

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج القطرية



تدريبات إثرائية شاملة من الذرة إلى تطبيقات الضغط تحضيرية لاختبار منتصف الفصل

موقع المناهج ← المناهج القطرية ← المستوى التاسع ← علوم ← الفصل الأول ← اختبارات ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-10-15 16:45:47

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب | اختبارات الكترونية | اختبارات | حلول | عروض بوربوينت | أوراق عمل
منهج انجليزي | ملخصات وتقارير | مذكرات وبنوك | الامتحان النهائي للمدرس

المزيد من مادة
علوم:

التواصل الاجتماعي بحسب المستوى التاسع



صفحة المناهج
القطرية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب المستوى التاسع والمادة علوم في الفصل الأول

تدريبات اثرائية في فهم التركيب الذري، الروابط الكيميائية، وخصائص المرايا الكروية

1

تدريبات اثرائية في فهم التركيب الذري، الروابط الكيميائية، وخصائص المرايا الكروية مع الإجابة النموذجية

2

حل تمارين الكتاب المدرسي

3

أوراق عمل في فهم الرابطة الكيميائية واستخدامات المرآة المقعرة مع الإجابة النموذجية

4

أوراق عمل في فهم الذرة: التركيب، الإلكترونات، والروابط الكيميائية

5

تدريبات إثرائية في مادة

العلوم العامة

2025

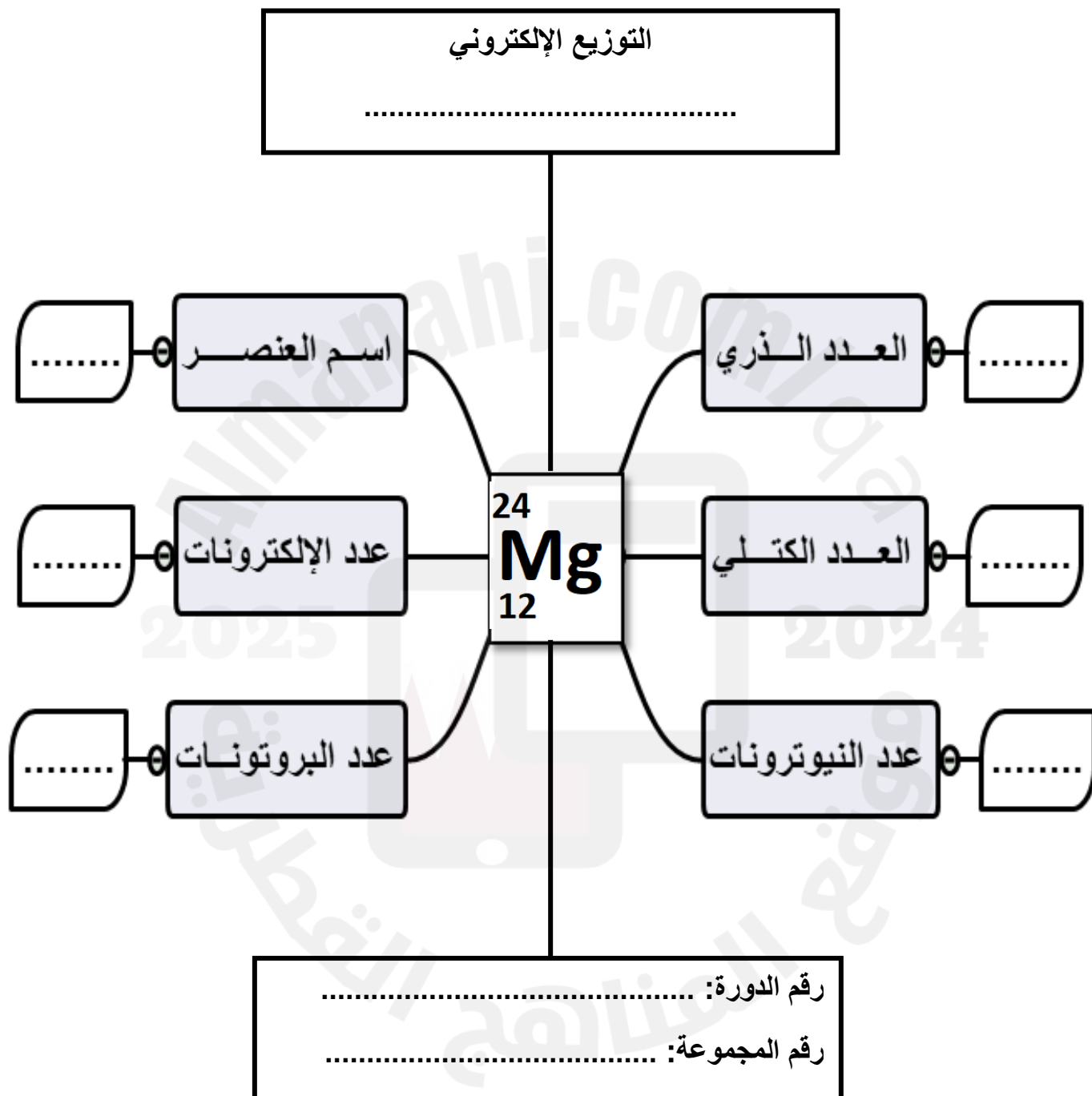
2024

منتصف الفصل الدراسي الأول

لعام 2024-2025

الصف التاسع

أكمل الخريطة المفاهيمية التالية



1- الوحدة الأولى "تركيب الذرة"

اختر الإجابة الصحيحة مما بين القوسين

1- أين تتركز كتلة الذرة؟

A. في مستويات الطاقة B. في الإلكترونات C. في النواة D. في السحابة الإلكترونية

2- ما عدد البروتونات لذرة الألمونيوم Al إذا علمت أن عددها الذري (13) ؟

A. 12 بروتون B. 13 بروتون C. 14 بروتون D. 15 بروتون

3- أي مما يلي يفسر سبب تعادل الذرة كهربياً وهي في الحالة العادية؟

A. لأن عدد البروتونات = عدد النيوترونات . B. لأن عدد النيوترونات = عدد النيوكلونات

C. لأن عدد البروتونات = عدد الإلكترونات . D. لأن عدد النيوترونات = عدد الإلكترونات



4- ماذا يمثل الشكل الذي أمامك ؟

A. مخطط لذرة متعادلة كهربياً B. مخطط لأيون الموجب

C. مخطط لأيون السالب D. لا توجد إجابة صحيحة

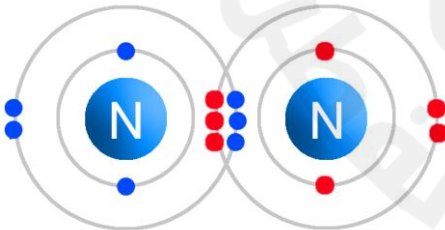
5- ما عدد النيوترونات لذرة الكلور ($^{35}_{17}\text{Cl}$)

A. 17 نيوترون B. 18 نيوترون C. 30 نيوترون D. 35 نيوترون

6- ما عدد الإلكترونات التي يتشبع بها مستوى الطاقة الأول في ذرة عنصر ما؟

A. 2 إلكترون B. 8 إلكترون C. 18 إلكترون D. 32 إلكترون

7- ما عدد الإلكترونات التي يتم مشاركتها بين ذرتي النيتروجين كما بالشكل ؟



A. 2 إلكترون B. 4 إلكترون

C. 6 إلكترون D. 8 إلكترون

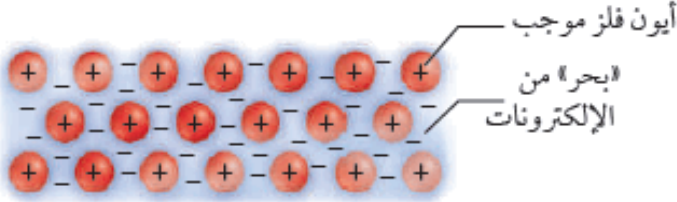
8- أيٌّ من الجزيئات الآتية تحتوي على رابطة تساهميّة أحادية؟

A. N_2 B. O_2 C. Cl_2 D. CO_2

9- أيّ الجزيئات الآتية يحتوي على رابطة تساهمية ثلاثية؟

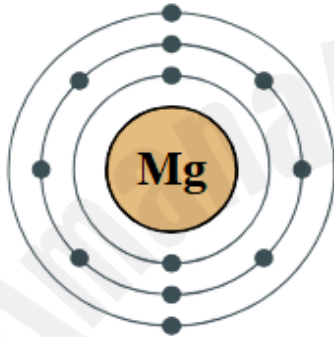
- A. الهيدروجين. H_2 .B. الكلور. Cl_2
- C. الأكسجين. O_2 .D. النيتروجين. N_2

10- ما الرابطة التي تنشأ بين أيون الفلز الموجب والإلكترونات الحرة السالبة كما بالشكل؟



- A- أيونية
- B- تساهمية أحادية
- C- فلزية
- D- تساهمية ثنائية

11- ما رقم الدورة؟ وما رقم المجموعة؟ وما تكافؤ ذرة الماغنسيوم؟



- A. رقم الدورة 2 ، ورقم المجموعة 3 ، والتكافؤ 2
- B. رقم الدورة 3 ، ورقم المجموعة 2 ، والتكافؤ 3
- C. رقم الدورة 2 ، ورقم المجموعة 2 ، والتكافؤ 2
- D. رقم الدورة 3 ، ورقم المجموعة 2 ، والتكافؤ 2

الأسئلة المقالية

1- ما الصيغة الكيميائية لمركب يتكون من الماغنسيوم Mg^{+2} ومجموعة الكبريتات $(SO_4)^{-2}$

2- ما الفرق بين الأيون الموجب والأيون السالب :

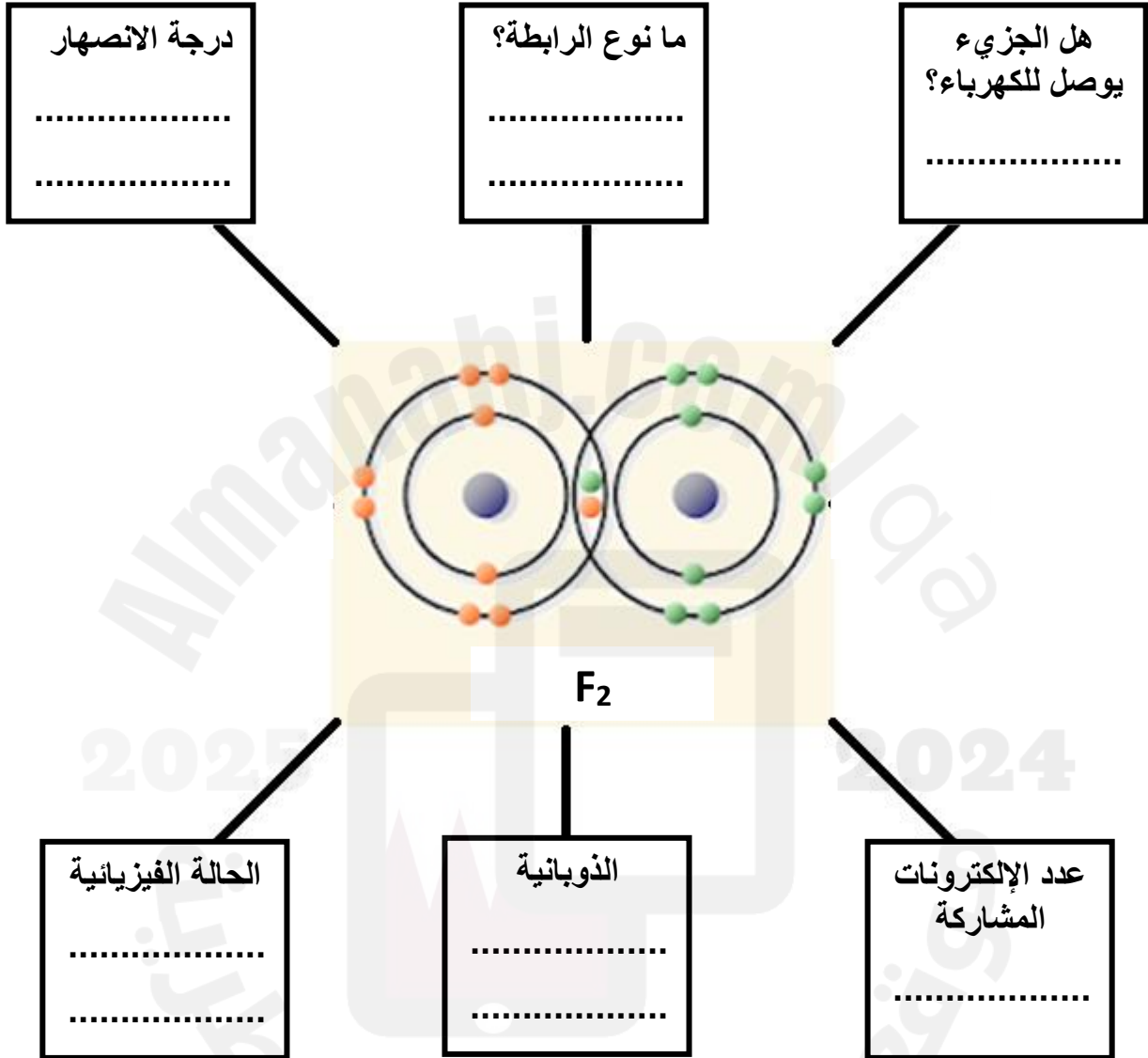
الأيون الموجب :

الأيون السالب :

3- أكمل بعدد الإلكترونات القصوى لكل من المدارات التالية :

4	3	2	1	رقم مستوى الطاقة
N	M	L	K	اسم مستوى الطاقة
				عدد الإلكترونات القصوى

أكمل الخريطة المفاهيمية التالية



4- أكمل الجدول التالي :

$_{16}S^{32}$	$_{11}Na^{23}$	وجه المقارنة
.....	عدد الإلكترونات
.....	عدد البروتونات
.....	عدد النيوترونات

5- أكمل الجدول التالي مبيئاً نوع الرابطة في كل حالة (أيونية / تساهمية)

نوع الرابطة	الجزيء
.....	الكلور Cl_2
.....	الهيدروجين H_2
.....	الأكسجين O_2
.....	النيتروجين N_2

6- فسر : فلز الحديد جيد التوصيل للكهرباء.

7- أكمل الجدول التالي مبيئاً مكان وشحنة كل جسيم في الذرة

الشحنة	المكان في الذرة	الجسيم الذري
.....	تدور حول النواة
.....	البروتونات
متعادلة

8- أكمل الجدول التالي كما هو مطلوب

عدد الإلكترونات الحرة الموجودة في بحر الإلكترونات	عدد الأيونات الموجودة في الفلز
.....	200 أيون Ca^{+2}
.....	150 أيون Al^{+3}

3- الوحدة الثالثة " المرايا "

اختر الإجابة الصحيحة مما بين القوسين

1) فيم يستخدم التلسكوب العاكس النيوتوني؟

- A. مجال علم الطب
B. مجال علم الجيولوجيا
C. مجال علم الفلك
D. مجال الزراعة

2) إذا كان البعد البؤري لمرآة كروية = 10cm فما قيمة نصف قطر التكور لها؟

- A. 5 cm
B. 20cm
C. 10cm
D. 30cm

3) أي مما يلي من خصائص المرآة المحدبة ؟

- A. بؤرتها حقيقية وتتكون أمام المرآة
B. بؤرتها تقديرية وتتكون أمام المرآة
C. بؤرتها حقيقية وتتكون خلف المرآة
D. بؤرتها تقديرية وتتكون خلف المرآة

4) أي مما يلي من صفات الصورة التقديرية ؟

- A. معتدلة دائماً
B. لا تتكون على حائل أمام المرآة
C. تنتج عن التقاء امتداد الأشعة المنعكسة
D. جميع الصفات صحيحة بالنسبة للصورة التقديرية

5) أي مما يلي من صفات الصورة الحقيقية؟

- A. دائماً مقلوبة
B. يمكن استقبالها على حائل
C. تنتج عن التقاء الأشعة المنعكسة
D. جميع الصفات صحيحة بالنسبة للصورة الحقيقية

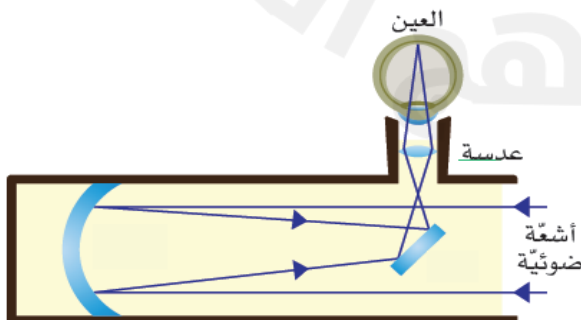
6) إذا كان الجسم بين البؤرة وقطب المرآة المقعرة ، فما خصائص الصورة المتكونة ؟

- A. حقيقية مقلوبة مكبرة
B. تقديرية معتدلة مصغرة
C. تقديرية معتدلة مساوية للجسم
D. تقديرية معتدلة مكبرة

7) أي مما ليس من يلي يعد من التطبيقات التي تستخدم فيها المرآة المقعرة في الحياة ؟

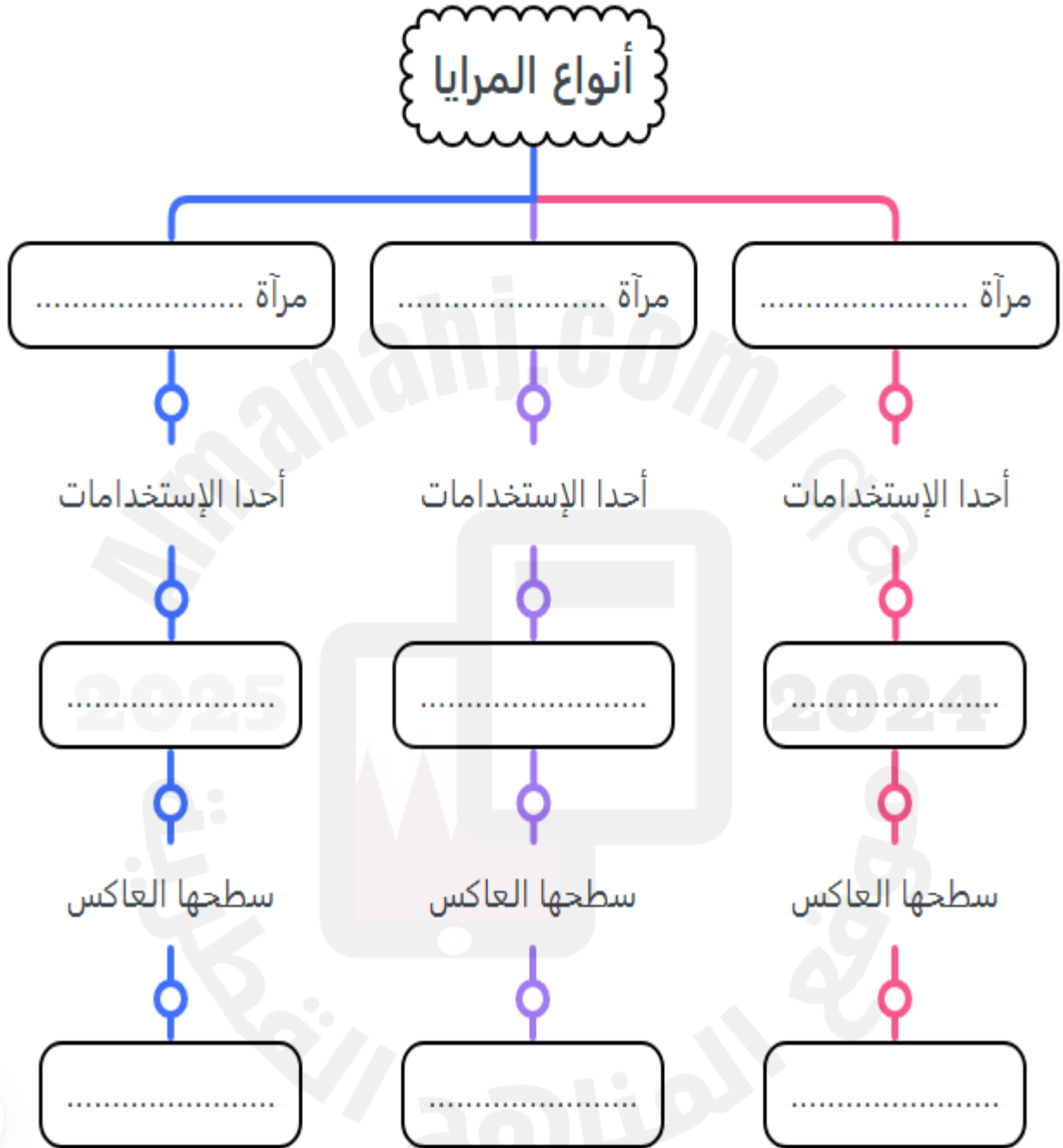
- A. التلسكوب العاكس
B. المجهر والسخان الشمسي
C. المصباح الأمامي للسيارة
D. المرايا الموجودة على جانبي السيارة

8) ما اسم الجهاز الموجود بالشكل ؟



- A. المجهر المركب
B. المجهر الضوئي
C. التلسكوب العاكس
D. السخان الشمسي

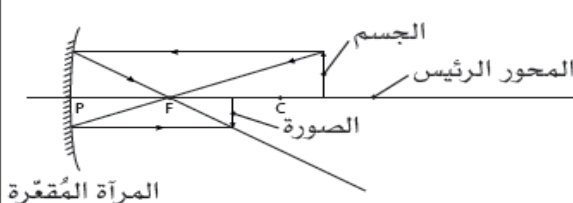
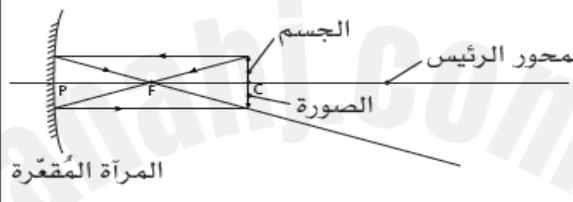
أكمل الخريطة المفاهيمية التالية



الأسئلة المقالية

1- الصور في المرآة المحدبة لا تتغير صفاتها مهما كان بعد الجسم عن المرآة عدد تلك الصفات ؟

2 - أكمل الجدول التالي مبيناً خواص الصور:

موقع الجسم	المخطّط	خصائص الصورة
على مسافة أكبر من نصف قطر التكور	 <p>المرآة المُقَعَّرَة</p>	
على مسافة مساوية لنصف قطر التكور	 <p>المرآة المُقَعَّرَة</p>	

3- ما نوع الصورة التي تتميز بأنها مقلوبة دائماً والصورة التي تتميز بأنها معتدلة دائماً ؟

- التي تتميز بأنها مقلوبة دائماً:
- التي تتميز بأنها معتدلة دائماً:

4- أكمل الجدول التالي بإضافة كل مصطلح للتعريف المناسب له:

(بؤرة المرآة المُقَعَّرَة - المحور الرئيس - البعد البؤري - قُطب المرآة)

التعريف	المصطلح
الخط العمودي على المرآة والمار عبر مركزها.	
نقطة تقاطع المحور الرئيس مع المرآة	
المسافة من البؤرة إلى قُطب المرآة	
نقطة تجمع الأشعة المنعكسة F	

5- أكمل الجدول التالي والذي يبين الفرق بين أنواع المرايا.

اسم المرآة	المرآة المستوية	المرآة المقعرة	المرآة المحدبة
سطحها العاكس
تطبيق واحد

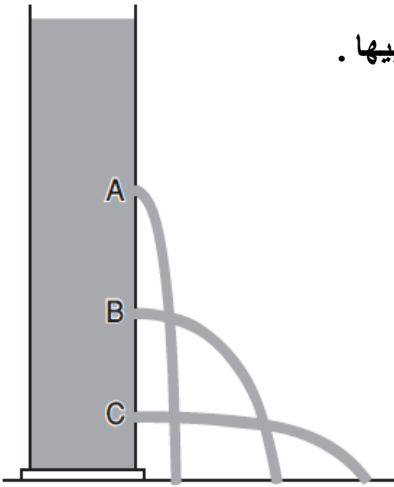
-الوحدة الرابعة [الضغط وتطبيقاته]-

1	متوازي مستطيلات من مادة صلبة، وزنه 30N ومساحة قاعدته $3m^2$ فما الضغط الناتج عنه ؟		
A	10Pa	B	33Pa
C	60Pa	D	90Pa
2	ما العوامل المؤثرة في ضغط سائل ساكن عند نقطة ما في باطنه ؟		
A	العمق فقط	B	كثافة السائل فقط .
C	شكل الإناء والعمق	D	العمق وكثافة السائل
3	ما وحدة قياس الضغط ؟		
A	نيوتن	B	باسكال
C	كيلوجرام	D	متر مربع
4	أي مما يلي من تطبيقات مبدأ باسكال ؟		
A	الحفار الهيدروليكي	B	رافعة السيارات
C	المكابح	D	جميع ما سبق
5	عند زيادة وزن جسم ما إلى الضعف وبقاء المساحة ثابتة ماذا يحدث للضغط؟		
A	يقبل للنصف	B	يقبل للربع
C	يزداد للضعف	D	يظل كما هو دون تغيير
6	الشكل الذي أمامك يمثل كأس به ماء، أي المواضع يكون فيها ضغط السائل أكبر ما يمكن؟		
A	A	B	B
C	C	D	D
7	عندما يزداد العمق في السائل. ماذا يحدث للضغط الهيدروستاتيكي في المائع؟		
A	يقبل الضغط.	B	يزداد الضغط ثم يقل
C	يزداد الضغط .	D	يقبل الضغط ثم يزداد
8	جسم على عمق 20m من سطح سائل كثافته $800kg/m^3$ فما قيمة الضغط علماً $g= 10m/s^2$		
A	80000Pa	B	16000Pa
C	10000Pa	D	160000Pa
9	أي الحالات التالية يكون فيها الضغط أكبر لغواص في الماء؟		
A	إذا كان الغواص على عمق 100m في البحر	B	إذا كان الغواص على عمق 100m في النهر
C	إذا كان الغواص على عمق 150m في البحر	D	إذا كان الغواص على عمق 150m في النهر

الأسئلة المقالية :

1- يمثل الشكل أدناه اسطوانة تحوي سائل يتدفق من ثلاثة ثقوب رأسية علي أحد جانبيها .

(أ) أي الثقوب يخرج منه الماء بسرعة أكبر ؟ ولماذا ؟



(ب) ما العوامل التي يعتمد عليها الضغط الهيدروستاتيكي في سائل ساكن؟

2- وضع في إناء زيت طعام و وضع في إناء آخر مشابه له ماء وكان ارتفاع السائلين في الوعاءين متماثلاً ،

فأي من الوعاءين تتعرض قاعدته لضغط أكبر ؟ ولماذا ؟

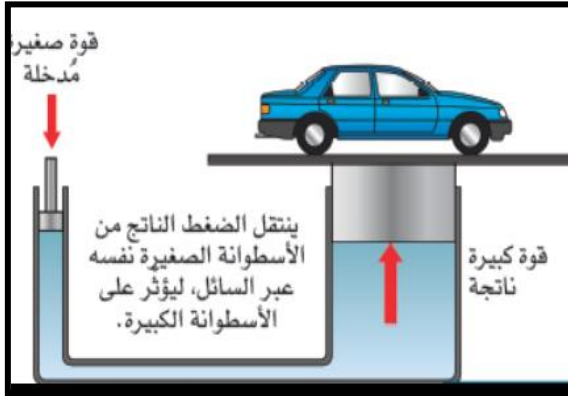
3- جسم وزنه 320N علي سطح مستو فإذا كان مساحة قاعدة الجسم الملامسة للأرض "0.5m²".

فما الضغط الناتج عن وزن الجسم علي السطح ؟

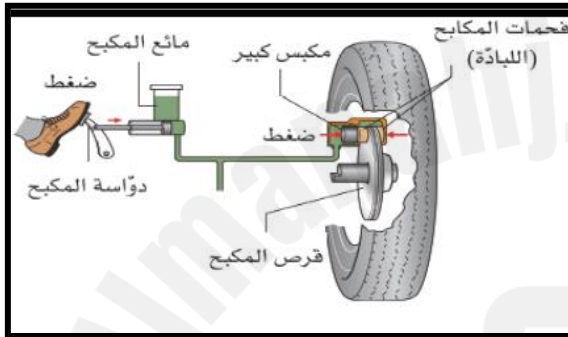
4- ما ضغط الماء عند نقطة في باطنه على عمق 12m إذا علمت أن عجلة الجاذبية الأرضية = 9.8m/s² حيث أن كثافة

الماء تعادل 1000kg/m³

5- اذكر تطبيقات لمبدأ باسكال حسب كل صورة فيما يلي :



.....



.....



..... 2024



.....