

أوراق عمل الأندلس تحضيرية لاختبار منتصف الفصل غير مجانية



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج القطرية

موقع المناهج ← المناهج القطرية ← المستوى التاسع ← علوم ← الفصل الأول ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2025-10-10 13:37:38

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:

إعداد: مدرسة الأندلس

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

تحميل الجزء الثاني من كتاب الطالب من المعهد الديني مدارس خاصة

1

تحميل الجزء الأول من كتاب الطالب من المعهد الديني مدارس خاصة

2

تحميل الجزء الثاني من كتاب الطالب للتعليم النهاري - طبعة 1447 - 2025 وفق منهاج دولة قطر

3

تحميل الجزء الأول من كتاب الطالب للتعليم النهاري - طبعة 1447 - 2025 وفق منهاج دولة قطر

4

أوراق عمل دعم وإثراء الفرقان نهاية الفصل غير مجانية

5

مدرسة الأندلس الخاصة للبنات

العام الأكاديمي 2025-2026



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.

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- نبدل بين التكافؤات

4- نكتب الصيغة الناتجة

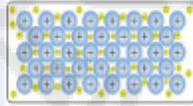
**ملاحظة لا يظهر التكافؤ (1)
في الصيغة ولا تظهر التكافؤات
المتساوية

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

أنواع الروابط الكيميائية

الفلزية

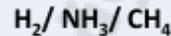
وهي تجاذب كهربائي ساكن
بين الأيونات الموجبة
والإلكترونات السالبة في
الفلز.
خصائصها هذا ما تعلمته
ص 40 من الكتاب أو جدول
ص 39
شكلها:



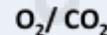
التساهمية

- تتم بين لافلز ولافلز
- تتشارك فيه الذرتان بزواج أو
أكثر من الإلكترونات

أنواعها:
1- تساهمية أحادية مثل:



2- تساهمية ثنائية مثل:



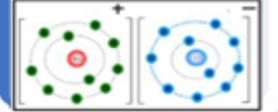
3- تساهمية ثلاثية مثل: N_2

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:



الفلزات	المواد التساهمية	المركبات الأيونية	الخاصية
درجات انصهارها وغليانها مرتفعة	درجات انصهارها وغليانها منخفضة	درجات انصهارها وغليانها مرتفعة	درجات الانصهار والغليان
صلبة	صلبة أو سائلة	صلبة	الحالة عند درجة حرارة الغرفة
توصل الكهرباء عندما تكون في الحالة الصلبة	لا توصل الكهرباء عندما تكون في الحالة الصلبة أو السائلة	لا توصل الكهرباء عندما تكون في الحالة الصلبة، لكنها توصل الكهرباء عندما تنصهر أو تكون محلول مائياً	التوصيل الكهربائي
النحاس والالمنيوم غير قابلين للذوبان	الشمع غير قابل للذوبان	قابلة للذوبان في الماء	ذوبان المادة في الماء

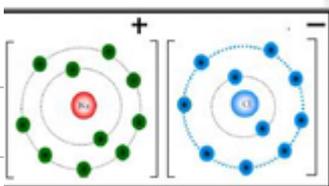
السؤال الأول / اختر الإجابة الصحيحة

1	أي المركبات الآتية يحتوي على رابطة تساهمية ثنائية ؟
A	O ₂
B	N ₂
C	H ₂ O
D	NH ₃

2	ما الحد الأقصى من الإلكترونات الذي يتسع له مستوى الطاقة الثاني ؟
A	2
B	4
C	6
D	8

3	لديك العنصر X^{A_z} عدده الذري 13 و عدده الكتلي 27 احسب عدد النيوترونات ؟
A	12
B	14
C	27
D	40

4	ما نوع الرابطة المتكونة في التمثيل النقطي المجاور؟
A	أيونية
B	فلزية
C	تساهمية ثنائية
D	تساهمية ثلاثية



5 الى أي مجموعة ينتمي عنصر لديه التوزيع الإلكتروني 2.8.8 ؟

A الفلزات

B الأفلزات

C أشباه الفلزات

D الغازات النبيلة

6 ما نوع الرابطة في المادة A وفق الجدول الموضح أدناه؟

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

A فلزية

B أيونية

C أحادية

D ثنائية

7 ما المصطلح الذي يطلق على البروتونات والنيوترونات معاً؟

A النيوكليونات

B العدد الذري

C الإلكترونات

D مستويات الطاقة

8	أي من الجسيمات الآتية يمتلك كتلة صغيرة يمكن إهمالها؟
A	النيوكليون
B	البروتون
C	النيوترون
D	الإلكترون

9	إذا كان تكافؤ الكلور 1 وتكافؤ المغنيسيوم 2 تكون الصيغة الكيميائية ل كلوريد المغنيسيوم؟
A	MgCl
B	Mg ₂ Cl
C	MgCl ₂
D	Mg ₂ Cl ₂

10	ما التوزيع الإلكتروني الصحيح لذرة المغنيسيوم (12Mg) ؟
A	2,10
B	2,8,2
C	2,6,4
D	3,9

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

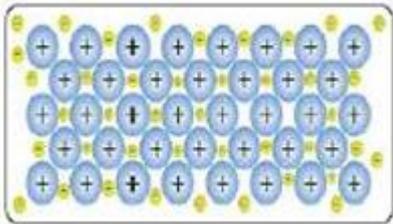
12 ماذا يسمى التجاذب بين أيون الصوديوم وأيون الكلوريد في الشبكة البلورية العملاقة ؟

التوزيع الالكتروني	A
التجاذب الكهربائي	B
التجاذب الكهرومغناطيسي	C
التجاذب الكهربائي الساكن	D

الأسئلة المقالية : 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



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 ؟

السؤال الثالث :

أ- اكتب التوزيع الإلكتروني للعناصر التالية :

العناصر	التوزيع	رقم الدورة	رقم المجموعة
3Li			
11Na			
6C			
7N			

ب- أكمل الجدول التالي باستخدام الرمز الكيميائي لعنصر

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

السؤال الرابع

اكتب الصيغة الكيميائية لكل من المركبين التاليين :

أكسيد الصوديوم

الرموز _____

التوزيع الإلكتروني _____

التكافؤ _____

الصيغة _____



كبريتيد الليثيوم

الرموز

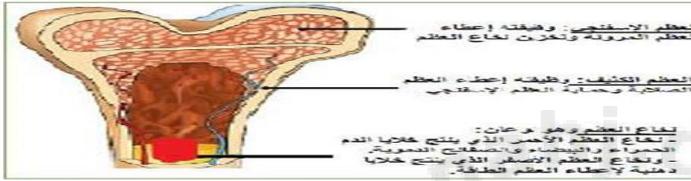
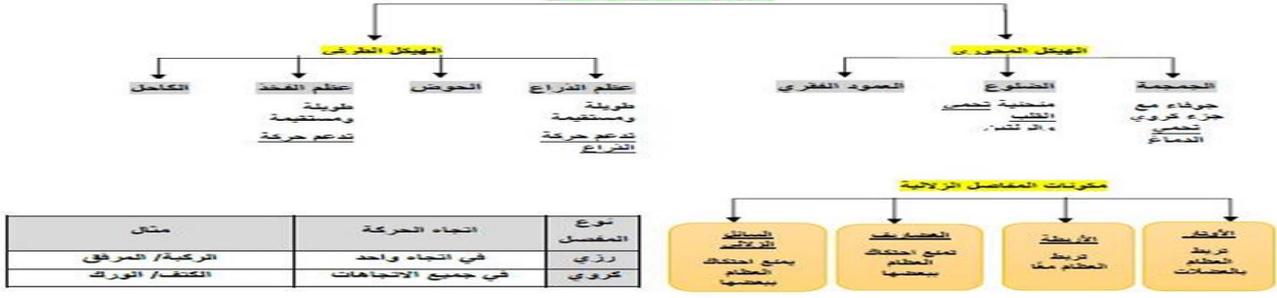
التوزيع الالكتروني

التكافؤ

الصيغة

الرابطة التساهمية	الرابطة الايونية	الخاصية
		درجة الانصهار والغليان
		التوصيل الحراري
		الذوبانية في الماء
		التوصيل الكهربائي
		حالة المادة

الخرائط الذهنية



- وظائف الهيكل العظمي:
 - الدعم والاستقامة
 - الحركة
 - حماية الأعضاء الداخلية
- وظيفة الخلايا العظمية: إنتاج أنواع مختلفة من الخلايا



• ما هي العضلات المتضادة؟ هي العضلات التي تحرك العظام وتعمل في أزواج يمكنها السحب فقط ولا يمكنها الدفع لذلك إحداها تسحب في اتجاه والأخرى تسحب في الاتجاه المعاكس.

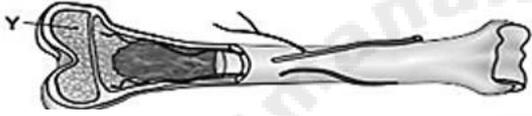
كيف تعمل العضلات على تحريك الزراع؟



السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة

1	أي الاتي يعد مفصلا رزيا؟
A	الكتف
B	الركبة
C	الورك
D	المعصم

2	ما اسم الجزء المشار له بالرمز Y؟
A	العظم الكثيف
B	العظم الاسفنجي
C	نخاع العظم الاحمر
D	نخاع العظم الأصفر

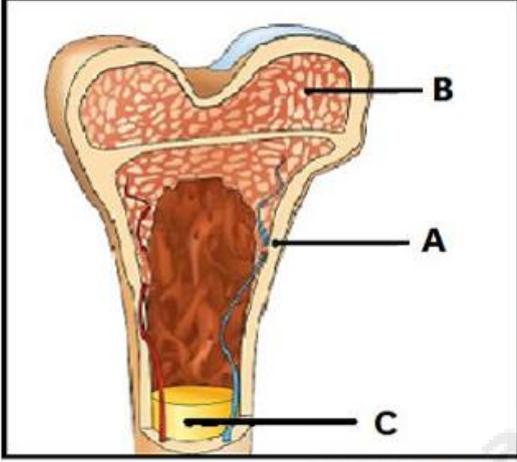


3	ما نوع الخلايا التي ينتجها نخاع العظم الأحمر؟
A	الخلايا الدهنية
B	الخلايا العضلية
C	الخلايا العصبية
D	خلايا الدم الحمراء

4	ما وظيفة العظم الكثيف؟
A	إنتاج الخلايا الدهنية
B	حماية العظم الاسفنجي
C	منع احتكاك العظام ببعضها
D	إنتاج خلايا الدم الحمراء والبيضاء

5	ما اسم الجزء الذي يربط العظام بالعضلات؟
A	الاورتار
B	الاربطة
C	الغضاريف
D	السائل الزلالي

6	ما اسم الخلايا المسؤولة عن إنتاج مختلف أنواع الخلايا؟
A	خلايا الدم الحمراء
B	خلايا الدم الصفراء
C	خلايا الدم البيضاء
D	خلايا جذعية



السؤال الثاني

أ- ادرس الشكل الآتي الموضح لمقطع طولي لعظم ثم اجب عن الأسئلة التالية:

1- حدد اسم العضو (B)؟ ووظيفته.

.....

2- حدد اسم العضو (A) ووظيفته؟

.....

3- حددي نوعي العضو (C) واذكر وظيفة كل منهما .

1- النوع الأول

وظيفته

2- النوع الثاني

وظيفته

ب- أكمل الجدول التالي:

نوع المفصل	اتجاه الحركة	مثال
	في اتجاه واحد	
كروي		

ج- عدد وظائف الهيكل العظمي.

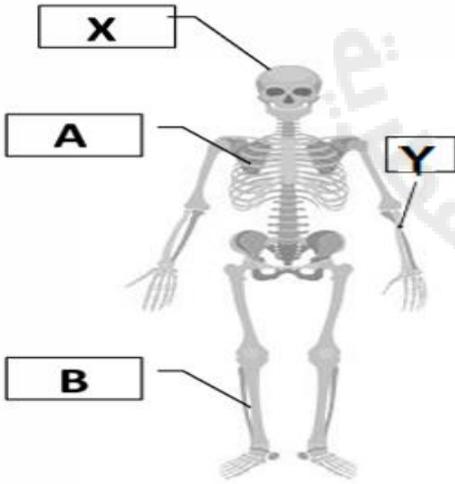
-1

-2

-3

السؤال الثالث

أحدد اسم ووظيفة العظام المشار إليها بالرموز في الشكل المجاور



رمز الجزء	الاسم	الوظيفة
A		
B		
X		
Y		

ب- حدد وظيفة كل جزء من الأجزاء التالية؟

1-الاربطة :

2-الاوترار :

3-الغضاريف :

السائل الزلالي :

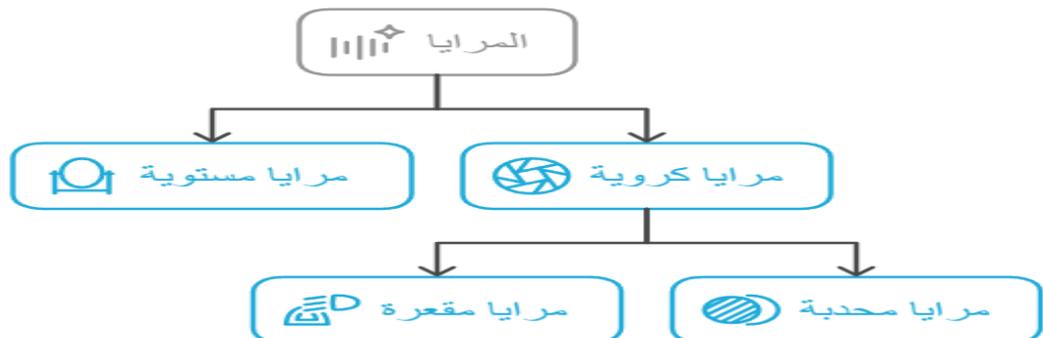
ج-أجب عما يلي :

1- لماذا تعمل العضلات المتضادة في ازواج فقط؟

2- كيف تحرك العضلات المتضادة العظام؟

الوحدة الثالثة

وحده المرآيا



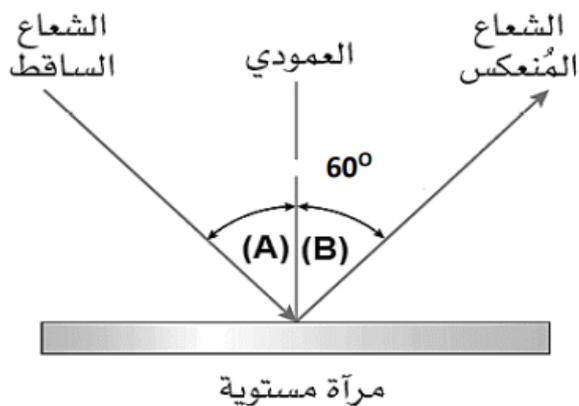
قانون الانعكاس

زاوية السقوط = زاوية الانعكاس

نوع المرآة	لونها	مظهرها	مخطط الأشعة
مقعرة	مجمعة		
محدبة	مفرقة		

السؤال الأول ادرس الشكل المقابل ثم اجب

- تكوّن المرايا المُقعّرة صورًا مُعتدلة إذا كان الجسم قريبًا من المرآة، أو مقلوبة إذا كان الجسم بعيدًا عنها.
- تكوّن المرايا المُحدّبة دائمًا صورًا مُعتدلة، لكنها تظهر بحجم أصغر من حجم الجسم.

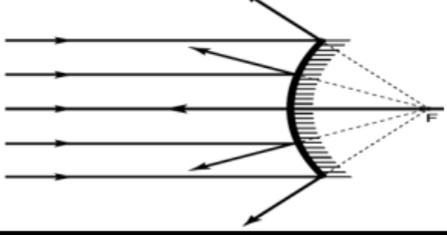
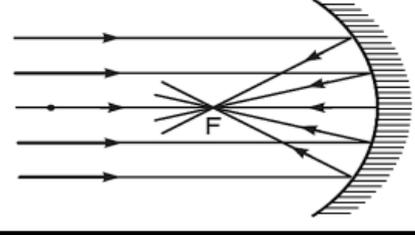


1- اذكر اسم الزاويتين (A) ، (B) ؟

2- حدد مقدار الزاوية (A) ؟

3- ما القانون الذي يحققه الشكل المجاور ؟

السؤال الثاني : أ- أكمل الجدول التالي :

		وجه المقارنة
.....	نوع البؤرة
.....	أهمية المرآة
.....	نوع المرآة

2026 2025

انتهت الأسئلة مع تمنياتنا

بالتوفيق والنجاح

موقع المناهج القطرية