

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج القطرية



أوراق عمل الأندلس الوحدة الأولى التركيب الذري غير مجابة

موقع المناهج ← المناهج القطرية ← المستوى الحادي عشر العلمي ← كيمياء ← الفصل الأول ← أوراق عمل ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 19:58:25 2024-10-13

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
كيمياء:

التواصل الاجتماعي بحسب المستوى الحادي عشر العلمي



صفحة المناهج
القطرية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب المستوى الحادي عشر العلمي والمادة كيمياء في الفصل الأول

أوراق عمل الأندلس في السالبة الكهربائية غير مجابة

1

جدول مواصفات اختبار منتصف الفصل الأول

2

الوحدة الأولى تركيب الذرات

3

مدرسة الأندلس الخاصة للبنات
العام الأكاديمي 2025/2024
الأسئلة الإثرائية لوحددة 1 التركيب الذري



أوراق عمل إثرائية وإجاباتها
الوحدة الأولى : التركيب الذري

مادة الكيمياء

الصف الحادي عشر الثانوي

اسم الطالبة/.....

الصف والشعبة /.....

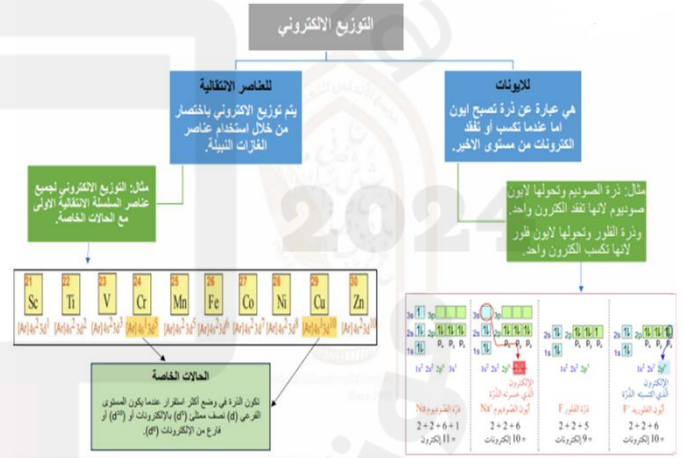
الخرائط الذهنية

(تم إرفاقها بشكل منفصل أكثر وضوحا)

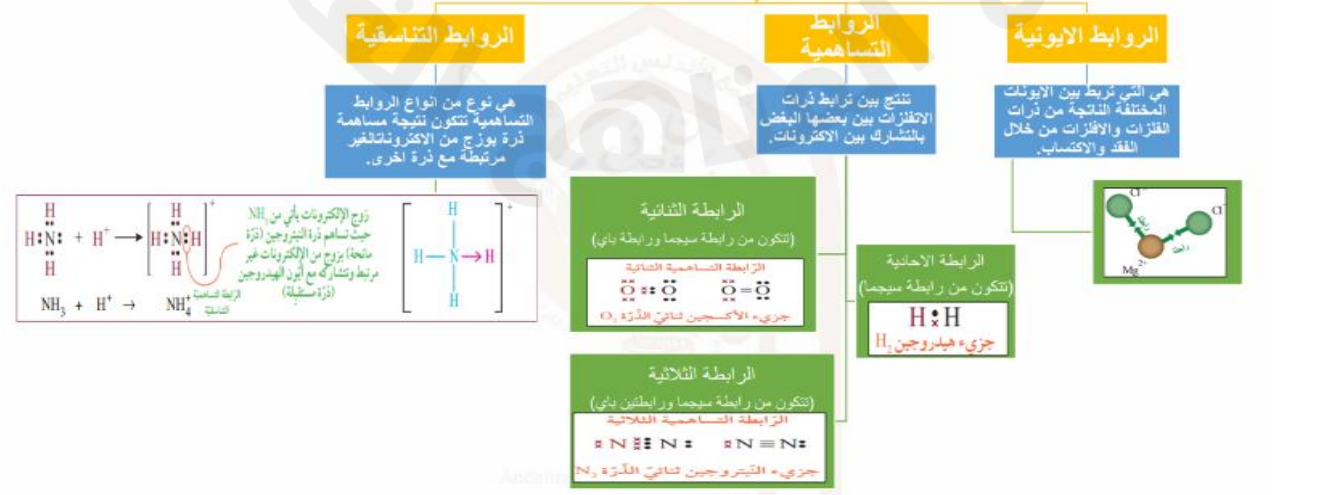
اعداد الكم الأربعة



المجموعة	الأولى	الثانية	الثالثة	الرابعة	الخامسة	السادسة	السابعة	الثامنة
الكافور (هو عدد الكورونات التي يمكن أن تكتسب أو تفقد أو تشارك أو تكون الروابط الكهربية)	1	2	3	4	3	2	1	0
الكورونات (هي الكورونات الموجودة في أعلى مستوى طاقة)	1	2	3	4	5	6	7	8
مخطط تمثيل لويس (يعتمد على الكورونات للكافور (مثالين كل مجموعة))	Li	Be	B	C	N	O	F	Ne



الروابط الكيميائية



السؤال الأول: الأسئلة الموضوعية


اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي:

1.1	أي الآتي يمثل عدد إلكترونات التكافؤ لعنصر من الدورة الثالثة في المجموعة السادسة؟		
	1	A	♥
	5	B	
	6	C	
	7	D	


1.2	ما عدد الأفلاك في المستوى الفرعي S ؟		
	1	A	♥
	3	B	
	5	C	
	7	D	

1.3	ما عدد الإلكترونات التي يتسع لها المستوى الفرعي P ؟		
	2	A	♥
	6	B	
	10	C	
	14	D	


1.4	ما عدد الكم الذي يعبر عن شكل الفلك؟		
	الرئيس (n)	A	♥
	الثانوي (l)	B	
	المغزلي (s)	C	
	المغناطيسي (m)	D	

ما الذي يعبر عنه عدد الكم المغزلي؟	1.5
مستوى الطاقة الرئيس	A 
قيم المستويات الفرعية	B
عدد الأفلاك في كل مستوى فرعي	C
اتجاه دوران الإلكترون حول نفسه	D

أي من الآتي يعتبر صحيح بالنسبة للمستوى الفرعي 2p ؟					1.6
s	m	l	n		
1\2	0	0	1	A	
-1\2	1	0	1	B	
1\2	0	0	2	C	
-1\2	1	1	2	D	

أي من الآتي يعتبر صحيح بالنسبة للمستوى الفرعي 2S ؟					1.7
s	m	l	n		
1\2	0	0	1	A	
-1\2	1	0	1	B	
1\2	0	0	2	C	
-1\2	1	1	2	D	

$\text{H} \times \text{H}$	ما نوع الرابطة في المركب الموضح بالشكل المجاور؟	1.8
	أيونية <input type="checkbox"/> A	😊
	فلزية <input type="checkbox"/> B	
	تساهمية أحادية <input type="checkbox"/> C	
	تساهمية ثلاثية <input type="checkbox"/> D	

	ما نوع الرابطة في المركب الموضح بالشكل المجاور؟	1.9
	أيونية <input type="checkbox"/> A	😊
	فلزية <input type="checkbox"/> B	
	تساهمية ثنائية <input type="checkbox"/> C	
	تساهمية ثلاثية <input type="checkbox"/> D	

$[\text{Mg}]^{2+} \cdot 2 [\text{F}]^{-}$	ما نوع الرابطة في المركب الموضح بالشكل المجاور؟	1.10
	أيونية <input type="checkbox"/> A	★
	فلزية <input type="checkbox"/> B	
	تساهمية أحادية <input type="checkbox"/> C	
	تساهمية ثنائية <input type="checkbox"/> D	

* السؤال الثاني: أ- املأ الجدول التالي بأعداد الكم المناسبة: 😊

عدد الكم	n	l	m	s
1S				
2S				
2P				

ب - فسر:

1- لا يتنافر إلكترونات الفلك الواحد. ❤️

2- يتسع المستوى الفرعي d لعشرة إلكترونات. 😊

3- المستوى الفرعي 4s يملأ قبل المستوى الفرعي 3d. 😊

ج- أرسم تمثيل لويس النقطي للعناصر الآتية: 😊

العنصر	C	N	Ca	O	Li
تمثيل لويس النقطي					

* السؤال الثالث:

أ- أكمل الجدول الآتي: 😊

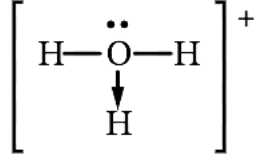
التكافؤ	إلكترونات التكافؤ	مخطط الأفلاك	التوزيع الإلكتروني	العدد الذري	العنصر
	5	3s <input type="checkbox"/> 3p <input type="checkbox"/> <input type="checkbox"/> <input type="checkbox"/> 2s <input style="text-decoration: underline;" type="checkbox"/> ↓ 2p <input style="text-align: center;" type="checkbox"/> 1 <input style="text-align: center;" type="checkbox"/> 1 <input style="text-align: center;" type="checkbox"/> 1 1s <input style="text-decoration: underline;" type="checkbox"/> ↓			
		3s <input type="checkbox"/> 3p <input type="checkbox"/> <input type="checkbox"/> <input type="checkbox"/> 2s <input type="checkbox"/> 2p <input type="checkbox"/> <input type="checkbox"/> <input type="checkbox"/> 1s <input type="checkbox"/>	$1s^2 2s^2 2p^4$		
		3s <input type="checkbox"/> 3p <input type="checkbox"/> <input type="checkbox"/> <input type="checkbox"/> 2s <input type="checkbox"/> 2p <input type="checkbox"/> <input type="checkbox"/> <input type="checkbox"/> 1s <input type="checkbox"/>	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$		
		3s <input type="checkbox"/> 3p <input type="checkbox"/> <input type="checkbox"/> <input type="checkbox"/> 2s <input type="checkbox"/> 2p <input type="checkbox"/> <input type="checkbox"/> <input type="checkbox"/> 1s <input type="checkbox"/>			Mg

ب- اكتب التوزيع الإلكتروني للعناصر التالية:

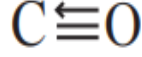
★ _____ : (Cu₂₉) -1★ _____ : (Cr₂₄) -2❤ _____ : (Li⁺) -3😊 _____ : (Mg⁺²) -4

* السؤال الرابع:

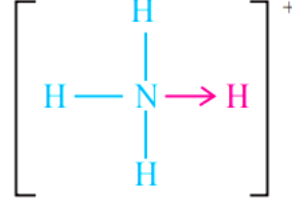
أ- ادرس الأشكال الآتية، ثم أجب: 😊



A



B



C

1- ما نوع الرابطة في كل من:

الرمز (A):

الرمز (B):

2- حدد الذرة المانحة والذرة المستقبلة في الرمز (C) ؟ ❤️

الذرة المانحة:

الذرة المستقبلة:

ب- أكمل الجدول الآتي:

نوع الرابطة	تمثيل لويس	المركب	
		NaCl	❤️
		CH ₄	😊
		N ₂	★

انتهت الأسئلة