



مدرسة طارق السيد رجب

نموذج الإجابات



وزارة التربية  
MINISTRY OF EDUCATION



مجموعة تدريبات وشروحات لجميع المواد الدراسية

علوم

8

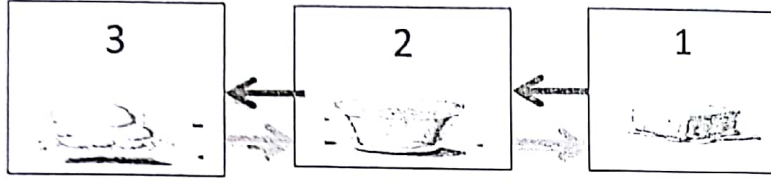
مدير المدرسة / حمد عايش العازمي

رئيس القسم / محمد كمال

ملحوظة : هذه التدريبات والشروحات لا تغني عن الكتاب المدرسي

## المادة

س1: اختر الاجابة الصحيحة علميا لكلا مما يأتي وذلك بوضع علامة (✓) أتم العبارة الصحيحة



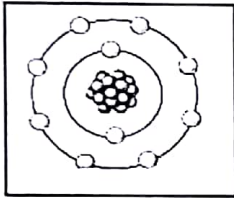
1- في الشكل المقابل :

(أ) تحول الحالة (1) إلى الحالة (2) بانخفاض درجة الحرارة وتسمى بعملية الانصهار.

(ب) تحول الحالة (3) إلى الحالة (2) بانخفاض درجة الحرارة وتسمى بعملية الانصهار.

(ج) تحول الحالة (2) إلى الحالة (3) بارتفاع درجة الحرارة وتسمى بعملية التجمد.

(د) تحول الحالة (2) إلى الحالة (1) بانخفاض درجة الحرارة وتسمى بعملية التجمد.

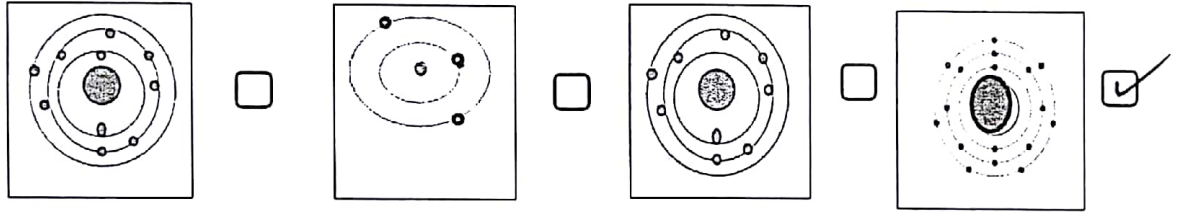


2- ذرة العنصر الموجودة بالشكل المقابل :

عددها الذري 8 وعدد البروتونات بها 10  عددها الذري 10 وعدد الالكترونات بها 10

عددها الذري 8 وعدد البروتونات بها 8  عددها الذري 10 وعدد الالكترونات بها 8

3- الشكل الصحيح للتوزيع الالكتروني لذرة الكلور  $Cl^{17}$  هو:



4 - عنصر عدد الكتروناته 19 وعدد نيوتروناته 20 فان عدده الكتلي يساوي:

93

39

11

27

5 - العدد الذري لذرة  $^{12}_{24}Mg$

42

24

12

36

س2: أكمل الجدول بما يناسبه علميا:

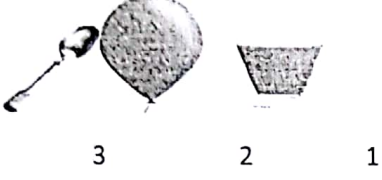
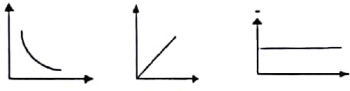
العنصر	عدد البروتونات	عدد الالكترونات	عدد النيوترونات	العدد الذري	العدد الكتلي
كربون C	6	6	6	6	12
بوتاسيوم K	19	19	20	19	39
سيلكون Si	10	10	14	10	24

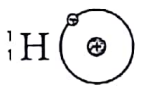
مما سبق يتضح أن: العدد الذري = عدد البروتونات أو = عدد النيوترونات + عدد البروتونات

- العدد الكتلي = عدد البروتونات + عدد النيوترونات

- عدد النيوترونات = العدد الكتلي - عدد البروتونات

س3: في الجدول التالي اختر من القائمة [أ] ما يناسبه من القائمة [ب] بوضع الرقم المناسب في القوسين

الرقم	المجموعة (أ)	المجموعة (ب)
(3) (2)	- المادة الصلبة . - المادة الغازية .	
(2) (3)	- يمكن التمييز بين النحاس و البلاستيك . - يمكن التمييز بين الحديد و الفلين .	1- خاصية التوصيل للحرارة و الكهرباء 2- خاصية القابلية للطرق و السحب 3- خاصية الطفو فوق سطح الماء
(2) (3)	- الشكل الذي يوضح العلاقة بين حركة الجزيئات في المواد و الطاقة المكتسبة . - الشكل الذي يوضح العلاقة بين المسافات الجزيئية في المواد وقوة الترابط بين جزيئاتها .	
(2)	- عند اضافة 300 سم <sup>3</sup> من الكحول الى 300 سم <sup>3</sup> من الماء فإن حجم المزيج يساوي تقريبا 3 سم <sup>3</sup>	1- 601 سم <sup>3</sup> 2- 595 سم <sup>3</sup> 3- 600 سم <sup>3</sup>

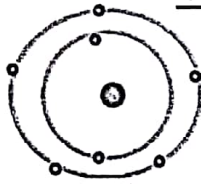
الرقم	المجموعة (أ)	المجموعة (ب)
(2) (1) (3)	- شحنة البرتون - شحنة الالكترن - شحنة النيوترون	1- سالبة 2- موجبة 3- متعادلة
(1) (2)	- الذرة التي لا تحتوي علي نيوترونات - الذرة التي تحتوي على 4 نيوترونات .	1-  2- 
(3) (1) (2)	رمز البرتون رمز الالكترن رمز النيوترون	E -1 n -2 p -3
(3) (2)	- العدد الأقصى من الالكترونات التي يتسع لها المدار الأول في الذرة . - العدد الأقصى من الالكترونات التي يتسع لها المدار الثاني في الذرة .	1- 18 2- 8 3- 2

2

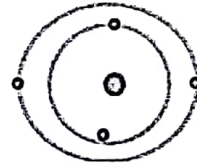
س4: علل لما يأتي تعليلا علميا سليما:

- 1- تتميز المادة الصلبة بشكل ثابت وحجم ثابت  
..... يكون ذراتها مترابطة بقوة وتتحرك حركة اهتزازية في مكانها
- 2- تأخذ السوائل شكل الإناء الذي توضع فيه  
..... لذاتها تتحرك حركة انتقالية ولحملي من ذراتها منخفضة
- 3- تنتشر رائحة العطر في الغرفة  
..... لذاتها تتحرك بشكل عشوائي ولحملي من ذراتها معدومة
- 4- تتركز كتلة الذرة في النواة  
..... لذاتها لقيم البروتونات والنيوترونات
- 5- الذرة متعادلة كهربيا  
..... لذاتها عدد البروتونات الموجبة = عدد اليكترونات السالبة

س5: ادرس الأشكال التالية ثم أجب عن المطلوب



شكل 2



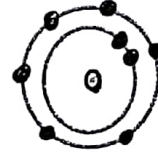
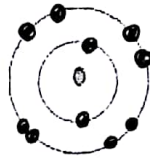
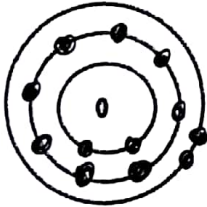
شكل 1

- 1- العدد الذري للذرة في (شكل 1) يساوي..... 4
- 2- المستويات التي تتحرك فيها الالكترونات بسرعة عالية تسمى..... مستويات لطاقة (المدارات)
- 3- عدد الكترونات الذرة في (شكل 2) تساوي..... 7
- 4- إذا كان العدد الكتلي للذرة في (شكل 1) تساوي 9 فإن عدد النيوترونات بها يساوي..... 5

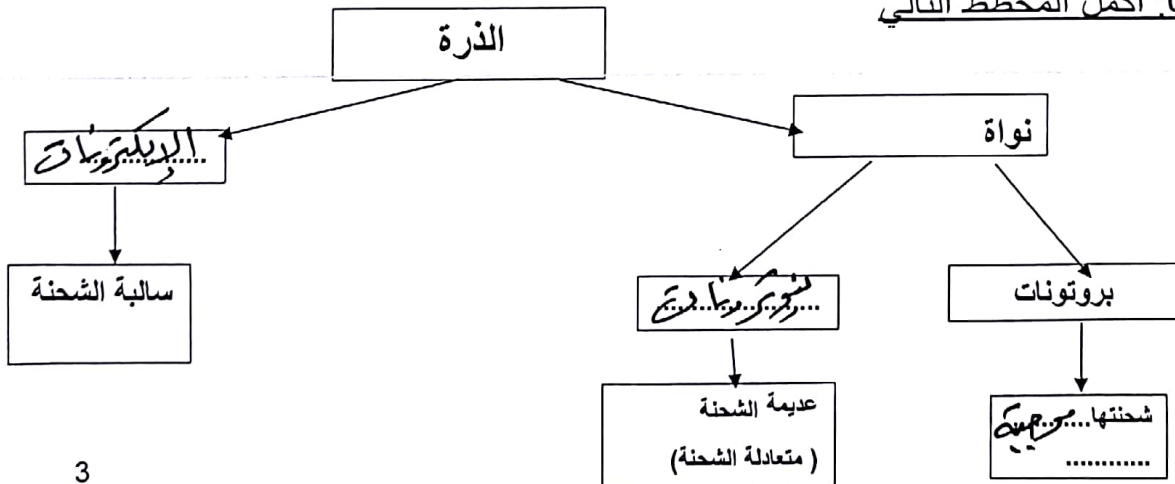
س4: قم بالتوزيع الالكتروني الصحيح بالاستعانة بالعدد الذري للذرات التالية: ذرة المغنسيوم  $Mg^{12}$

ذرة النيون  $Ne^{10}$

ذرة الأكسجين  $O^8$



س6: أكمل المخطط التالي



## الجدول الدوري الحديث؟

س1: اختر الإجابة الصحيحة علمياً لكل من العبارات التالية وضع علامة ( √ ) في المربع المقابل لها:



1- من الرسم تقع ذرة الصوديوم في الدورة :

- 3  4  5  6

2- من الرسم تقع ذرة الصوديوم في المجموعة :

- الأولى  الثانية  الثالثة  الرابعة

3- من الرسم المقابل يتضح أن ذرة هذا العنصر :



2 8 3

عدد ذراتها الذري 13 وتقع في الدورة الرابعة و المجموعة الثالثة بالجدول الدوري

عدد ذراتها الذري 13 وتقع في الدورة الثالثة و المجموعة الثالثة بالجدول الدوري

عدد ذراتها الذري 13 وتقع في الدورة الثالثة و المجموعة الثانية بالجدول الدوري

عدد ذراتها الذري 13 وتقع في الدورة الثالثة و المجموعة الثامنة بالجدول الدوري

4- إذا علمتي أن ذرة عنصر ما تحتوي على 3 مستويات طاقة و عدد الإلكترونات في مستوياتها الخارجة 6 و عددها الكتلي 32 :- فإن :

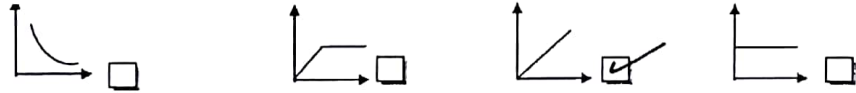
عدد ذراتها الذري 32 و عدد النيوترونات بها 32 وتقع بالدورة السادسة المجموعة الثالثة بالجدول الدوري

عدد ذراتها الذري 16 و عدد النيوترونات بها 16 و تقع بالدورة الثالثة المجموعة السادسة بالجدول الدوري

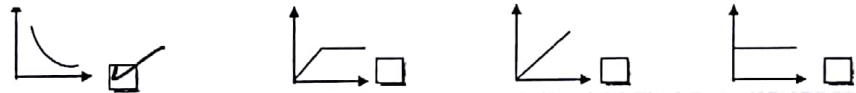
عدد ذراتها الذري 16 و عدد النيوترونات بها 9 و تقع بالدورة السادسة المجموعة السادسة بالجدول الدوري

عدد ذراتها الذري 16 و عدد النيوترونات بها 9 و تقع بالدورة السادسة المجموعة الثالثة بالجدول الدوري

5- العلاقة بين تدرج الخاصية اللافلزية مع زيادة العدد الذري في الدورة من اليسار إلى اليمين في الجدول الدوري :



6- العلاقة بين تدرج الخاصية الفلزية مع زيادة العدد الذري في الدورة من اليسار إلى اليمين في الجدول الدوري :



7- الشكل الذي يمثل جزئ الهيليوم:



8- الشكل الذي يمثل الماء:



9- الشكل الذي يمثل جزئ الهيدروجين:



10 - تصلح الرابطة الأيونية للربط بين ذرة المغنسيوم و الأكسجين لأن :

- ذرة المغنسيوم فلز و الأكسجين شبه فلز  ذرة المغنسيوم فلز و الأكسجين لافلز  
 ذرة المغنسيوم لافلز و الأكسجين لافلز  ذرة المغنسيوم شبه فلز و الأكسجين فلز

11- في الجدول المقابل العنصر الأكثر استقرار ولا يميل للارتباط مع غيره من العناصر هو:-

- A  B  C  D

12- في الجدول المقابل العنصر الذي يميل لفقد الكترون ليرتبط مع العنصر C برابطة أيونية للوصول لحالة الاستقرار هو:-

- A  B  C  D

13- في الجدول المقابل العنصر الذي يميل لفقد 2 الكترون ليتحول إلى أيون موجب هو:-

- A  B  C  D

14- في الجدول المقابل العنصر الذي يميل لاكتساب الكترولونات ليتحول إلى أيون سالب هو:-

- A  B  C  D

15- في الجدول المقابل العناصر التي أيونها أصغر من حجم ذرتها المتعادلة هي:-

- A و B  B و C  A و C  C و D

16- في الجدول المقابل العنصر التي أيونه أكبر من حجم ذرته المتعادلة هو:-

- A  B  C  D

17- تكسير الروابط الكيميائية بين الذرات أو الأيونات وتكوين روابط جديدة بين الذرات أو الأيونات المختلفة يعرف ب:-

- الرابطة الكيميائية  التغير الكيميائي  الرابطة الأيونية  التفاعل الكيميائي

18- جميعها من التفاعلات الماصة للطاقة ما عدا:-

- البناء الضوئي  التقاط صور بالكاميرا  التحلل الكهربائي للماء  التنفس

19- مجموع كتل المواد الداخلة بالتفاعل يساوي مجموع كتل المواد الناتجة من التفاعل يعرف ب:-

- قانون بقاء الكتلة  المعادلة الكيميائية  قانون النسب الثابتة  التفاعل الكيميائي

20- تعبير موجز يمثل التفاعل الكيميائي و صفا و كما:-

- الرابطة الكيميائية  قانون بقاء الكتلة  قانون النسب الثابتة  المعادلة الكيميائية

21- الطاقة لا تفنى ولا تستحدث من العدم ولكن يمك تحويلها من صورة لأخرى:-

- قانون بقاء الكتلة  قانون بقاء الطاقة  قانون النسب الثابتة  التفاعل الكيميائي

العنصر	العدد الذري
A	11
B	12
C	17
D	18

22- المعادلة الرمزية الموزونة التي توضح تفاعل غاز الهيدروجين و الأكسجين لانتاج الماء في حالة سائلة هي:-



23- عندما نشعل مغنسيوم في الهواء ننتج مادة صلبة بيضاء (أكسيد المغنسيوم) ، ما الذي يمكننا قوله عن كتلة المادة البيضاء

التي نتجت بالمقارنة مع كتلة المغنسيوم التي تفاعلت؟

أنها أصغر من كتلة المغنسيوم ، لأن المغنسيوم تفتت

أنها أكبر من كتلة المغنسيوم ، لأن المغنسيوم اتحد مع الأكسجين الموجود بالهواء.

أنها أصغر من كتلة المغنسيوم ، لأن المغنسيوم أصبح أخف في التسخين .

أنها أكبر من كتلة المغنسيوم ، لأن التسخين يضيف حرارة تؤدي إلى ازدياد الكتلة.

24- أنتج أحد العلماء مركبا في مختبرة في منظومة مغلقة . ما الذي يمكن استنتاجه بالنسبة لكتلة المركب بالمقارنة مع كتلة كل

المواد التي تكون منها المركب ؟

كتلة المركب أصغر من كتلة المواد التي تكون منها.

كتلة المركب أكبر من كتلة المواد التي تكون منها.

كتلة المركب مطابقة لكتلة المواد التي تكون منها .

هناك فارق بسيط جدا بين كتلة المركب وكتلة المواد التي تكون منها

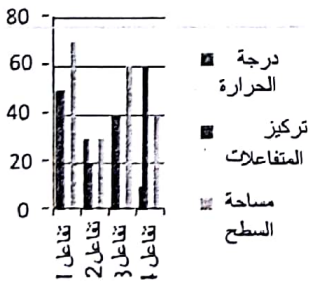
25- جميعها من التفاعلات الكيميائية التي تحتاج لزم من طويل ما عدا:-

تكون النفط في باطن الأرض  نضوج الفاكهة  الألعاب النارية  التقدم في السن

26- معدل تغير تركيز المواد المتفاعلة أو المواد الناتجة خلال وحدة الزمن يعرف ب:-

سرعة التفاعل الكيميائي  قانون بقاء الكتلة  قانون النسب الثابتة

27- من خلال الرسم البياني المقابل التفاعل الذي يحدث أسرع هو:-



تفاعل 1  تفاعل 2  تفاعل 3  تفاعل 4

28- تعرف المادة التي تزيد من سرعة التفاعل الكيميائي دون استهلاكها ب:-

الانزيم  المعامل  الأيون  المادة المحفزة

س2: اكتب بين القوسين كلمة (صحيحة) للعبارة الصحيحة وكلمة (خطأ) للعبارة الغير صحيحة علميا في كل مما يلي

- 1- يمكن مشاهدة تكسير الروابط بين الأيونات أثناء حدوث التفاعل الكيميائي (X)
- 2- التغير الطبيعي هو تغير يحدث للمادة فيؤدي إلى تكون مادة جديدة تختلف في الخواص عن المادة الأصلية. (X)
- 3- أثناء التفاعل الكيميائي يعاد ترتيب ذرات العناصر من جديد (✓)
- 4- عند إضافة قطرات من اليود إلى كأس به محلول من النشا يتصاعد فقاعات غازية. (X)
- 5- عند حدوث التفاعلات الكيميائية لا تحدث تغيرات في الطاقة (X)
- 6- يعد تفاعل بيكربونات البوتاسيوم مع حمض الهيدروكلوريك من التفاعلات الطاردة للحرارة. (X)
- 7- يعد تفاعل هيدروكسيد الصوديوم المخفف مع حمض الهيدروكلوريك المخفف من التفاعلات الماصة للحرارة. (X)
- 8- رتب العناصر في الجدول الدوري الحديث حسب الزيادة في العدد الكلي. (X)
- 9- يحتوي الجدول الدوري على 7 صفوف أفقية و 18 مجموعة رأسية. (✓)
- 10- العناصر في المجموعة الواحدة تمتلك خواص كيميائية مختلفة. (X)
- 11- العناصر في الدورة الواحدة تمتلك خواص كيميائية متشابهة. (X)
- 12- يعتبر صدأ الحديد من التفاعلات الكيميائية التي تحدث بسرعة. (X)
- 13- تعتبر الألعاب النارية من التفاعلات التي تحتاج زمن طويل. (X)
- 14- أفضل لا عامل دائما لزيادة سرعة التفاعل الكيميائي هو درجة الحرارة. (X)
- 15- يستخدم غاز الإيثين لتحفيز درجة نضوج الفاكهة. (✓)

س3 - امل رسم الجار بما يناسبه من رموز التعبيرات التالية:

(ع)	8	(د)	(أ) اسم العنصر
(ب)	16	(ج) العدد الذري	(ب) الكتلة الذرية

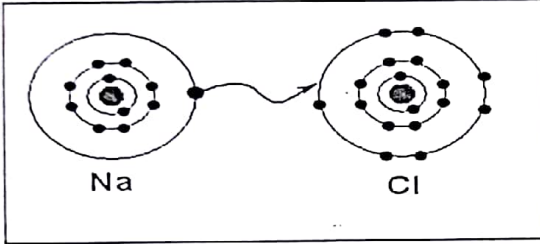
س4: علل لما يأتي تعليلا علميا سليما:

- 1- تتشابه خواص العناصر في المجموعة الواحدة لأنها لها نفس العدد الذري (المستوى الخارجي) (الأخير)
- 2- تختلف خواص العناصر في الدورة الواحدة لأنها لها نفس العدد الذري (المستوى الخارجي)
- 3- تعتبر العناصر النبيلة كالهيليوم من أكثر العناصر استقرارا لأنها المستوى الخارجي لها مستقر بالذرات (الذرات مستقرة)
- 4- تميل بعض العناصر للارتباط بعناصر أخرى لتصلح إلى حالة الاستقرار (الذرات مستقرة)
- 5- لا تصلح الرابطة الأيونية للربط بين ذرة هيدروجين  $H^1$  وذرة هيدروجين  $H^1$  أخرى لأنها لا تكون الرابطة الأيونية (المختلفة في نوع الرابطة)
- 6- حجم أيون اللافلزات أكبر من حجم ذرته لأنها المنزوعة إلكتروناتها (الذرات المنزوعة إلكتروناتها)
- 7- حجم أيون الفلزات أقل من حجم ذرته لأنها المنزوعة إلكتروناتها (الذرات المنزوعة إلكتروناتها)

س5: في الجدول التالي اختر العبارة من المجموعة (ب) واكتب رقم أمامها بما يناسبها من عبارات المجموعة (ا)

الرقم	المجموعة (ا)	المجموعة (ب)
(3)	- قوي التماسك التي تربط الذرات أو الأيونات بعضها البعض.	1- الرابطة الأيونية
(1)	- التجاذب الكهربائي الساكن بين الأيونات بعضها البعض.	2- الأيون السالب
(2)	- الذرة التي اكتسبت الكترون أو أكثر من مستواها الخارجي	3- الرابطة الكيميائية
(4)	- الذرة التي فقدت الكترون أو أكثر من مستواها الخارجي.	4- الأيون الموجب

س6: الشكل التالي يوضح الرابطة التي تحدث بين ذرة الكلور والصوديوم .



1- فسر سبب ميل كلا منهما للارتباط معاً؟

من يميل إلى حالة الاستقرار

2- من الشكل نلاحظ أن :

- ذرة الصوديوم فقدت إلكترون وتحولت إلى أيون موجب .....
- ذرة الكلور اكتسبت الكترون وتحولت إلى أيون سالب .....
- يعتبر حجم أيون الكلوريد (أكبر/أصغر) أصغر..... من حجم ذرة الكلور.
- يعتبر حجم أيون الصوديوم (أكبر/أصغر) أكبر..... من حجم ذرة الصوديوم .
- نوع الرابطة التي تربط بين الذرتين رابطة أيونية .....
- المركب الناتج من ارتباط كلا من الذرتين يسمى كلوريد الصوديوم .....
- يعتبر عنصر الصوديوم عنصر (فلزي /الفلزي) فلزي .....
- يعتبر عنصر الكلور عنصر (فلزي /الفلزي) لوفلزي .....

س7: ماذا يحدث في الحالات التالية:

1- عندما تفقد ذرة عنصر ما إلكترونات

الحدث: تتحول إلى أيون موجب .....

السبب: لأنه يميل إلى الاستقرار ويكون عدد إلكترونات أكبر من الإلكترونات

2- عندما تكتسب ذرة عنصر ما إلكترونات

الحدث: تتحول إلى أيون سالب .....

السبب: لأنه يميل إلى الاستقرار ويكون عدد إلكترونات أقل من الإلكترونات

3- عند إضافة 10 مل من محلول كلوريد الصوديوم إلى 10 مل من محلول نترات الفضة

الحدث: تتكون راسب أبيض من كلوريد الفضة .....

4- عند إضافة حمض الهيدروكلويك HCl إلى رقائق من الخارصين Zn في أنبوبة اختبار مع وضع بالونة على فوهتها .

الحدث: تتكون فقاعات غازية .....

السبب: تتفاعل الخارصين مع حمض الهيدروكلويك

5- عند وضع شريط مغنسيوم مشتعل في مخبر مملوء بغاز الأكسجين .

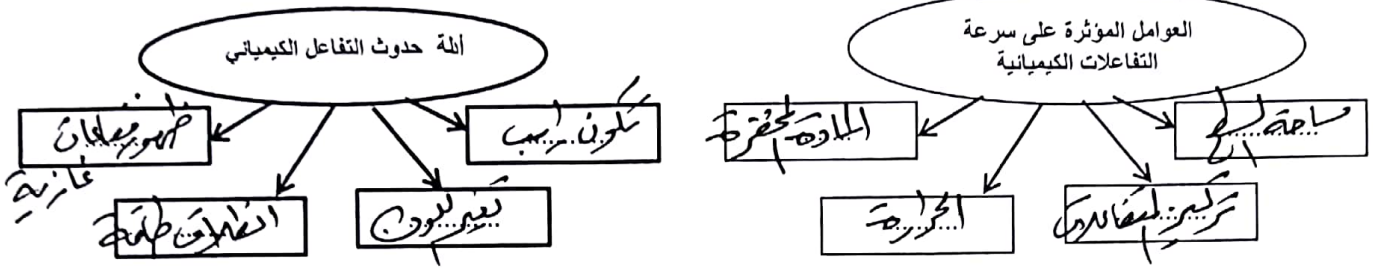
الحدث: يتوهج الشريط بسنة ويظهر راسب أبيض .....

السبب: تتفاعل المغنسيوم مع الأكسجين

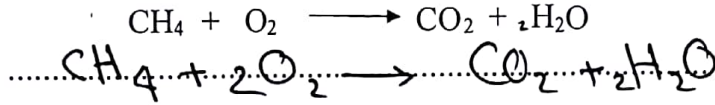
8

منه يميل إلى حالة الاستقرار

س8: أكمل المخطط التالي بما يناسبه علمياً



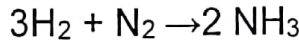
س9: وزن المعادلة الكيميائية التالية:



س10- تفاعل الكربون مع الأكسجين لينتج مركب ثاني أكسيد الكربون أجب عن الجدول التالي:

..... الكربون + الأكسجين = ثاني أكسيد الكربون	معادلة لفظية
..... $\text{C} + \text{O}_2 \longrightarrow \text{CO}_2$	معادلة رمزية

س11- ادرس المعادلة التالية جيداً ثم أجب عن المطلوب :-



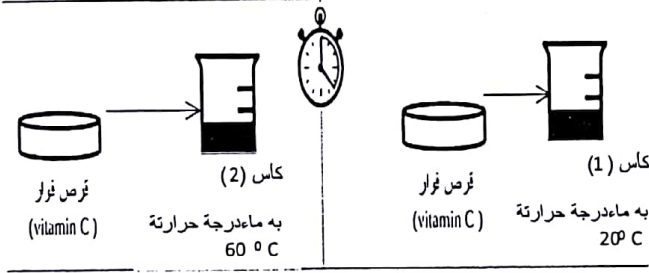
المواد المتفاعلة في هذه المعادلة هي :  $\text{H}_2 + \text{N}_2$  .....

المواد الناتجة في هذه المعادلة هي :  $\text{NH}_3$  .....

هل المعادلة تحقق قانون بقاء الكتلة؟ مع ذكر السبب؟

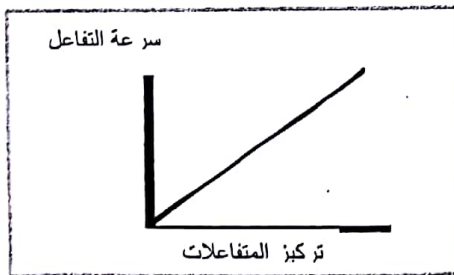
نعم، لأن مجموع الجزيئات المتفاعلة يساوي مجموع الجزيئات الناتجة من التفاعل

س12- في الشكل التالي :



سرعة فوران القرص الفاران (Vitamin C) في الكأس رقم (1) (أكبر/أقل)..... من سرعة فورانه في الكأس رقم (2) .

- السبب : درجة الحرارة أقل



س13- وضح على الرسم نوع العلاقة بين تركيز المواد المتفاعلة سرعة التفاعل الكيميائي؟

## الماء

س1: اكتب بين القوسين كلمة ( صحيحة ) للعبارة الصحيحة وكلمة ( خطأ ) للعبارة الغير صحيحة علميا في كل مما يلي

- 1- تعد البحار المصدر الرئيسي للماء العذب ( X )
- 2- يمكن شرب ماء الآبار مباشرة من مصدره الطبيعي. ( ✓ )
- 3- تستخدم منقيات الماء لتنقية الماء من الشوائب. ( ✓ )

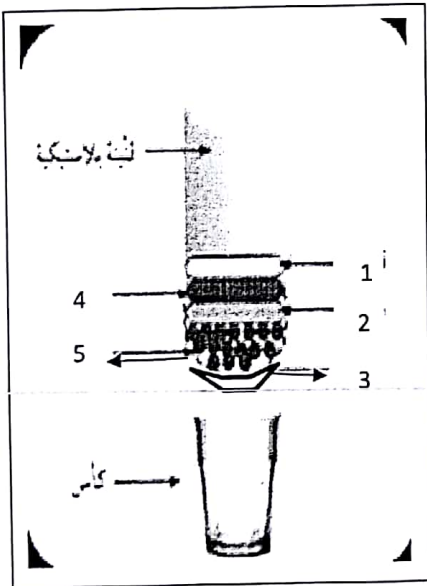
س2: علل لما يأتي تعليلا علميا سليما

- 1- يعتبر الماء عصب الحياة لجميع الكائنات الحية على سطح الأرض.   
 ..... البرهان الذي يثبت صحة العبارة الحموية. من جسم الكائن الحي، أهد العيون لعلم البيولوجيا.
- 2- لا يستحب شرب الماء العذب من مصادره الطبيعية مباشرة.   
 ..... لأن كيميائية المصدر الطبيعية منه تختلف حسب مصدره (قد يكون محمورا شوائب)
- 3- تستخدم في بيوتنا منقيات لشرب الماء.   
 ..... تنقية الماء من الشوائب
- 4- يجب غلي ماء البرك ( الخباري ) قبل استخدامه.   
 ..... حتى يتم القضاء على البكتيريا.

س3: أي مما يلي لا ينتمي للمجموعة مع ذكر السبب:

المثلج - الأنهار - الماء الجوفي - البحار

الذي لا ينتمي للمجموعة هو: العاصم. السبب: لأنه من الحياة لانه، لباقي مياه عذبة.



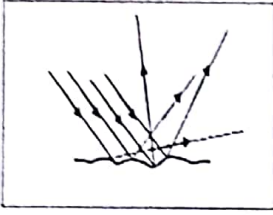
س4: ادرس الشكل الذي أمامك ثم أجب عن المطلوب:

الشكل الذي أمامك يسمى: منقي الماء

- المكون (3) يسمى: قطعة قماش / صفيحة
- المكون (4) يسمى: صمغ أو دهني
- يستخدم هذا الجهاز لتنقية الماء من الشوائب
- يجب غلي الماء المنقى بهذه الطريقة لقتل البكتيريا

## انعكاس الضوء

س1: اختر الإجابة الصحيحة علمياً لكل من العبارات التالية و ضع علامة ( ✓ ) في المربع المقابل لها:



1- المصدر الرئيسي للطاقة الضوئية على سطح الأرض هو:

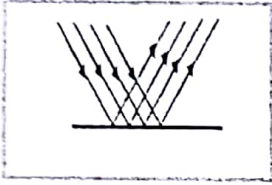
- القمر  الشمس  المصابيح الضوئية  النار

2- يحدث الانعكاس في الشكل المقابل عندما يسقط الضوء على:

- الأسطح الفلزية المصقولة  الحائط  المرآة المستوية  الماء الساكن

3- الانعكاس في الشكل المقابل تكون فيه الأشعة المنعكسة في:

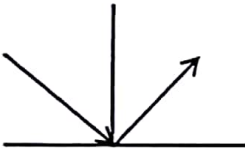
- اتجاه واحد  اتجاهين  ثلاثة اتجاهات  عدة اتجاهات



4- الانعكاس في الشكل السابق يحدث عندما يسقط الضوء على:

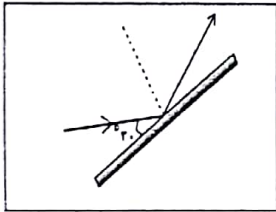
- جسم الانسان  المرآة المستوية  سطح الماء المضطرب  الشجر

5- من الرسم المقابل يتضح أن الشعاع الساقط و الشعاع المنعكس تقع جميعاً في مستوى واحد عمودي علي السطح العاكس وهذا مايسمى القانون الثاني:



- للانكسار  للانعكاس  للحيدود  للتداخل

6- في الشكل المقابل إذا سقط شعاع ضوئي على سطح مرآة مستوية بحيث يصنع زاوية  $30^\circ$  مع سطحها فإن مقدار زاوية الانعكاس تساوي:



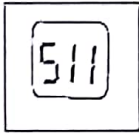
- $30^\circ$    $60^\circ$    $50^\circ$    $90^\circ$

7- الشعاع الضوئي الساقط عمودياً على سطح مرآة تكون زاوية انعكاس:

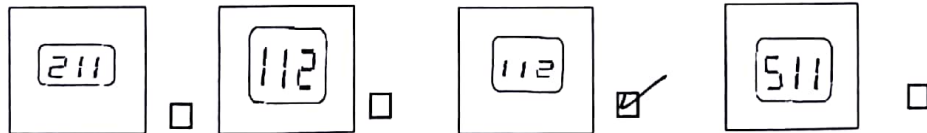
- $30^\circ$    $60^\circ$    $0^\circ$    $90^\circ$

8- لرؤية الأجسام التي تتحرك فوق سطح الماء من غواصة تسبح تحت الماء نستخدم جهاز يسمى:

- الميكروسكوب  البيرسكوب  المنظار  التلسكوب



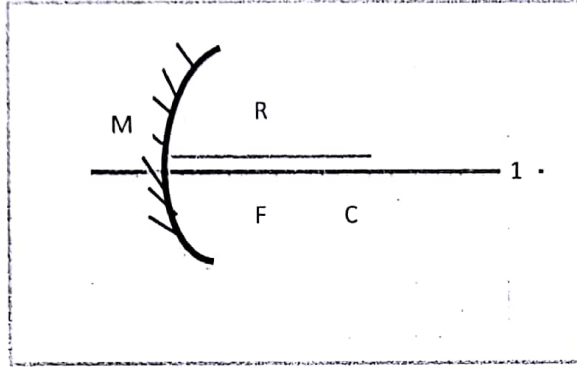
9- عند وضع البطاقة الموضحة بالشكل المقابل أمام مرآة مستوية تظهر الصورة:



10- إذا كان طول عمر 150 سم فإن طول صورته التقديرية في المرآة تساوي:

- 100 سم  150 سم  160 سم  180 سم

11 من خلال الرسم الذي أمامك أجب عما يلي



1 - رقم (1) يسمى:

محور أساسي  بؤرة  مركز تكور  قطب المرآة

2 - تسمى (R):

نصف قطر التكور  بؤرة  مركز تكور  قطب المرآة

3 - تسمى (M):

نصف قطر التكور  بؤرة  مركز تكور  قطب المرآة

4 - تسمى (C):

محور أساسي  بؤرة  مركز تكور  قطب المرآة

5 - تسمى (F):

محور أساسي  بؤرة  مركز تكور  قطب المرآة

6 - الخط المستقيم الذي يمر بقطب المرآة ومركز تكورها:

محور أساسي  بؤرة  مركز تكور  البعد البؤري

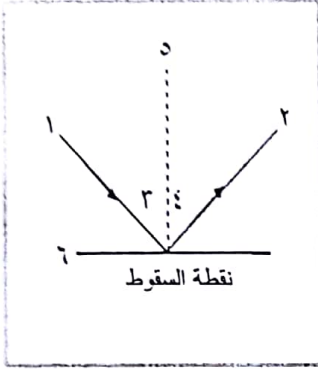
7 - إذا كانت قيمة نصف قطر تكور المرآة تساوي 10 سم فإن قيمة البعد البؤري تساوي:

15 سم  10 سم  5 سم  2 سم

8 - المسافة بين البؤرة وقطب المرآة تسمى:

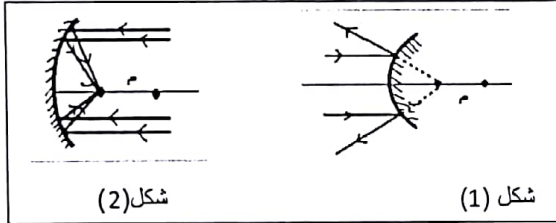
البعد البؤري  المحور الأصلي  مركز التكور  نصف قطر التكور

س2: ادرس الشكل المقابل ثم أجب عن المطلوب :



- الشكل المقابل يوضح ما يحدث للشعاع الضوئي عندما يسقط على سطح عاكس
- رقم (1) تسمى **شعاعاً ساقطاً** - رقم (2) تسمى **شعاعاً منعكساً**
  - رقم (5) تسمى **بمركز المقام** - رقم (6) يسمى **بالنقطة البؤرية**
  - الزاوية المحصورة بين الشعاع (2) والعمود المقام من نقطة السقوط تسمى **الزاوية الساقطة**
  - الزاوية المحصورة بين الشعاع (1) والعمود المقام من نقطة السقوط تسمى **الزاوية المنعكسة**
  - إذا كانت قيمة الزاوية (3) تساوي 50° فإن قيمة الزاوية (4) تساوي **50°**
  - نستنتج أن زاوية السقوط = زاوية الانعكاس وهذا ما يعرف بالقانون الأول **لانعكاس الضوء**

س3: ادرس الرسم المقابل ثم أجب عن المطلوب:-



- البؤرة الحقيقية يمثلها الشكل رقم (2) حيث تتكون عندما تسقط الأشعة الضوئية متوازية وموازية للمحور الأصلي لمرآة **مقعرة**.
- البؤرة التقديرية يمثلها الشكل رقم (1) حيث تتكون عندما تسقط الأشعة الضوئية متوازية وموازية للمحور الأصلي لمرآة **محدبة**.

س4: أكمل جدول المقارنة التالي بما يناسبه علمياً:

وجه المقارنة		
اسم المرآة	مقعرة	محدبة
السطح العاكس	الداخِل	الخارجي
نوع البؤرة التي تكونها	حقيقية	تقديرية
حجم صورة الوجه عند النظر إليها	تختلف حسب موقع الجسم	مقعرة
الاستخدامات	جبالونات الخلاقة والتجميل - عند طبيب الأسنان	جانب السيارة - مرآة السيار - عجلات لعمارة

س5: علل لما يلي تعليلا علميا سليما:

- 1- نري القمر مضيق ليلًا بالرغم من أنه جسم غير مضيق.  
لأنه يعكس الأشعة الساقطة عليه
- 2- نري صورتنا في المرآة المستوية ولا نراها في قطعة خشب.  
لأنها سطح أملس ومصقول وناعم ويعكس الأشعة بانتظام
- 3- نستخدم المرآة المستوية كل صباح لتمشيط الشعر وترتيب الملابس.  
لأنها تكون بغير انحناء
- 4- تكتب كلمة إسعاف معكوسة على مقدمة سيارات الإسعاف.  
حيث نراها كلمة (إسعاف) في المرايا الجانبية للسيارات
- 5- تعتبر الصورة المتكونة في المرآة المستوية دائمًا خيالية (تقديرية).  
لأنها تكونت من انحناء المرآة نتيجة انحناء الأشعة المنعكسة
- 6- تصمم مصابيح السيارات و المصابيح اليدوية بحيث يوضع المصباح في بؤرة مرآة مقعرة.  
ليكن يعكس الأشعة المتوازية في الملائم في نرى الطريق
- 7- تعتبر بؤرة المرآة المقعرة بؤرة حقيقية.  
لأنها ناتجة من تلاقي الأشعة المنعكسة
- 8- تعتبر بؤرة المرآة المحدبة بؤرة تقديرية.  
لأنها ناتجة من تلاقي أشعة الأشعة المنعكسة
- 9- توضع مرايا محدبة على جانبي السيارات والشاحنات وبالقرب من الزوايا في المحلات التجارية الكبيرة.  
لأنها تكون صورة مصغرة ومعتدلة
- 10- يكتب على المرايا المحدبة الموضوع على جانبي السيارة (الصور التي تراها تبدو أبعد مما هي عليه).  
لأنها تكون صورة تقديرية ومعتدلة في جهتها
- 11- تستخدم مرآة مقعرة في الفرن الشمسي.  
تجمع الأشعة الضوئية في البؤرة لمرآة في نقطة واحدة (البؤرة)
- 12- يستخدم طبيب الأسنان مرآة مقعرة لفحص الأسنان.  
لأنها تكون صورة معتدلة

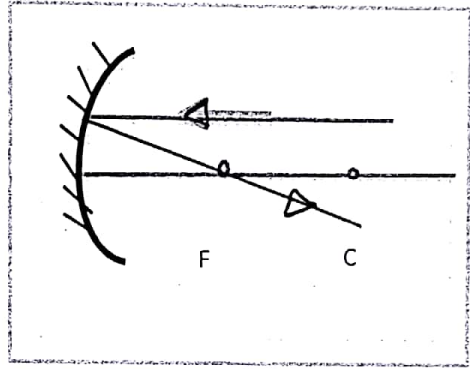
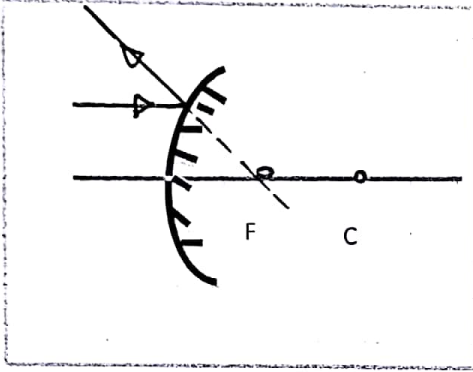
س6: ماذا يحدث في الحالات التالية

- 1- عند تسليط ضوء على جسم معتم.  
نعكس الضوء عند نرى الجسم المعتم
- 2- سقوط الضوء على سطح ماء ساكن.  
نعكس بنفس زاوية سقوط الضوء
- 3- سقوط أشعة ضوئية على سطح مرآة مقعرة بحيث تكون متوازية وموازية للمحور الأصل.  
نعكس بحيث يمر في البؤرة
- 4- سقوط أشعة ضوئية على سطح مرآة محدبة بحيث تكون متوازية وموازية للمحور الأصلي.  
نعكس كما لو أنها من مرآة محدبة يمر أشعة منها في البؤرة

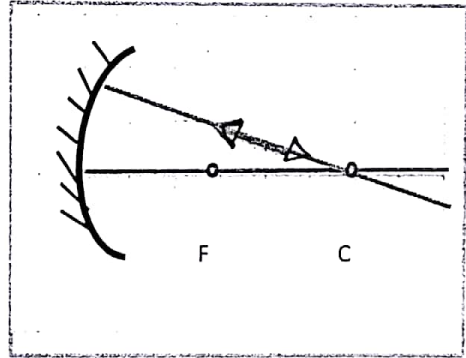
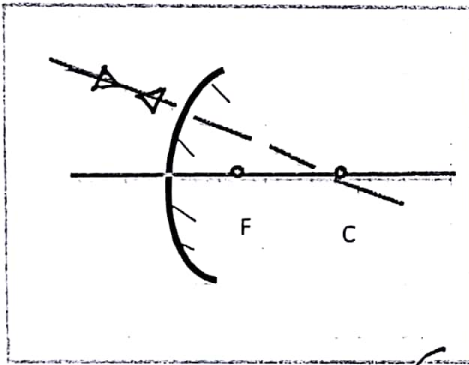
س7: اكتب بين القوسين كلمة (صحيحة) للعبارة الصحيحة وكلمة (خطأ) للعبارة الغير صحيحة علميا في كل مما يلي

- 1- يسير الضوء في خطوط منحنية عبر الفراغ و الأوساط المادية الشفافة . ( X )  
 2- الشمس هي المصدر الرئيسي للطاقة على سطح الأرض. ( ✓ )  
 3- تتكون صورة حقيقية معتدلة مساوية للجسم في المرآة المستوية . ( X )  
 4- المرايا من الأجسام التي تعكس الضوء الساقط عليها انعكاسا منتظما. ( ✓ )

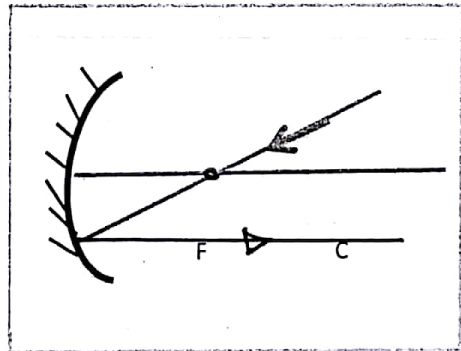
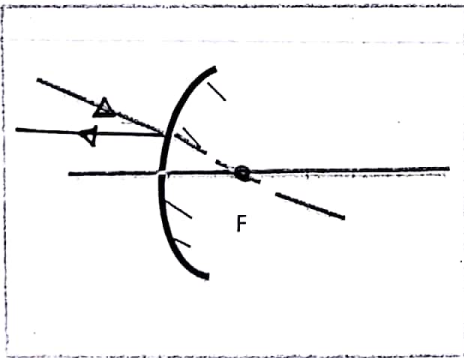
س8: أكمل مسار الأشعة المنعكسة في المرآة المقعرة و المحدبة مع كتابة الحقيقة العلمية التي توصلت إليها



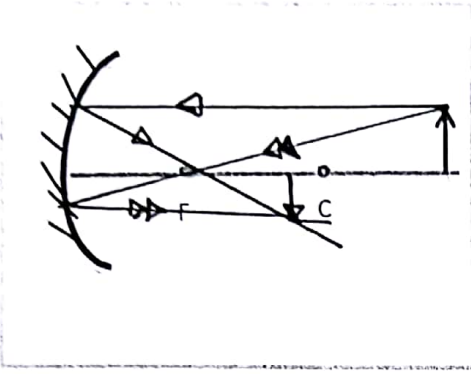
1- إذا سقط شعاع ضوئي موازيا للمحور الأصلي فإنه ينعكس ..... مارا هو أو امتداده ب البؤرة .



2- إذا سقط شعاع ضوئي مارا هو أو امتداده بمركز التكور فإنه ينعكس على نفسه .....

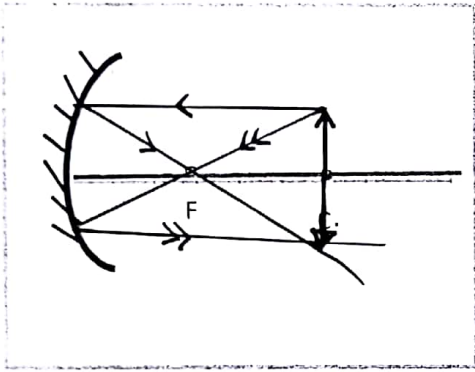


3- إذا سقط شعاع ضوئي مارا هو أو امتداده بالبؤرة فإنه ينعكس موازيا للمحور الرئيسي ..... 15



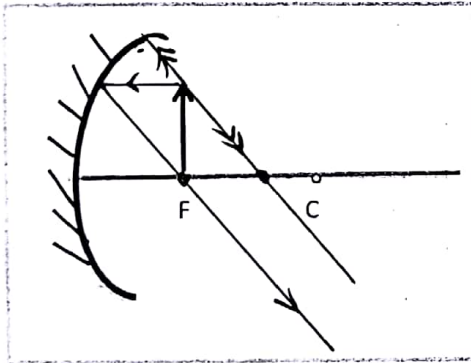
س9: ارسم الصورة المتكونة في المرآة المقعرة، محددة صفاتها، ومكان تكونها؟

- صفات الصورة ..... **معتبة، مقلوبة، ممتددة**  
- مكان تكونها ..... **بين الموضع ومركز التكبير**



س10: ارسم الصورة المتكونة في المرآة المقعرة، محددة صفاتها، ومكان تكونها؟

- صفات الصورة ..... **معتبة، مقلوبة، أصغر من الجسم**  
- مكان تكونها ..... **على مركز التكبير**



س11: ارسم الصورة المتكونة في المرآة المقعرة، محددة صفاتها، ومكان تكونها؟

- صفات الصورة ..... **لا يتكون صورة**  
- مكان تكونها ..... **تكون في الأماكن البعيدة**

س12: تلقي أحمد دعوة لحضور حفل زفاف أحد الأقارب لكن عبارة في نص الدعوة استوقفته، فلم يستطع قراءتها، كيف يمكنك مساعدته لقراءتها؟ ولماذا؟

تميلها كما يلي

أحمد لم يقرأ الدعوة بسرعة، لأنها قلبت  
الصورة (مقلوبة) كما ينبغي.

## انكسار الضوء

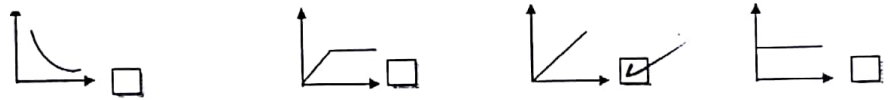
س1: اختر الإجابة الصحيحة علمياً لكل من العبارات التالية و ضع علامة (  $\surd$  ) في المربع المقابل لها:

- 1- انحراف الأشعة الضوئية عن مسارها المستقيم نتيجة انتقالها بين وسطين مختلفين في الكثافة الضوئية:  
 انكسار الضوء     انعكاس الضوء     حيود الضوء     تداخل الضوء

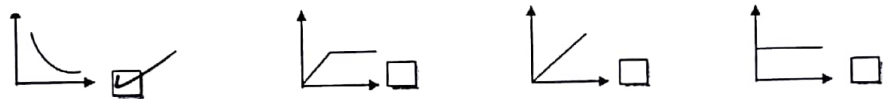
- 2- قدرة الوسط على كسر الأشعة الضوئية:  
 الكثافة النوعية     الكثافة الضوئية     الكثافة النسبية     الكثافة

- 3- سرعة الضوء أقل ما يمكن في :  
 لفراغ     الماء     الهواء     الزجاج

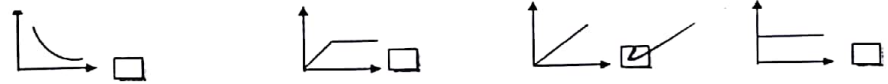
4- العلاقة بين سرعة الضوء و مقدار الانكسار في الوسط الشفاف:-



5- العلاقة بين سرعة الضوء و الكثافة الضوئية للوسط:-

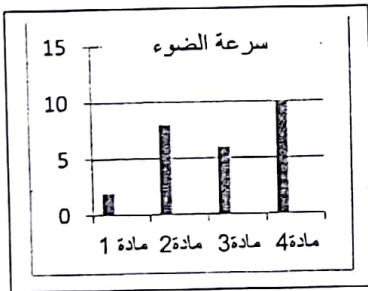


6- العلاقة بين الكثافة الضوئية و مقدار الانكسار في الوسط الشفاف:



7- المادة الأكثر كثافة ضوئية في الشكل المقابل هي:-

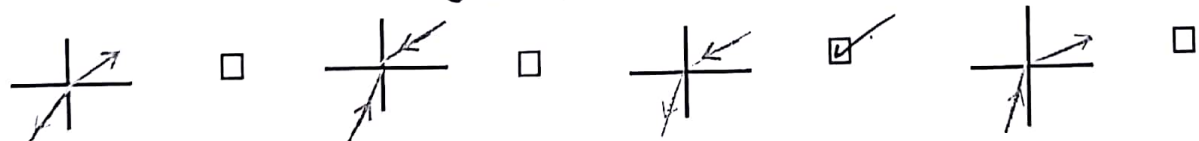
- 4     3     2     1

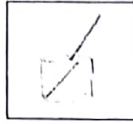


8- الرسم الصحيح الذي يوضح انتقال الشعاع الضوئي من الماء إلى الهواء:-



9- الرسم الصحيح الذي يوضح انتقال الشعاع الضوئي من الهواء إلى الزجاج:-





10- يظهر عود المصاص مكسورا في الشكل المقابل بسبب :

- انكسار الضوء     انعكاس الضوء     حيود الضوء     تداخل الضوء
- 11- إذا كانت زاوية السقوط لشعاع ضوئي في الهواء  $60^\circ$  فإن زاوية انكساره في الماء :-  
  $35^\circ$       $60^\circ$       $70^\circ$       $75^\circ$
- 12- إذا كانت زاوية السقوط لشعاع ضوئي في الزجاج  $45^\circ$  فإن زاوية انكساره في الماء :-  
  $49^\circ$       $40^\circ$       $45^\circ$       $38^\circ$

13- نقطة في منتصف جسم العدسة وعلى المحور الأساسي ويرمز لها بحرف (v) :

- المحور الأصلي     المركز البصري     نصف قطر التكور     البعد البؤري

14- نقطة تقع في منتصف المسافة بين المركز البصري ومركز التكور:

- البعد البؤري     البؤرة     نصف قطر التكور     مركز التكور

15- المسافة بين مركز التكور و المركز البصري للعدسة ويرمز له بحرف (R) :

- البعد البؤري     البؤرة     نصف قطر التكور     المحور الأصلي

16- المسافة بين البؤرة و المركز البصري للعدسة ويرمز له بحرف (f) :

- البعد البؤري     البؤرة     نصف قطر التكور     المحور الأصلي

17- يعتبر مركز تكور الكرتين المتقاطعتين أو المتجاورتين اللتين تكونان وجهي العدسة ويرمز له بحرف (C) :

- البعد البؤري     البؤرة     مركز التكور     المحور الأصلي

18- خط مستقيم يمر بمركزي تكور سطحي العدسة :

- البعد البؤري     البؤرة     نصف قطر التكور     المحور الأصلي

س2: أكمل جدول المقارنة التالي بما يناسبه علميا

وجه المقارنة		
نوع العدسة	مقربة	مكبرة
التعريف	جميع اشياء واقفا عند الوسط	جميع اشياء مقلبة عند الوسط
نري صورة الجسم من خلالها (مكبرة / مصغرة)	مصغرة	مكبرة
نوع البؤرة المتكونة	مقربة	مكبرة

س2: علل لما يلي تعليلا علميا سليما:

1- تظهر الكتابة أعلى من موضعها عند وضع عند متوازي مستطيلات زجاجي عليها.

بسبب حدوث انكسار الضوء.

2- عند وضع قطعة نقود في كوب به ماء تظهر في وضع أعلى من موضعها الطبيعي.

بسبب حدوث انكسار الضوء.



3- عند سقوط الضوء عموديا على الخط الفاصل بين وسطين مختلفين في الكثافة لا ينكسر.

لأن زاوية السقوط تساوي زاوية الانعكاس.

س3: ماذا يحدث في الحالات التالية:

1- سقوط مجموعة من الأشعة الضوئية موازية للمحور الأصلي لعدسة محدبة.

تتجمع في البؤرة.

2- سقوط مجموعة من الأشعة الضوئية موازية للمحور الأصلي لعدسة مقعرة.

تتفرق بحيث يمر امتدادها في البؤرة.

3- إذا وضع الجسم على مركز تكور العدسة المحدبة.

تكون صورة حقيقية ومقلوبة وصارفة لحجم الجسم.

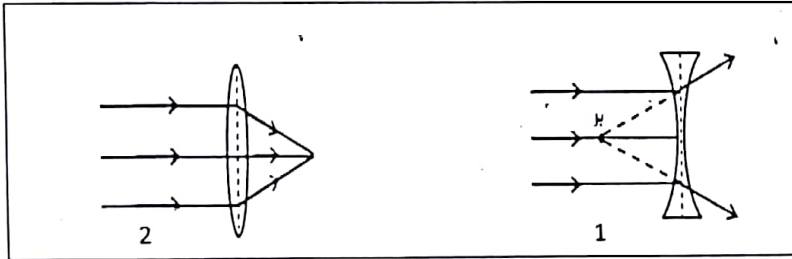
4- إذا وضع الجسم على بعد أقل من البعد البؤري للعدسة المحدبة.

تكون صورة حقيقية ومقلوبة وصارفة، أكبر من الجسم.

5- إذا وضع الجسم في بؤرة العدسة المحدبة.

تكون صورة حقيقية في المال البؤرية.

س4: ادرس الشكل المقابل ثم أجب عن المطلوب



- البؤرة الحقيقية يمثلها الشكل رقم (2) حيث تتكون عندما تسقط الأشعة الضوئية متوازية وموازية للمحور الأصلي لعدسة  
محدبة.

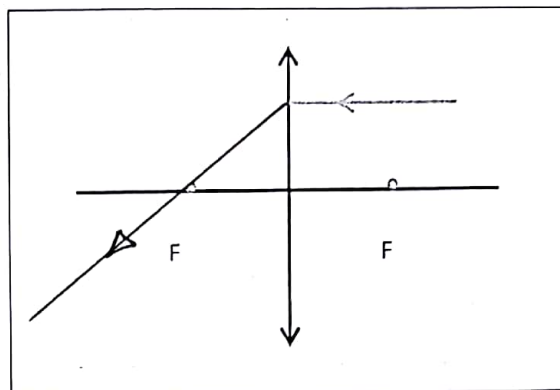
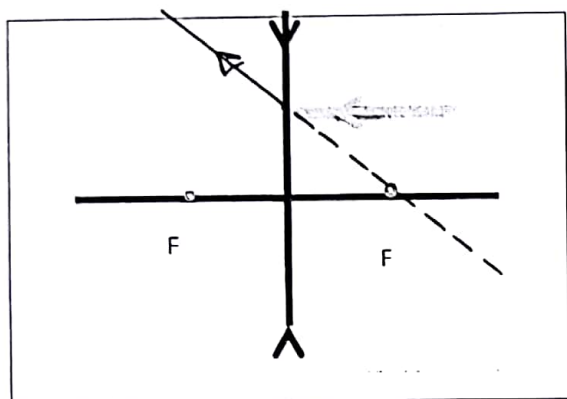
- البؤرة التقديرية يمثلها الشكل رقم (1) حيث تتكون عندما تسقط الأشعة الضوئية متوازية وموازية للمحور الأصلي  
لعدسة مقعرة.

- يعرف الجسم الزجاجي الشفاف السميك عند الوسط والرقيق عند الأطراف بـ العدسة المحدبة.

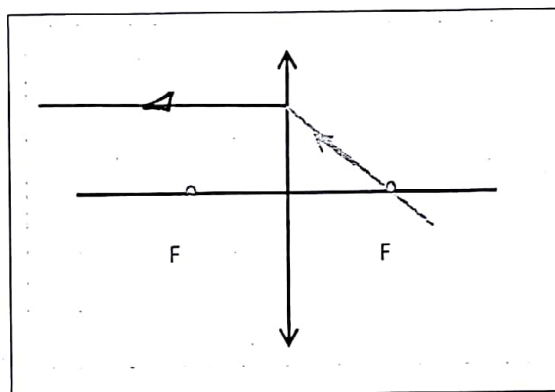
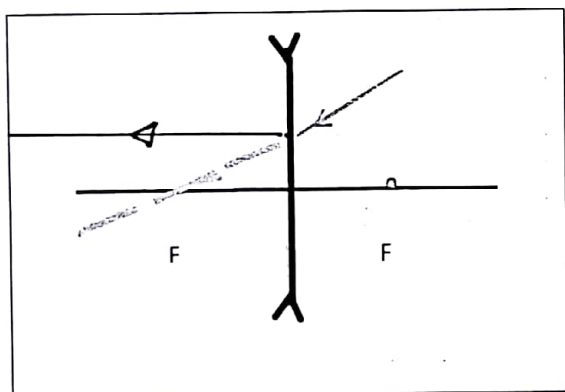
- يعرف الجسم الزجاجي الشفاف الرقيق عند الوسط والسميك عند الأطراف بـ العدسة المقعرة.

- نوع العدسات المستخدمة في التلسكوب الكاسر هي (محدبة / مقعرة).

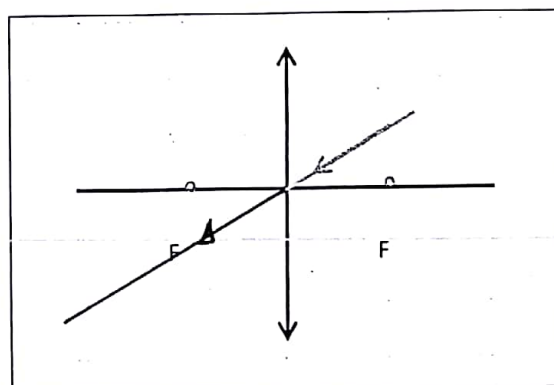
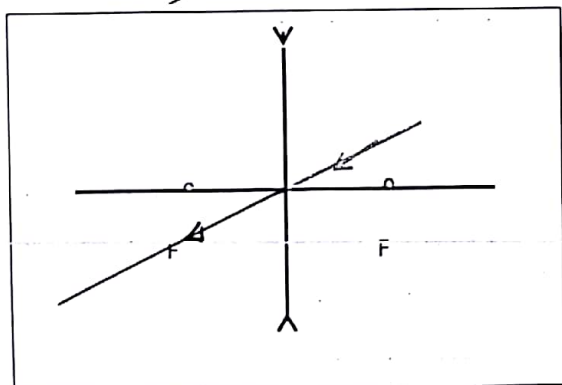
س5: أكمل مسار الأشعة الساقطة على أحد وجهي العدسة ( المحدبة و المقعرة ) مع كتابة الحقيقة العلمية التي توصلت إليها :



1- إذا سقط شعاع ضوئي موازيا للمحور الأصلي فإنه **ينكسر** ..... هو أو امتداده مارا بـ **البؤرة** .....

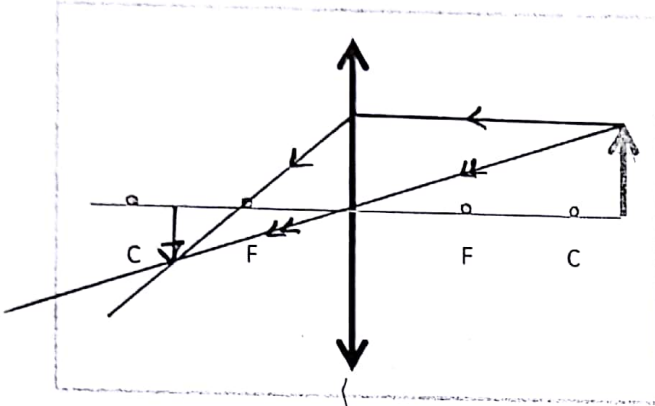


2- إذا سقط شعاع ضوئي مارا هو أو امتداده بالبؤرة فإنه **ينكسر** ..... موازيا لـ **المحور الرئيسي** .....

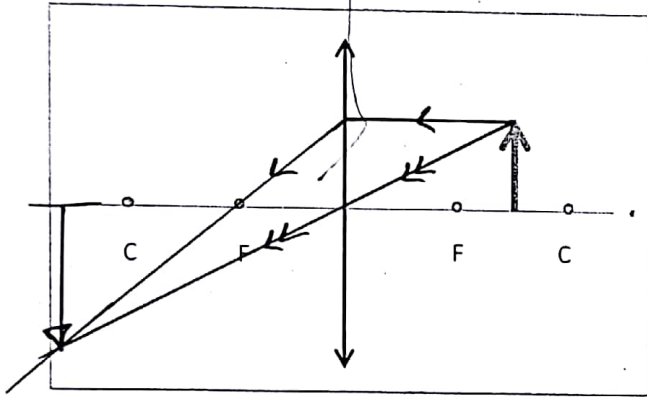


3- إذا سقط شعاع ضوئي مارا هو أو امتداده بالمركز البصري فإنه يمر على **الخط استقامة** دون أن **ينكسر** .....

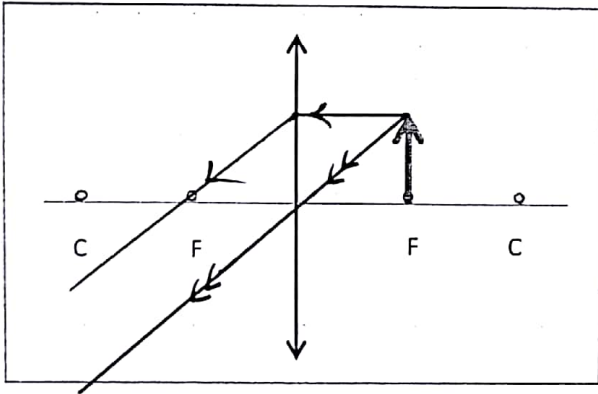
س6: ارسم الصورة المتكونة في عدسة المحدبة، محددة صفاتها، و مكان تكونها في الحالات التالية



- تكون صفات الصورة ..... *حقيقية، مقلوبة، وصغيرة*  
 - ومكان تكونها ..... *بين البؤرة ومركز التكور*



- تكون صفات الصورة ..... *حقيقية، مقلوبة، مقلوبة*  
 - ومكان تكونها ..... *أبعد من مركز التكور*



- تكون صفات الصورة ..... *لا تتكون صورة*  
 - ومكان تكونها ..... *في المالاوية*

س7: تلقت منى دعوة لحضور حفل تفوق أحد الأقارب لكن لم تتمكن من قراءة الدعوة لصغر الخط ، كيف يمكنك مساعدتها لقراءتها؟ مع التفسير

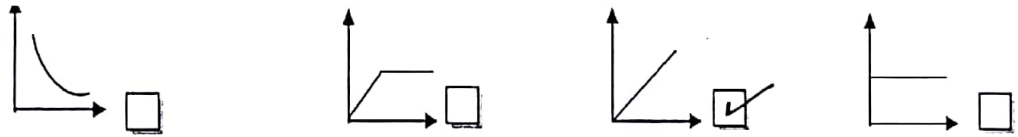
*استخدم عدسة مكبرة ، لأنها تساعدني على قراءة الخط الكبير  
 وتكون صورةً مكبرةً*

## العين و الرؤية

س1: اختر الإجابة الصحيحة علمياً لكل من العبارات التالية و ضع علامة ( √ ) في المربع المقابل لها:

- 1 - الجزء الملون من العين ويتحكم في كمية الضوء التي تدخل الى العين يسمى
- القرنية  القزحية  البؤبؤ  الشبكية
- 2 - الجزء الخارجي من العين ويحمي أجزاء العين الداخلية يسمى :
- الصلبة  القرنية  المشيمية  الشبكية
- 3 - طبقة بالعين بها خلايا عصبية تحول الصورة المتكونة عليها إلى سيالات عصبية:
- الشبكية  القرنية  القزحية  الصلبة
- 4 - الجزء الامامي من الصلبة وهو جسم شفاف يكبر الضوء عندما يمر خلالها
- القزحية  القرنية  المشيمية  الشبكية

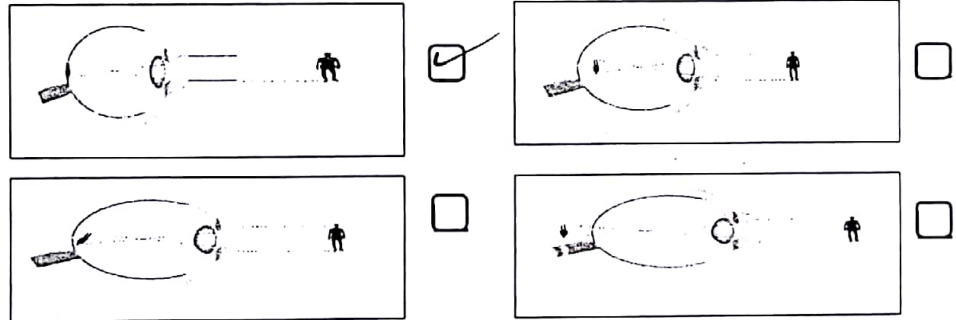
5- العلاقة الرياضية التي تربط كمية الضوء باتساع حدقة العين هي:-



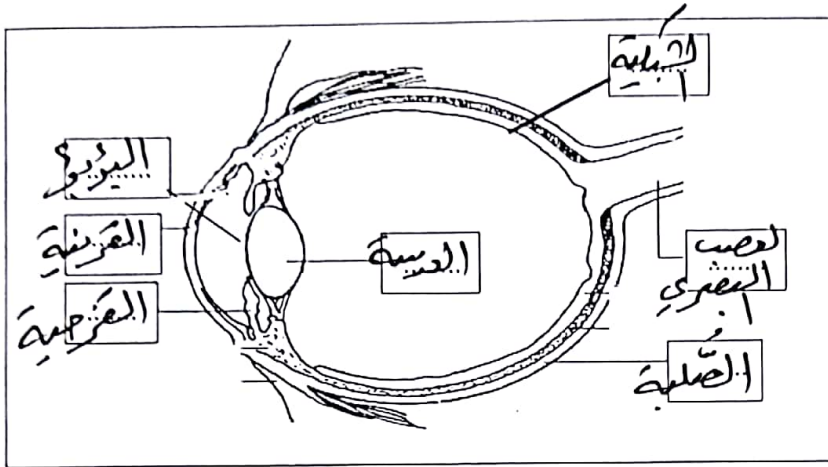
6 - صفات الصورة المتكونة في الخزانة ذات الثقب:-

- تقديرية مصغرة  حقيقية مقلوبة مصغرة  حقيقية مقلوبة مكبرة  تقديرية مساوية

7- الشكل الصحيح للعين السليمة هو:-



س2: أكمل البيانات على الرسم



س3: في الجدول التالي اختر العبارة من المجموعة (ب) واكتب رقم أمامها بما يناسبها من عبارات المجموعة (ا)

المجموعة (ب)	المجموعة (ا)	الرقم
1-  1-2	- الشخص الذي يوجد في مكان مظلم . - الشخص الذي يوجد في مكان شديد الإضاءة.	( 1 ) ( 2 )
2-  1-2		
3-  1-2		
1- الشبكية 2- العصب البصري. 3- العدسة.	- جزء في العين مسؤول عن إرسال السيالات العصبية إلى المخ. - جزء في العين يحول الصور إلى سيالات عصبية. - جزء في العين مسؤول عن انكسار الأشعة الضوئية في العين.	( 2 ) ( 1 ) ( 3 )

س4: أكمل جدول المقارنة التالي بما يناسبه علميا

وجه المقارنة	نحو النظر	مقعر النظر
اسم عيب الابصار	نحو النظر	مقعر النظر
الأعراض	لا يرى الأشياء القريبة بوضوح .	لا يرى الأشياء البعيدة بوضوح .
مكان تكون الصورة	خلف الشبكية	أمام الشبكية
العلاج	نستخدم نظارات ذات عدسة محدبة .	نستخدم نظارات ذات عدسة مقعرة .

س5: علل لما يأتي تعليلا علميا سليما:-

1- تكبير القرنية الضوء عندما يمر خلالها .

ليس محببها لباري

2 - تتحكم القرنية بكمية الضوء التي تدخل إلى العين .

لمرور الضوء بوجهه

3- كاميرا التصوير تشبه عين الإنسان.  
لذاتها تكون مقعر (مقعر، مقربة، مقربة)

4- يطلق على عين الحشرة العين المركبة  
تكون على أكثر من عدسة كبيرة جدا

5 - الشخص المصاب بقصر النظر لا يري الأجسام البعيدة بوضوح.

لذات الصور تكون أمام الشبكية

6- يعالج الشخص المصاب بطول النظر بواسطة عدسة محدبة .

لتجمع الأشعة الضوئية بحيث تقط على الشبكية

7 - الشخص المصاب بطول النظر لا يري الأجسام القريبة بوضوح.

لذات الصور تكون خلف الشبكية

8- يعالج الشخص المصاب بقصر النظر بواسطة عدسة مقعرة .

لتفرق الأشعة الضوئية بحيث تقط على الشبكية

## التجوية والتعرية

س1 : اختر الاجابة الصحيحة علميا لكلا مما يأتي وذلك بوضع علامة (✓) أملم العبارة الصحيحة

1 - الماء عندما تنخفض درجة حرارته عن 4 م :

يتمدد ويقل حجمه  ينكمش ويزيد حجمه  يتمدد ويزيد حجمه

2 - العملية التي تحدث تغيير في سطح الأرض بشكل سريع لا يمكن ملاحظته هي :

السيول  البراكين  هطول الأمطار  العواصف

4 - عملية اذابة وتحلل الصخور الجيرية بسبب تفاعلها مع غاز ثاني أكسيد الكربون المذاب في الماء :-

الأكسدة  الاختزال  التكرين  التعادل

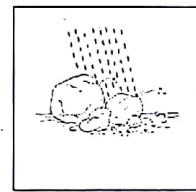
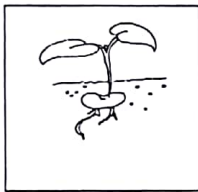
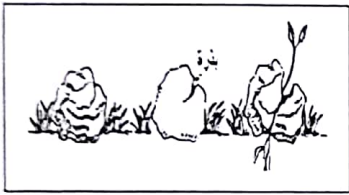
5 تفاعل كيميائي يتحد خلاله الفلز مع الاكسجين مكونا أكسيد الفلز

الأكسدة  الاختزال  التعادل  لتكرين

6- الشكل المقابل يعتبر مثالا على تجوية :-

كيميائية  ميكانيكية  بيولوجية  جميع ماسبق

7- جميع الصور التالية أمثلة على تجوية بيولوجية ماعدا :-



8- يتكون المظهر الجيولوجي بالشكل المقابل في الكهوف بسبب عملية :

الأكسدة  الاختزال  التعادل  التكرين

9- الغاز المسؤول عن تكون حمض الكربونيك عند تفاعله مع الماء في بعض الصخور هو :

الأكسجين  النيتروجين  الهيدروجين  ثاني أكسيد الكربون

10- الغاز المسؤول عن تكون أكاسيد فلزية في بعض الصخور هو :-

الأكسجين  النيتروجين  الهيدروجين  ثاني أكسيد الكربون

11- يحدث ترسيب للمواد المنقولة بالرياح عند:

زيادة سرعة الرياح  تغير اتجاه الرياح  حدوث عواصف  انخفاض سرعة الرياح

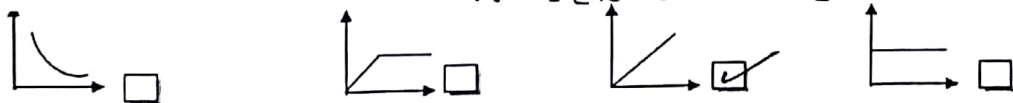
12- عامل التعرية الذي ينقل الرمال مكونا الكثبان الرملية هو :

الجليد  الجاذبية الارضية  الرياح  الماء

13- تنشأ أشكال متنوعة مثل الرؤوس مثل رأس الصبية في الكويت بسبب التعرية ب.....:

الرياح  البحار  الانهار  الجليد

14- الشكل الذي يوضح العلاقة بين قوة الرياح وطاقتها:-



15- عملية تآكل ونقل الفتات الصخري الناتج عن عملية التجوية وترسيبه تعرف ب:-

تجوية  تعرية  ترسيب  تكرين



## السؤال الخامس: ماذا يحدث في الحالات التالية

1 - عندما يتجمد الماء في شقوق الصخر.

يتمدد ويتسبب في تكسر الصخر.

2- عندما تفقد محاليل بيكربونات الكالسيوم والهيدروجينية محتواها من غاز ثاني أكسيد الكربون و الماء في الكهوف.

تتكون الصواعد والهوابط.

3 - عندما تتجمد الصهارة.

تتكون الصخور النارية.

4- عند إضافة ماء إلى أنبوبة اختبار تحتوي علي قطعة من صخر الحجر الجيري

يحدث تفاعل ينتج عنه فقاعات.

5- عند إضافة حمض الهيدروكلوريك إلى أنبوبة اختبار تحتوي علي قطعة من صخر الحجر الجيري

تتكون فقاعات غازية تساعد في تفتت الصخر.

6- عند ترك الصوف المعدني معرض للهواء و الرطوبة .

يتم أكسدة الحديد إلى الحديد المشبع.

7- عند تعرض بعض الصخور التي تحتوي على عنصر المنجنيز أو الحديد للهواء و الرطوبة.

يتم أكسدة الحديد والمنجنيز إلى أكاسيد.

8- للصخر الرسوبي المنقوع في الماء عند وضعة في مجمد الثلجة.

تتكون شقوق مجازية.

9- للطرق الأسفلتية المعرضة للتفاوت في درجات الحرارة.

تتسبب في تشقق الأسفلت.

10 - عندما تصطدم الرياح المحملة بالرمال بعائق (صخور او نباتات)

تتكون الكثبان الرملية.

11- نتيجة تفتت الصخور و ترسبها بفعل الأمواج .

تتكون خط السواحل.

12- عند زيادة قوة التعرية بالماء على أرض تتعدم بها النباتات.

تتكون الكهوف والكهوف الكارستية.

13- زيادة ميلان سطح الأرض في المناطق المعرضة للتعرية بالرش كما بالشكل المقابل

تزداد عمق الانحدار وتكونها.

## السؤال السادس: علل لما يلي تعليلا علميا سليما

1- يتغير لون بعض الصخور إلي اللون الأحمر مع مرور الزمن .

بسبب تعرضها لأكسدة الحديد.

2- تتكون الصواعد و الهوابط بالكهوف.

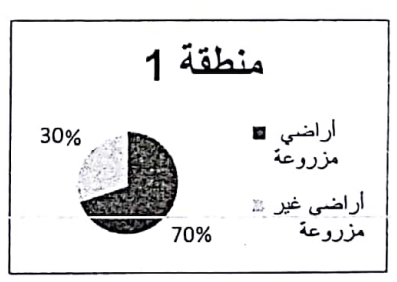
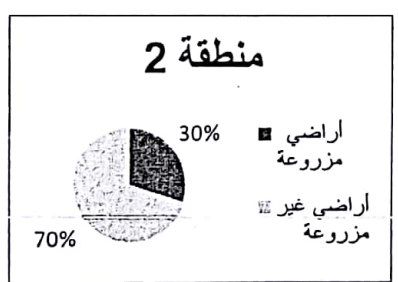
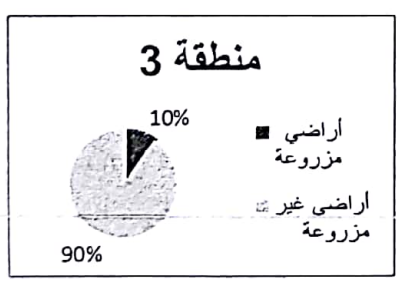
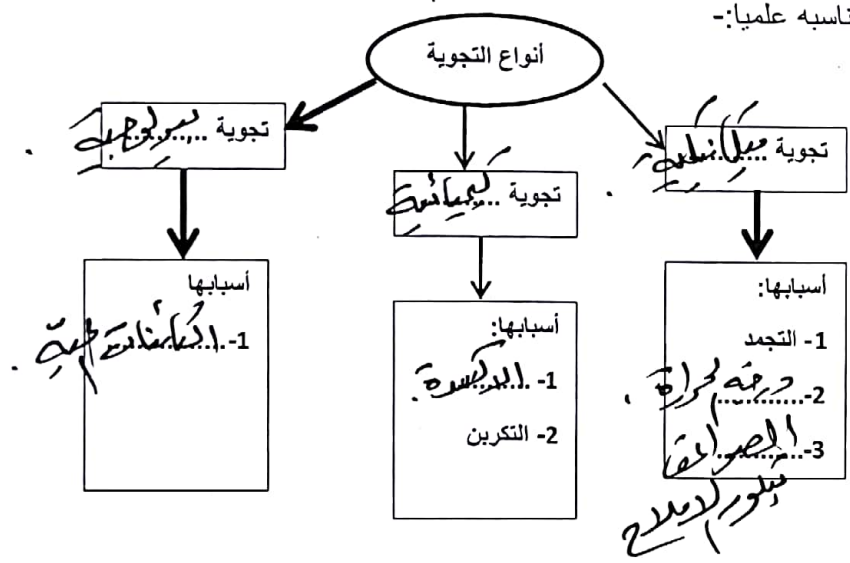
بسبب تساقط كميات كبيرة من المياه الجوفية التي تترسب في كهوف الكهوف.

3- صخور المناطق الصحراوية من أكثر الصخور المعرضة للتجوية الميكانيكية .

بسبب تفاوت درجات الحرارة و التمدد و انكماشها.



- 4- تعتبر الأمواج أقوى العناصر البحرية تأثيرا على السواحل  
 .....  
 5- تقل عملية التعرية في المناطق الغنية بالنباتات  
 .....  
 6- تزداد التعرية بالرش في المناطق الصحراوية.  
 .....  
 7- المناطق الفقيرة بالغطاء النباتي تتأثر تأثيرا بالغا بالرياح.  
 .....  
 8- لعملية التعرية تأثيرات سلبية كانهسار الأراضي الزراعية.  
 .....  
 السؤال السابع: أكمل المخطط التالي بما يناسبه علميا:-



- 3- المنطقة الأكثر تعرضا للتعرية هي.....  
 السبب: لأن التربة مفككة وتساعد على انقائها  
 1- المنطقة الأقل تعرضا للتعرية هي.....  
 السبب: لأنها بها نباتات كثيفة لتعريف نقلها