الصيغة





أوراق عمل إثرائية وإجاباتها
الوحدة الثالثة (الصور المتكونة في المرايا الكروية)

مادة العلوم العامة

الصف التاسع

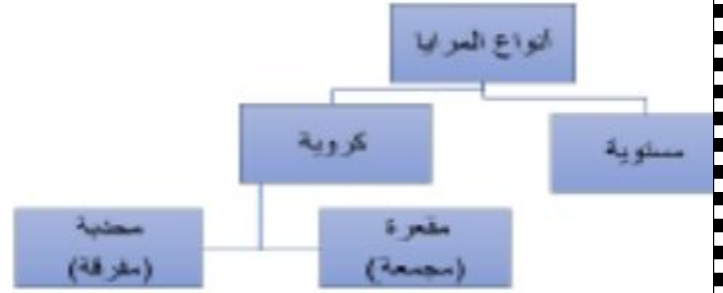
اسم الطالبة/.....

الصف والشعبة /.....

الخرائط الذهنية

استخدامات المرايا

نوع المراة	اسم المراة
مقعرة	مراة فحس الأسنان
مقعرة	مراة العكالة أو مراة التجميل
محدبة	مراة المراقبة الأمنية أو التتابع المروري
الإهليجية	مراة المصباح الكشاف
مقعرة	مراة المجهر
مقعرة	مراة السطّان الشمسي



نوع المراة	لقبها	شكلها	مخطط الأشعة
مقعرة	مجمعة		
محدبة	مفرقة		

تكون الصور المتكوّنة في المرايا المحدبة دائماً تقديرية، ومُصغّرة (أصغر من الجسم)، ومُعْتَدِلَة. تعتمد الصورة المتكوّنة بواسطة مراة مُقعّرة على موقع الجسم كما في الجدول الآتي:

موقع الجسم	المخطط	خصائص الصورة
على مسافة أكبر من نصف قُطر التكوّن		حقيقية، ومقلوبة، ومُصغّرة
على مسافة مساوية لنصف قُطر التكوّن		حقيقية، ومقلوبة، ومساوية لقياس الجسم
بين البؤرة ونصف قُطر التكوّن		حقيقية، ومقلوبة، ومُكبّرة
في البؤرة		لا تتشكّل صورة

السؤال الأول: الأسئلة الموضوعية:
اختر الإجابة الصحيحة:

1.1	ما البعد البؤري لمرآة محدبة نصف قطر تكورها يساوي 16 Cm؟
8	<input checked="" type="radio"/> A
15	<input type="radio"/> B
30	<input type="radio"/> C
40	<input type="radio"/> D

1.2	ما اسم النقطة التي يتجمع فيها الضوء في المرآة المقعرة ؟
البؤرة.	<input checked="" type="radio"/> A
قطب المرآة .	<input type="radio"/> B
مركز تكور المرآة.	<input type="radio"/> C
نصف قطر التكور .	<input type="radio"/> D

1.3	أي من الاجهزه الاتيه <u>لا تستخدم</u> فيه المرايا المقعره ؟
السخان الشمسي	<input type="radio"/> A
مرآة التقاطعات المروريه	<input checked="" type="radio"/> B
الاضواء الاماميه في السياره	<input type="radio"/> C
التلسكوب العاكس (النيوتوني)	<input type="radio"/> D

أي الآتي من استخدامات المرايا الإهليجية؟

1.4

مرآة فحص الأسنان.	<input type="checkbox"/> A
مرآة التقاطعات المرورية	<input type="checkbox"/> B
التلسكوب النيوتروني العاكس	<input type="checkbox"/> C
الأضواء الأمامية في السيارة والكشاف الضوئي.	<input checked="" type="checkbox"/> D

1.5 وضع جسم صغير على بعد أقل من البعد البؤري لمرآة مقعرة،
أي من الخصائص الآتية هي للصورة لهذا الجسم ؟

1.5

مقلوبه	<input type="checkbox"/> A
معتدله	<input checked="" type="checkbox"/> B
مصغره	<input type="checkbox"/> C
حقيقه	<input type="checkbox"/> D

1.6 وضع جسم بين البؤره ونصف قطر التكور لمرآة مقعرة،
أي من الخصائص الآتية هي للصورة لهذا الجسم ؟

1.6

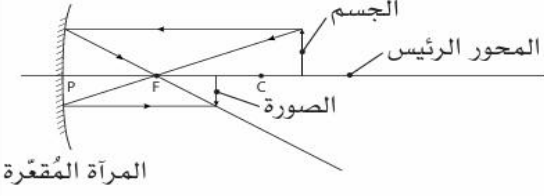
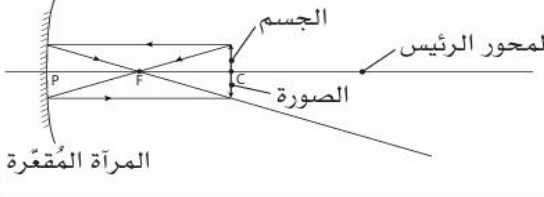
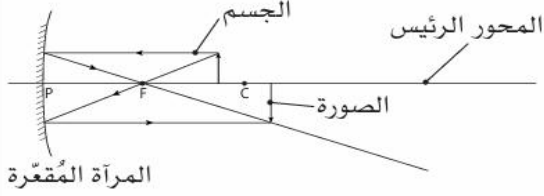
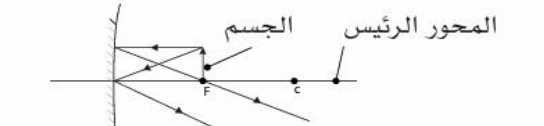
حقيقه .	<input checked="" type="checkbox"/> A
تقديره .	<input type="checkbox"/> B
معتدله .	<input type="checkbox"/> C
مصغره .	<input type="checkbox"/> D

الأسئلة المقالية: (من السؤال الثاني إلى السؤال الثالث / درجة)





9 / درجة

السؤال الثاني

أ. حددي صفات الصور المتكونة في كل من الحالات التالية:

موقع الجسم	المخطط	خصائص الصورة
على مسافة أكبر من نصف قطر التكوّر		حقيقية، ومقلوبة، ومُصَغَّرَة
على مسافة مساوية لنصف قطر التكوّر		حقيقيّة، ومقلوبة، ومساوية لقياس الجسم
بين البؤرة ونصف قطر التكوّر		حقيقية، ومقلوبة، ومُكَبَّرَة
في البؤرة		لا تتشكّل صورة

ب. قارني بين المرآة المقعرة والمرآة المحدبة من حيث :

لقبها	شكلها	مخطط الأشعة
مجمعة		
مفرقة		

ج. أذكر قانون الانعكاس ؟

زاوية السقوط = زاوية الانعكاس..

(أ) أكمل الجدول الآتي :

اسم المرآة	نوع المرآة
مرآة فحص الأسنان	مقعرة
مرآة الحلاقة أو مرآة التجميل	مقعرة
مرآة المراقبة الأمنية أو التقاطع المروري	محدبة
مرآة المصباح الكشاف	الإهليجية
مرآة المجهر	مقعرة
مرآة السخان الشمسي	مقعرة

احسب نصف قطر التكور لمرآة بعدها البؤري يساوي 6 cm .

$$r = 2f$$

$$r = 6 \times 2 \rightarrow$$

$$r = 12\text{cm}$$

القانون:

عويض:

فسر ما يلي:

1-تستخدم المرايا المقعرة في السخانات الشمسية.

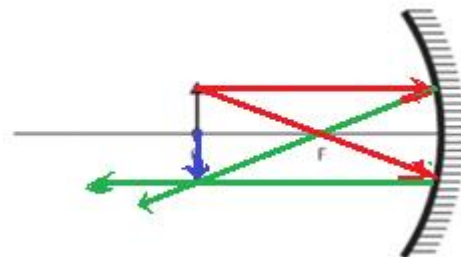
لتركيز الأشعة الضوئية واستخدامها في تسخين الماء

2-تستخدم المرايا المحدبة في التقاطعات المرورية.

لتكوين صور من زوايا واسعة وإعطاء مدى أكبر للرؤية

د- وضع جسم أمام مرآة كما هو موضح بالشكل المجاور.

1-حدد نوع المرآة :مقعره

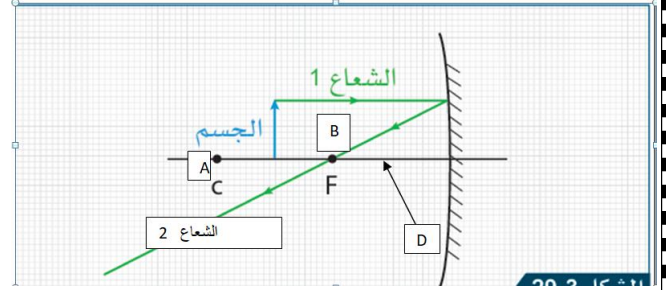


2-وضح بالرسم مسارات الاشعة الساقطة والمنعكسة ثم ارسم الخيال المتكون.

3- عدد صفتين للصورة المتكونة؟

1. حقيقي 2. مقلوب 3. مساو لطول الجسم

(هـ)



ماذا يمثل كلا من على الرسم

(A) :...مركز التكور

(B) ...البؤره

(D) ..محور رئيسي

الشعاع (1) .. شعاع ساقط

الشعاع (2) ..شعاع منعكس

(و) ما المصطلح العلمي الدال على العبارات الاتيه :

- 1_ (البعد البؤري) المسافه من سطح المرآة إلى البؤرة
- 2- (نصف قطر التكور) نصف قطر الكره
- 3_ (المحور الرئيسي) هو الخط العمود على سطح المرآة
- 4- (مرآه مقعره) نوع من المرايا تكون محدبة

انتهت الأسئلة



أوراق عمل إثرائية وإجاباتها

مادة العلوم العامة

الصف التاسع الاعدادي

إجابات الوحدة الرابعة : الضغط

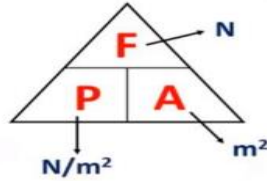
اسم الطالبة/.....

الصف والشعبة /.....

ما المقصود بالضغط؟

هي القوة المؤثرة عمودياً على وحدة المساحة.

$$\text{الضغط} = \frac{\text{القوة}}{\text{المساحة}} \quad \text{أو} \quad P = \frac{F}{A}$$



P الضغط بوحدة N/m^2

F القوة بوحدة N

A مساحة التلامس بوحدة m^2

1 باسكال تكافئ $1 N/m^2$

أنت كفووووو
ثقي بنفسك

ما العوامل التي يتوقف عليها الضغط؟



القوى العمودية المؤثرة على الجسم في المائع



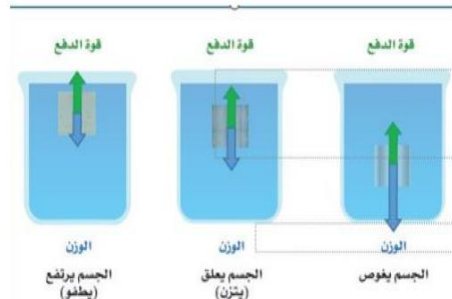
يغوص الجسم إذا كانت قوة الوزن أكبر من قوة الدفع.

يلتصق الجسم ويبقى عند العمق نفسه إذا كانت قوة الطفو تساوي الوزن.

يرتفع الجسم إذا كانت قوة الدفع أكبر من قوة الوزن ويمكن أن يرتفع الجسم إلى سطح المائع.

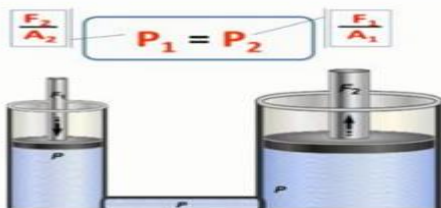
ينتج الضغط داخل المائع بسبب:-

- حركة الجسيمات في المائع:- إذا زاد عدد الجسيمات في حجم معين داخل المائع يكون الضغط فيه أعلى.
- درجة الحرارة:- كلما زادت درجة الحرارة زادت حركة الجسيمات فيزداد الضغط.
- العمق في المائع :- يؤثر السائل بقوة عمودية على جدران الوعاء الذي يحويه وفي سطوح الأجسام المغمورة فيه .
يزداد الضغط كلما ازداد عمق المائع نتيجة وزن المائع فوقه.
- كثافة المائع :- للموائع الأكثر كثافة عند عمق معين ضغط أكبر من الموائع الأقل كثافة عند العمق نفسه.



مبدأ باسكال

ينص مبدأ باسكال على أن الضغط الإضافي المؤثر في سائل محصور ينتقل كاملاً إلى أجزاء السائل جميعها وإلى جدران الوعاء الذي يحويه



مبدأ باسكال

اذكر قاتون باسكال؟

$$\frac{F_1}{A_1} = \frac{F_2}{A_2}$$

تطبيقات عملية على مبدأ باسكال (الأنظمة الهيدروليكية)



المكايح
الهيدروليكية



الاسئلة الموضوعية :

1	ما اسم القوة التي تعاكس الوزن عندما يطفو الجسم او يغمر في مائع ؟
A	الاحتكاك
B	الجاذبية
C	الدفع
D	الضغط

2	ما السبب عند وضع جسم في مائع فإنه يغوص؟
A	قوة الدفع أكبر من قوة الوزن
B	قوة الوزن أكبر من قوة الدفع
C	قوة الدفع تساوي قوة الوزن
D	قوة الوزن وقوة الدفع بنفس الاتجاه

3	أي مما يلي صحيح عند زيادة درجة حرارة المائع ؟
A	تتحرك الجسيمات بشكل أكبر مما يؤدي الى زيادة الضغط
B	تتحرك الجسيمات بشكل أقل مما يؤدي الى زيادة الضغط
C	تتحرك الجسيمات بشكل أقل مما يؤدي الى نقصان الضغط
D	تتحرك الجسيمات بشكل أكبر مما يؤدي الى نقصان الضغط

4	أي الآتي من التطبيقات العملية لمبدأ باسكال ؟
A	الرافعة
B	المكابح
C	المجهر الضوئي
D	التلسكوب العاكس

يمكن لآلة أن تنتج قوة مقدارها 5000 نيوتن عبر مساحة 2 متر مربع
ما الضغط الذي يمكن أن تنتجه هذه الآلة ؟

5

0.004Pa

A

2500Pa

B

5000 Pa

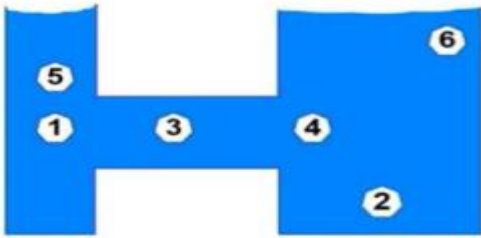
C

10000Pa

D

عند أي نقطة يكون الضغط أقل ما يمكن في الشكل
المجاور ؟

6



6

A

5

B

4

C

2

D

الاسئلة المقالية :

السؤال الأول

أ-اذكرالعوامل المؤثره بالضغط

• القوة

• المساحة

ب- احسب مقدار الضغط الناتج عن استخدام اله حاده مساحه سطحها 0.50m^2 تنتج قوه مقدارها 50N

القانون: $\text{الضغط} = \frac{\text{القوة}}{\text{المساحة}}$

التطبيق: $100 = 0.5/50 =$ باسكال

ج- ما مقدار الضغط الناتج عن قوة مقدارها 10N تؤثر عموديا علي سطح مساحته (2m^2) ؟

القانون: $\text{الضغط} = \frac{\text{القوة}}{\text{المساحة}}$

التطبيق: $5 = 2/10 =$ باسكال

السؤال الثاني :

أ- احسب الضغط المؤثر على جسم مغمور في مائع كثافته 1000Kg/m^3 عند عمق 10m علما بأن الجاذبية تساوي 1N/Kg ؟

القانون: $\text{الضغط} = \text{الكثافة} * \text{الارتفاع} * \text{الجاذبية}$

التطبيق: $10000 = 1 * 10 * 1000 =$ باسكال

ب- فسر:

يزداد ضغط المائع بازدياد درجة الحرارة :

التفسير... لان الجسيمات تتحرك بشكل اكبر فيزداد الضغط

فسر لا تغوص اقدام الدببه القطبيه ف الثلج رغم وزنها الكبير

لان مساحة اقدامها كبيرة فيكون ضغطها اقل لذلك لا تغوص-حسب قانون الضغط

السؤال الثالث:

أ- اذكر مبدأ باسكال

تنتقل القوى عبر السوائل بتأثر ضغط عليها وفق المعادلة

قوة الادخال / مساحة الادخال = قوة الخروج / مساحة الخروج

ب. عدد ثلاث من التطبيقات الحياتية لمبدأ باسكال ؟

1- الحفارة الهيدروليكية 2- المكابح 3- الرافعة الهيدروليكية

ج- مكبس هيدروليكي تبلغ مساحه مقطع مكبسه الصغير $A=0.05\text{m}^2$. ومساحه مكبسه الكبير $A=10\text{m}^2$ احسب
القوه المؤثره ع المكبس الصغير عند وضع ثقل قدره 1000N علي المكبس الكبير



القانون $F_1/A_1 = F_2/A_2$

التعويض $F_2/0.05 = 10/1000$

5 N