

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



أسئلة مراجعة عامة للوحدة الثانية العناصر والروابط الكيميائية

موقع المناهج ← المناهج الإماراتية ← الصف الثامن ← علوم ← الفصل الأول ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 18:15:05 2024-10-16

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

المزيد من مادة
علوم:

إعداد: خالد اللحام

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثامن



صفحة المناهج
الإماراتية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف الثامن والمادة علوم في الفصل الأول

ملخص الدرس الثالث التفاعلات الكيميائية والتغيرات في الطاقة من الوحدة الثالثة

1

ملخص الدرس الثاني أنواع التفاعلات الكيميائية من الوحدة الثالثة

2

ملخص الدرس الأول فهم التفاعلات الكيميائية من الوحدة الثالثة

3

ملخص الدرس الثالث الروابط الأيونية والفلزية من الوحدة الثانية

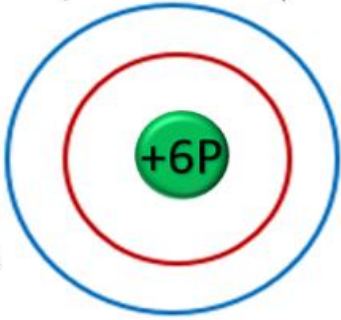
4

ملخص الدرس الثاني المركبات والصيغ الكيميائية والروابط التساهمية من الوحدة الثانية

5

أسئلة مراجعة شاملة للوحدة الثانية : العناصر والروابط الكيميائية

سؤال : أرسم التمثيل النقطي للإلكترونات لذرة عنصر الكربون C ثم أجب عن الأسئلة في الجدول التالي :



عدد إلكترونات التكافؤ	
رقم المجموعة التي يقع فيها عنصر الكربون	
التمثيل النقطي للإلكترونات ذرة الكربون	
عدد الروابط التي تكونها ذرة الكربون	

سؤال : أرسم التمثيل النقطي للإلكترونات لذرة عنصر الصوديوم Na ثم أجب عن الأسئلة في الجدول التالي :

ذرة الصوديوم Na [العدد الذري 11]	الذرة
	التوزيع الإلكتروني
	عدد إلكترونات التكافؤ
	التمثيل النقطي
	رقم المجموعة في الجدول الدوري
	فلز أم لافلز؟
	مستقر أم غير مستقر؟
	كيف يصل لحالة الاستقرار إذا كان غير مستقر؟

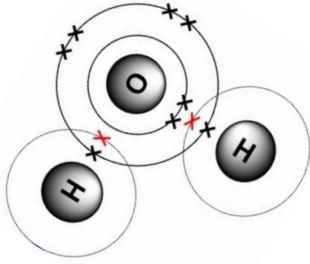
□ سؤال : استعن بالجدول التالي والذي يتضمن رموز افتراضية لبعض العناصر في الإجابة عن الأسئلة التي تليه:

- 1- ما رقم المجموعة التي يقع فيها العنصر V ؟
- 2- ما رقم الدورة التي يقع فيها العنصر Q ؟
- 3- ما الحرف الذي يشير إلى عنصر يقع في المجموعة الثامنة ؟
- 4- ما العدد الذري للعنصر الذي يشير إليه الحرف X ؟
- 5- ما الحروف التي تشير إلى العناصر التي تملك ذرات في حالة الاستقرار ؟ و
- 6- ما نوع الرابطة الكيميائية بين ذرات العنصر T ؟
- 7- ما نوع الرابطة الكيميائية التي تنشأ بين ذرات العنصر V وذرات العنصر X ؟
- 8- ما نوع الرابطة الكيميائية التي تنشأ بين ذرات العنصر T وذرات العنصر X ؟
- 9- ما عدد إلكترونات التكافؤ في ذرة العنصر Z ؟
- 10- أكتب التمثيل النقطي للإلكتروني لذرة العنصر Y ؟
- 11- ما الحرف الذي يشير إلى عنصر من أشباه الموصلات ؟
- 12- ما عدد الروابط الكيميائية التي تكونها ذرة العنصر M ؟
- 13- ماذا تسمى المجموعة رقم 18 في الجدول الدوري ؟
- 14- ما عدد إلكترونات التكافؤ في ذرة العنصر D ؟

□ سؤال : يمثل الشكل جانبا الترابط بين ذرات الهيدروجين H والأكسجين O

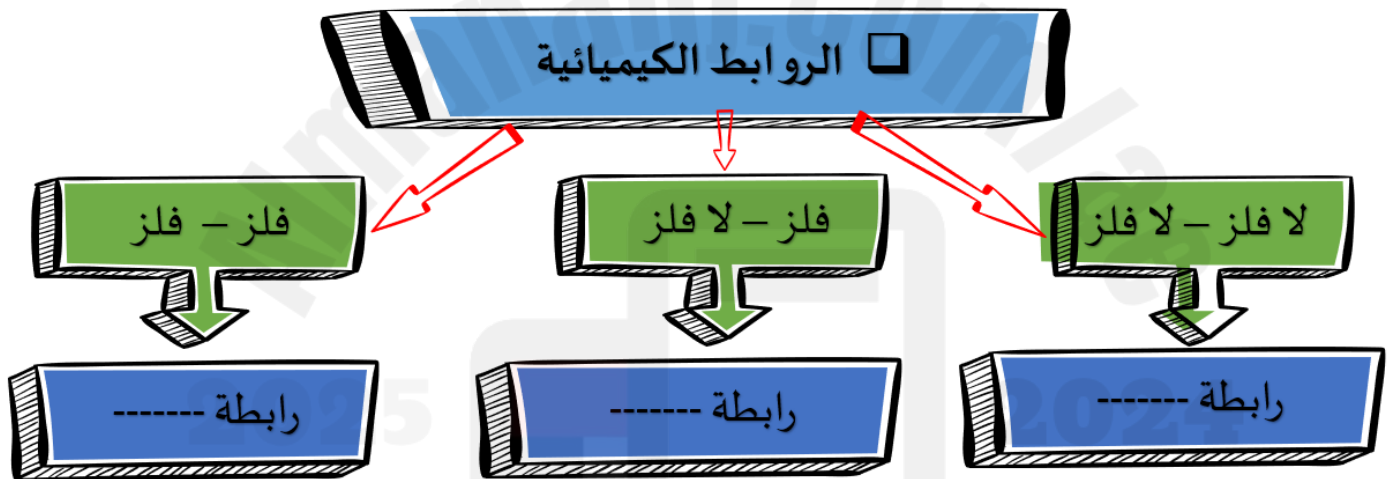
في جزيء الماء ، ادرس الشكل جيدا ثم أجب عن الأسئلة التالية :

1- ما نوع الرابطة الكيميائية بين ذرة الهيدروجين وذرات الأكسجين ؟ لماذا؟



2- هل جزيء الماء قطبي ؟

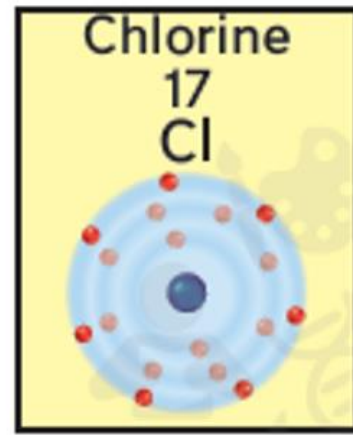
□ سؤال : املأ المخطط التالي بالمعلومات الصحيحة :



□ سؤال : حدد رقم المجموعة التي يقع فيها كل عنصر من العناصر التالية في الجدول الدوري :

$:\text{Kr}:$	$\text{K}\cdot$	$\cdot\text{N}:$	$\text{Ca}\cdot$	$:\text{Br}:$	التمثيل النقطي الإلكتروني لذرة العنصر
					رقم المجموعة التي يقع فيها العنصر في الجدول الدوري

□ سؤال : حدد عدد إلكترونات التكافؤ المبين في كل تمثيل من الآتي :



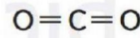
□ سؤال :

ما طرق إنشاء نماذج للجزيئات ؟

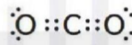
يستخدم لتوضيح الترتيب ثلاثي الأبعاد



يمثل كل خط زوج من الإلكترونات المشتركة



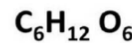
يوضح الذرات وإلكترونات التكافؤ



تستخدم لتوضيح زوايا الروابط



تبين العناصر المكونة للجزيء وعدد ذرات كل منها



□ سؤال : فسر لما يأتي :

▪ درجة غليان المركبات الأيونية أعلى من درجة غليان المركبات التساهمية.

▪ يمكن تشكيل ألواح من الفلزات

□ صنف الجزيئات التالية إلى جزيئات قطبية وجزيئات غير قطبية

الجزيء	قطبي أم غير قطبي
HF	
O ₂	
N ₂	
NH ₃	
H ₂ O	

سؤال : هل يذوب جزيء الأمونيا NH₃ في الماء ؟ برر إجابتك



□

□ ما أهم خصائص المركبات التساهمية؟

-1

-2

-3

-4

سؤال : ما عدد أزواج إلكترونات التكافؤ المكونة للروابط في جزيء N₂ ؟




□


□ سؤال : لماذا يعتبر جزيء الماء قطبي ؟

□

□ سؤال : أملأ الجدول التالي بالمعلومات المطلوبة

الذرة	ذرة فسفور P [العدد الذري 15]
التوزيع الإلكتروني	
عدد إلكترونات التكافؤ	
التمثيل النقطي	
رقم المجموعة في الجدول الدوري	
فلز أم لا فلز؟	
كيف يصل لحالة الاستقرار [حالة الغاز النبيل]	
ما نوع الأيون وشحنته الناتج عن الوصول لحالة الاستقرار؟	

□ سؤال : أملأ الجدول التالي بالمعلومات المطلوبة

الذرة	ذرة البريليوم Be [العدد الذري 4]
التوزيع الإلكتروني	
عدد إلكترونات التكافؤ	
التمثيل النقطي	
رقم المجموعة في الجدول الدوري	
فلز أم لا فلز؟	
كيف يصل لحالة الاستقرار [حالة الغاز النبيل]	
ما نوع الأيون وشحنته الناتج عن الوصول لحالة الاستقرار؟	

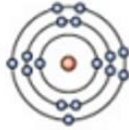
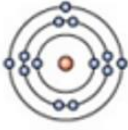
سؤال : ما الصيغة الكيميائية للمركب الناتج عن تفاعل الألمنيوم Al والكبريت S ؟

Al

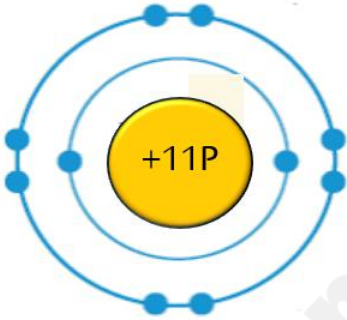
S

الألمنيوم

الكبريت



سؤال : ادرس الشكل جانبا تمثيلا لإلكترونيا لذرة وصلت لحالة الاستقرار ، ادرسه جيدا ثم أجب عن الأسئلة التالية :



- 1) لماذا هذه الذرة في حالة استقرار؟
- 2) كم عدد البروتونات الموجبة في نواة هذه الذرة ؟
- 3) كم عدد الإلكترونات السالبة التي تدور حول نواة هذه الذرة بعد الوصول لحالة الاستقرار؟
- 4) هل هذه الذرة متعادلة كهربائيا ؟ لماذا ؟

5) إذا كانت هذه الذرة ليست متعادلة كهربائيا ، ما الاسم الذي يطلق عليها في هذه الحالة؟

سؤال : ما أهم خصائص المركبات الأيونية؟

- 1-
- 2-
- 3-
- 4-

سؤال : قارن بين المركبات الأيونية والمركبات التساهمية

المركبات التساهمية	المركبات الأيونية	وجه المقارنة
		الوحدات المكونة لها
		الروابط بين الذرات المكونة لها
		الحالة الفيزيائية في درجة حرارة الغرفة
		درجة الانصهار والغليان
		توصيل التيار الكهربائي