شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج القطرية





اختبارات في المرايا والجهاز الهيكلي والذرة

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

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 04-10-2023 2023

التواصل الاجتماعي بحسب المستوى التاسع









روابط مواد المستوى التاسع على تلغرام

التربية الاسلامية اللغة العربية العربية الاسلامية النجليزية

المزيد من الملفات بحسب المستوى التاسع والمادة علوم في الفصل الأول				
مراجعة شاملة للوحدة الرابعة الضغط وتطبيقاته	1			
كتاب الطالب الجزء الثاني	2			
كتاب الطالب الجزء الأول	3			
كتاب الطالب الفصل الأول الجزء الثاني 2022-2023	4			
كتاب الطالب الفصل الأول الجزء الأول 2022-2023	5			

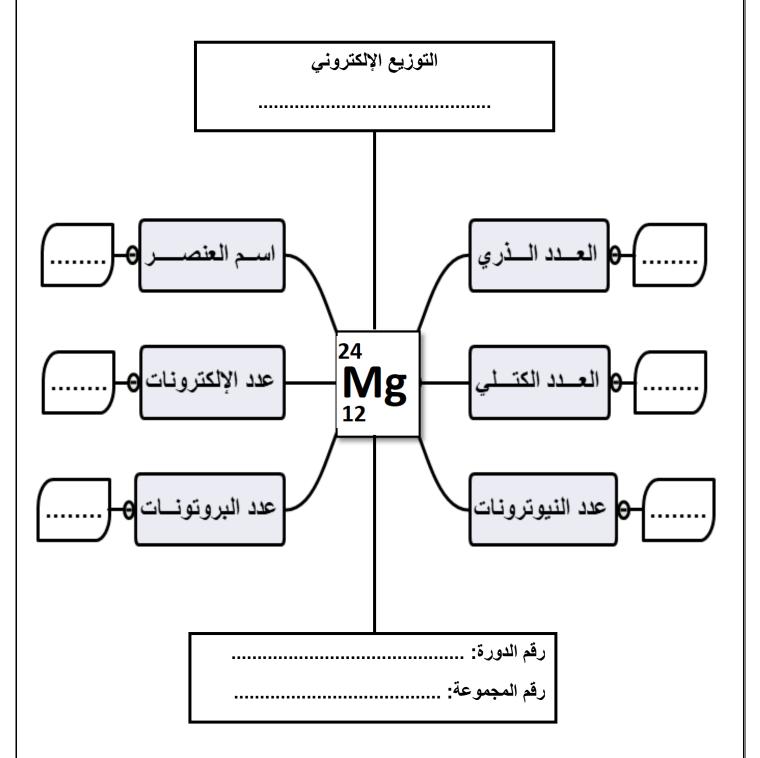
اسم الطالب/

تدريبات إثرائية في مادة



منتصف الفصل الدراسي الأول لعام 2024-2023 الصف التاسع

أكمل الخريطة المفاهيمية التالية



أوراق عمل إثرائية للصف التاسع - منتصف الفصل الأول - العام الدراسي 2023-2024 اسم الطالب/

1- الوحدة الأولى "تركيب الذرة"

اختر الاجابة الصحيحة مما بين القوسين

1-أين تتركز كتلة الذرة؟

D في السحابة الالكترونية في النسواه. ${f C}$ في مستويات الطاقة ${f B}$ في الإلكترونات ${f A}$

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

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

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

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

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

4- ماذا يمثل الشكل الذي أمامك ؟

A مخطط لذرة متعادلة كهربيًا B مخطط للأيون الموجب D.لا توجد إجابة صحيحة مخطط للأبون السالب

 $\frac{(17Cl^{35})}{(17Cl^{35})}$ ما عدد النيوترونات لذرة الكلور

C. 30نيوترون. 18.Bنيوترون. 17.A نيوترون.

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

D. 32 الكترون. Bإلكترون. 18.C 2.Aإلكترون.

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

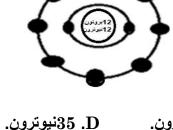
4 إلكترون. .B 2 إلكترون. .A

> D. 8 إلكترون. 6 الكترون.

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

 O_2 B N_2 .A

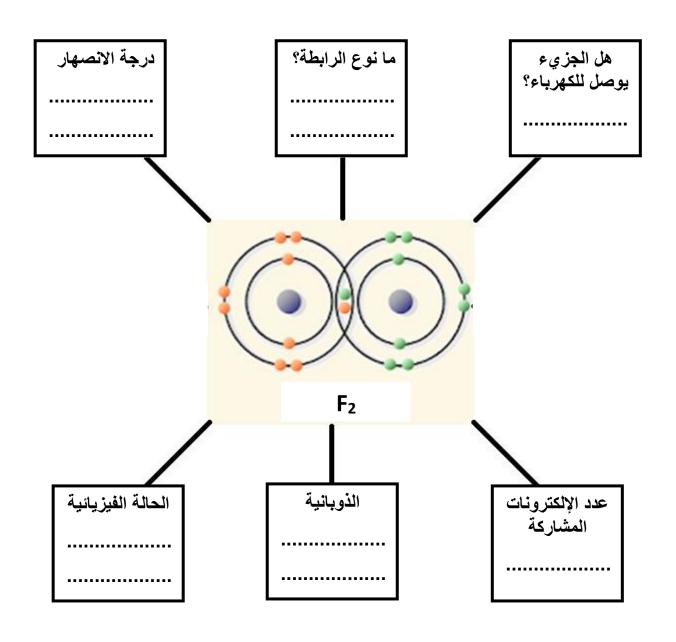
 CO_2 D Cl_2 .C





				,
	<u> </u>	حتوي على رابطة تَساهُميَّة ثلاث	أيُّ الجزيئات الآتية ي	-9
الكُلُور. Cl ₂	.В		الهيدروجين. H ₂	.A
N_2 النيتروجين.	.D		\mathbf{O}_2 الأكسجين.	.C
السالبة كما بالشكل؟	ات الحرة ا	ن أيون الفلز الموجب والإلكترون	ا الرابطة التى تنشأ بين	a -1(
، موجب	أيون فلز			
AND DESCRIPTION OF THE PROPERTY OF THE PROPERT		B-تساهمية أحادية	رنية	A_ أيو
-⊕-⊕-⊕	F	D-تساهمية ثنائية	ية)_فلز
	اغنسيوم؟	م المجموعة؟ وما تكافؤ ذرة الم	سا رقم الدورة؟ وما رقد	• - 1]
		م المجموعة 3 ، والتكافؤ 2	ر. رقم الدورة 2 ، ورق	A
Mg		م المجموعة 2، والتكافؤ 3	[. رقم الدورة 3، ورق	В
C. رقم الدورة 2 ، ورقم المجموعة 2، والتكافؤ 2 D. رقم الدورة 3، ورقم المجموعة 2، والتكافؤ 2				
		موجب والأبون السالب:	 الفرق بين الأبون الـ	
				2- ما
			، الموجب:	,
			<u> الموجب :</u> 	,
			ر الموجب <u>:</u> 	<u>لأيون</u> ُ
	تالية :	القصوى لكل من المدارات ال	ر السالب:	<u>لأيون</u> لأيون
3	تالية :	القصوى لكل من المدارات ال	ر السالب:	<u>لأيون</u> لأيون
3 M		1	ر السالب : 	<u>لأيون</u> لأيون
	النيتروجين. 12 السالبة كما بالشكل؟ موجب موجب من الكترونات الكترونات الكترونات الكترونات	Cl2 . النيتروجين. D N2 . النيتروجين. D ات الحرة السالبة كما بالشكل؟ أيون فلز موجب المن المحرا من المحرا من الإلكترونات المحرا من المحرا المن المن المحرا المن المن المن المن المن المن المن الم	Cl2 النيتروجين. B N2 النيتروجين. D أيون الفلز الموجب والإلكترونات الحرة السالبة كما بالشكل؟ أيون فلز موجب البحرا من البحرا من البحرا من البحرا من المحموعة؟ وما تكافؤ ذرة الماغنسيوم؟ م المجموعة 2، والتكافؤ 2 م المجموعة 2، والتكافؤ 2 م المجموعة 2، والتكافؤ 2	الأكسجين. 20 النيتروجين. 2. الرابطة التي تنشأ بين أيون الفلز الموجب والإلكترونات الحرة السالبة كما بالشكل؟ أيون فلز موجب البين أيون الفلز الموجب والإلكترونات الحرة السالبة كما بالشكل؟ إينية B تساهمية أحادية البين أيون فلز موجب المحروعة؟ وما تكافؤ ذرة الماغنسيوم؟ مرقم الدورة? وما رقم المجموعة ? والتكافؤ 2 مرقم الدورة 2 ، ورقم المجموعة 2 ، والتكافؤ 2 مرقم الدورة 3 ، ورقم المجموعة 2 ، والتكافؤ 2 مرقم الدورة 3 ، ورقم المجموعة 2 ، والتكافؤ 2 مرقم الدورة 3 ، ورقم المجموعة 2 ، والتكافؤ 2 مرقم الدورة 3 ، ورقم المجموعة 2 ، والتكافؤ 2 مراقم الدورة 3 ، ورقم المجموعة 2 ، والتكافؤ 2 مراقم الدورة 3 ، ورقم المجموعة 2 ، والتكافؤ 2

أكمل الخريطة المفاهيمية التالية



دراسي 2023-2024	الفصل الأول - العام ال	، <u>التاسع</u> - منتصف	ائية للصف	أوراق عمل إثر		اسم الطالب/4- أكمل الجدول التالي
165	332		Na ²³	3	ä	وجه المقارن
					عدد الإلكترونات	
					٣	عدد البروتونان
					عدد النيوترونات	
	ية)	(أيونية / تساهم	لل حالة (ع الرابطة في ك	ي مبينًا نو	5- أكمل الجدول التال
	ä	نوع الرابط		الجزيء		
				\mathbf{Cl}_2 كلور	3)	
				\mathbf{O}_2 ڊروجين	الهي	
				\mathbf{O}_2 الأكسيجين		
				N_2 تروجین	الني	
				سيل للكهرباء.	جيد التود	6- فسر: فلز الحديد
		 م الذرة	جسیم فی	كان وشحنة كل	ی مبینًا ما	
	الشحنة) في الذرة	المكان	الذري	الجسيم	
		تدور حول النواة				
				البروتونات		
	موجبة					
				و مطلوب	الی کما ہ	8- أكمل الجدول الت
ة	ونات الحرة الموجود حر الإلكترونات	الفلز		نات الموجودة فر	عدد الأيو	
				20 أيون Ca ⁺²	0	-
				15 أيون Al+3	0	1

صف التاسع - منتصف الفصل الأول - العام الدراسي 2023-2024	اسم الطالب/ أوراق عمل إثرانية لل				
ية "الجهاز الهيكلي"	2- الوحدة الثان				
	اختر الاجابة الصحيحة مما بين القوسين				
لدماغ؟					
B.الجمجمة.	A. القفص الصدري.				
D.عظام الحوض.	${f C}$ العمود الفقري .				
	2- ما النسيج الضام الذي يربط العظام بعضها ببعض؟				
B.الغضاريف	A. العضلات				
D. الأوتـــار	C.الأربطـة				
3- أي من المفاصل التالية يعد مفصل رزي (محدود الحركة) ؟					
B - الفخــــــــــــــــــــــــــــــــــــ	A.العنـق				
المعصم ${f D}$	C.الركبة				
كة) ؟	4- أي من المفاصل التالية يعد مفصل كروي (واسع الحرة				
f C. المرفق	A. العنق				
D. الكتف	B. الركبة				
	5- ما السائل الذي يعمل على تليين حركة المفصل؟				
B.السائل الهرموني	A. السائل الزلالي				
D. السائل اللعابي	 السائل الإنزيمي 				
	6- ما أهمية الأوتار في جسم الإنسان ؟				
B.ربط العظام بالعظـــام	A. ربط العظام بالعضلات				
D.ربط العضلات بالغضاريف	C. ربط العظام بالغضاريف				
	الأسئلة المقالية:				
	1- اذكر اثنين من مكونات الهيكل العظمي المحوري				
	1				
	2				
•	2- اذكر اثنين من مكونات الهيكل العظمي الطرفي ؟				
	1				
	2				

	ونات المقصل الزلالي:	ي والذي يبين مك	الفراغات في الجدول التال
	الأهمية		اسم المكون
			الأوتار
			الأربطة
			الغضاريف
			السائل الزلالي
	والصفائح الدموية ؟	 خلايا الدم البيضاء	م انتاج خلايا الدم الحمراء و
		<u>:</u>	الفراغات في الجدول التالي
			نوع المفصل
الكتف والورك	والركبة	المرفق و	أمثلة
_			
			المخطط التالي
	ائف مكونات العظام	وظ	
to the state of	العظم الكثيف		العظم الإسفنجي
نخاع العظم	يعمل على		يؤدي إلى
			0.5
ب على	اع العظم الأصفر يحتوع	نذ	
ي	الانسجة الدهنية التي هُ مصدر		
1			
	نخاع العظم الأحمر		

3- الوحدة الثالثة " المرايا "

اختر الإجابة الصحيحة مما بين القوسين

1) فيم يستخدم التلسكوب العاكس النيوتونى?

مجال علم الفلك.C

A. مجال علم الطب

D.مجال الزراعـة

B. مجال علم الجيولوجيا

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

10cm .C

5 cm .A 20cm .B

30cm.D

3) أي مما يلى من خصائص المرآة المحدبة ؟

بؤرتها حقيقية وتتكون خلف المرآة

A. بؤرتها حقيقية وتتكون أمام المرآة

D. بؤرتها تقديرية وتتكون خلف المرآة

B. بؤرتها تقديرية وتتكون أمام المرآة

4) أي مما يلى من صفات الصورة التقديرية ؟

B. لا تتكون على حائل أمام المرآة D. جميع الصفات صحيحة بالنسبة للصورة التقديرية

Δ معتدلة دائمًا تنتج عن التقاء امتداد الأشعة المنعكسة

5) أي مما يلي من صفات الصورة الحقيقة؟

B.يمكن استقبالها على حائل

Δ. دائماً مقلوبة

D. جميع الصفات صحيحة بالنسبة للصورة الحقيقة

C تنتج عن التقاء الأشعة المنعكسة

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

B. تقديرية معتدلة مصغرة

Α. حقيقية مقلوبة مكبرة

D تقديرية معتدلة مكبرة

تقديرية معتدلة مساوية للجسم

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

B. المجهر والسخان الشمسي

A. التلسكوب العاكس

8) ما اسم الجهاز الموجود بالشكل ؟

D. المرايا الموجودة على جانبي السيارة

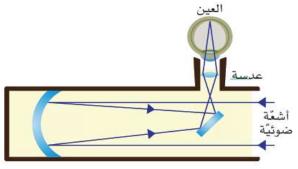
المصباح الأمامي للسيارة

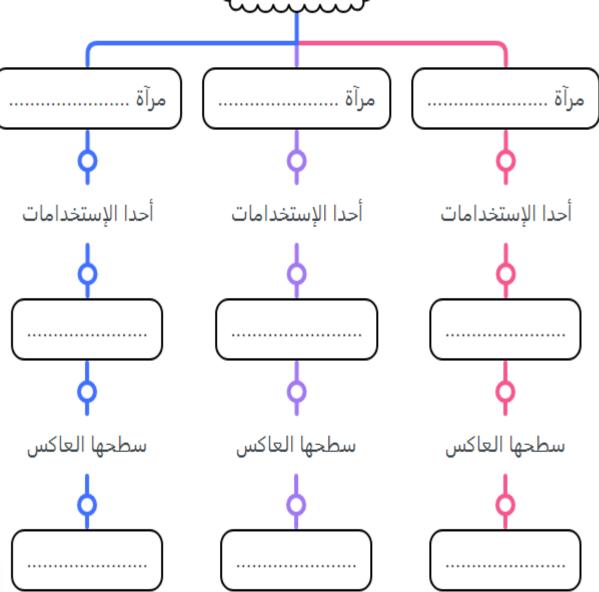
A. المجهر المركب

B. المجهر الضوئى

التلسكوب العاكس

D. السخان الشمسي





1- الصور في المرآة المحدبة لا تتغير صفاتها مهما كان بعد الجسم عن المرآة عدد تلك الصفات ؟					
	2 – أكمل الجدول التالي مبيناً خواص الصور:				
خصائص الصورة		المخْطَط	موقع الجسم		
	المرآة المُقعّرة	الجسم الجسم المحور الرئيس خ	على مسافة أكبر من نصف قُطر التكور		
	المرآة المُقعّرة	المحور الرئيس الجسم الصورة	على مسافة مساوية لنصف قُطر التكور		
لة دائماً ؟	 - ما نوع الصورة التي تتميز بأنها مقلوبة دائماً والصورة التي تتميز بأنها معتدلة دائماً ؟ 				
		اً:	 التي تتميز بأنها مقلوبة دائم 		
		<u>.</u>	 التي تتميز بأنها معتدلة دائم 		
	أكمل الجدول التالى بإضافة كل مصطلح للتعريف المناسب له:				
ب المرآة)	(بؤرة المرآة المُقعّرة - المحور الرئيس - البُعد البؤري - قُطب المرآة)				
مصطلح	1	پف	التعر		
		آة والمار عبر مركزها.	الخط العمودي على المر		
		ِ الرئيس مع المرآة	نقطة تقاطع المحور		
		ة إلى قطب المرآة	المسافة من البؤر		
		نعة المنعكسة F	نقطة تجمع الأث		
		ين الفرق بين أنواع المرايا.	ـــــــــــــــــــــــــــــــــــــ		

المرآة المقعرة

المرآة المستوية

اسم المرآة

سطحها العاكس

تطبيق واحد

الأسئلة المقالية

أوراق عمل إثرائية للصف التاسع - منتصف الفصل الأول - العام الدراسي 2023-2024

المرآة المحدبة