تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج القطرية

أوراق عمل الوحدة الأولى التركيب الذري والصيغ والروابط الكيميائية

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-10-15 18:40:31

المزيد من مادة علوم:	ملفات ا كتب للمعلم ا كتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس

التواصل الاجتماعي بحسب المستوى التاسع

صفحة المناهج القطرية على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب المستوى التاسع والمادة علوم في الفصل الأول

1	أوراق عمل ومراجعة في التركيب الذري والصيغ والروابط الكيميائية
2	أوراق عمل الوحدة الثالثة المرايا وأنواعها هامة ماقبل اختبار منتصف الفصل
3	أوراق عمل الوحدة الثالثة المرايا وأنواعها
4	أوراق عمل اثرائية في الضغط وتطبيقاته في الحياة اليومية غير مجابة
5	أوراق عمل في الوحدة الرابعة الضغط وتطبيقاته

أوراق إثرائية في مادة العلوم – الصف التاسع

الوحدة الأولى: التركيب الذري والصيغ والروابط الكيميائية

1- ما تركيب الذرة؟

.....

2- ما الجسيمات التي تحتويها نواة الذرة؟

.....

3- ما المقصود بالنيوكليونات؟

.....

4- ما العدد الذري للذرة؟

.....

5- كيف تحسب العدد الكُتلي للذرة؟

.....

6- ادرس العنصر المجاور ثم أكمل الجدول:

1	العدد الذري	
2	العدد الكتلي	
3	عدد البروتونات	
4	عدد الالكترونات	
5	عدد النيترونات	
6	التوزيع الالكتروني	
7	التكافؤ	
8	الكترونات التكافؤ	
9	رقم المجموعة	
10	رقم الدورة	

7- كيف تم ترتيب العناصر في الجدول الدوري؟

.....

8- حدد مكان كل من الفلزات واللافلزات في الجدول الدوري؟

.....

9- في أي مجموعة من الجدول الدوري تقع الغازات النبيلة؟

.....

10- أ- أكتب التوزيع الإلكتروني لعنصر الفسفور P وعدده الذري 15.

.....

ب- حدد رقم المجموعة والدورة التي يقع فيها عنصر الفسفور في الجدول الدوري.

.....

ج- حدد تكافؤ عنصر الفسفور.

.....

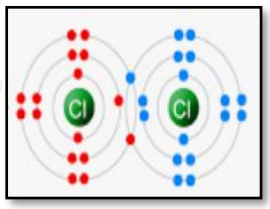
ح- حدد عدد الكترونات التكافؤ في عنصر الفسفور P.

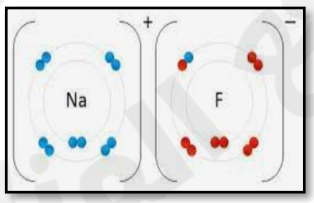
.....

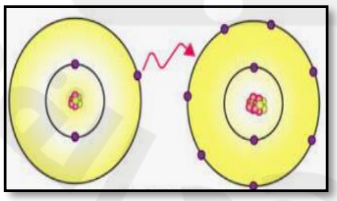
د- حدد إذا كان عنصر الفسفور سيفقد إلكترونات أم سيفوز بإلكترونات ليصل هذا العنصر إلى حالة الاستقرار. وحدد عدد هذه الالكترونات.

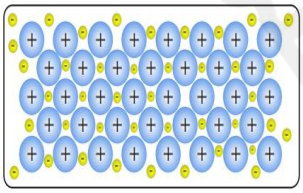
.....

11- حدد نوع الرابطة الكيميائية لكل من الأشكال الآتية:









....

12- أكتب الصيغة الكيميائية لمركب فلوريد الكالسيوم المتكون من عنصر الكالسيوم Ca والفلور F:

العنصر: الكالسيوم ($_{20}Ca$)	العنصر: الفلور ($_{9}F$)
التوزيع الإلكتروني: Ca: 2,8,8,2	التوزيع الإلكتروني: F: 2,7
التكافؤ: 2	التكافؤ: 1

الصيغة الكيميائية: .....

13- أكتب الصيغة الكيميائية لكلوريد المغنسيوم إذا علمت أن تكافؤ المغنسيوم Mg يبلغ 2, وتكافؤ الكلور Cl يبلغ 1.

.....

14- قارن بين المواد الفلزية والتساهمية والأيونية في الجدول الآتي:

	المواد التساهمية	المركبات الأيونية	المواد الفلزية
تتكون من؟	..... و	..... و	..... و .....
اذكر مثال			
التوصيل الكهربائي			

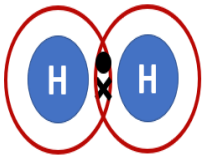
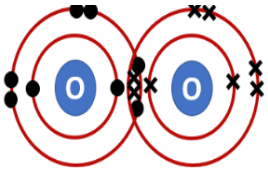
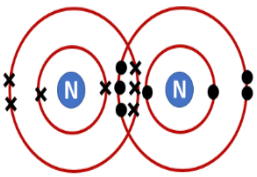
15- ماذا يُسمى التركيب الكبير الضخم الذي يتكون بين أيونات موجبة وأيونات سالبة.

.....

16- ماذا يُسمى التجاذب بين أيون سالب وأيون موجب في مركب أيوني.

.....

17- حدد نوع الرابطة التساهمية في الجدول الآتي:

			
نوع الرابطة			
عدد أزواج الإلكترونات			

18- لماذا تُعتبر الفلزات موصلات جيدة للكهرباء والحرارة؟

.....

19- ما المقصود ببحر الإلكترونات؟

.....

20- ما تعريف الرابطة الفلزية؟

تُعرف الروابط الفلزية بأنها تجاذب ..... بين أيون الفلز الموجب و .....

.....

21- ما شحنة أيون النيتروجين الذي يحتوي 10 إلكترونات و 7 بروتونات: .....

- ما شحنة أيون الصوديوم الذي يحتوي 10 إلكترونات و 11 بروتونات: .....

- ما شحنة أيون الأكسجين الذي يحتوي 10 إلكترونات و 8 بروتونات: .....

- ما شحنة أيون المغنسيوم الذي يحتوي 10 إلكترونات و 12 بروتونات: .....