تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية

اختبار قصير ثاني في وحدة التركيب الذري

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-11-16 10:19:30

المزيد من مادة كيمياء:	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 الصف التاسع

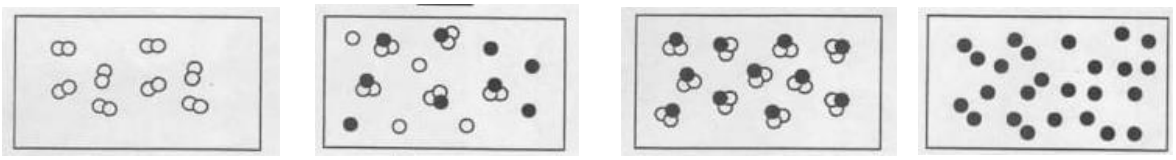
صفحة المناهج العمانية على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة كيمياء في الفصل الأول

1	نشاط درس فصل المواد وتنقيتها
2	نشاط درس حالات المادة مع نموذج الإجابة
3	اختبار قصير أول مع نموذج الإجابة
4	اختبار قصير أول مع نموذج الإجابة بمحافظة ظفار
5	اختبار قصير أول تجريبي مع نموذج الإجابة بمحافظة جنوب الشرقية

المديرية العامة للتربية والتعليم مدرسة الشعثاء للتعليم الأساسي(9-12)	**الاختبار القصير الثاني في مادة الكيمياء للصف التاسع** ☺ثقتك بنفسك هي أهم عوامل النجاح	الكيميائية: ..... الصف: 15

1- ظلل الشكل الذي يمثل عنصر من ذرة واحدة: [1]

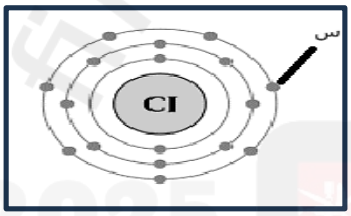


2- أحرقت ريم عينة من السكر ، ما نوع التغير الذي حدث للسكر : (2)

○ كيميائي ○ فيزيائي

فسري اختيارك؟ .....

3- المخطط التالي لذرة الكلور، ادرسي المخطط ثم اجيبي عما يلي: (2)



أ-الجزء المشار الية بالرمز (س) يشير الى:

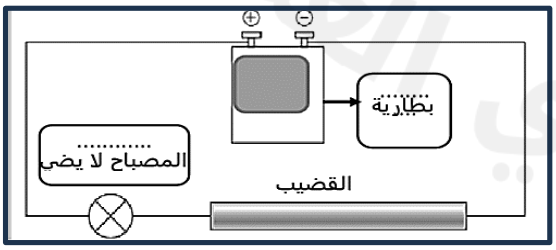
○ النواة ○ الالكترونات

ب-من خلال المخطط السابق، عدد بروتونات ذرة الكلور =.....

4- النظائر هي صور مختلفة للعنصر الواحد تختلف في عدد: (1)

○ الالكترونات ○ البروتونات ○ النيترونات ○ البروتونات والالكترونات

5- في التجربة التي أمامك ما هي الخاصية يتميز بها العنصر المصنوع منه القضيب، ثم اذكري مثالا لهذا العنصر؟ (2)



.....

.....

6- ظلل الدائرة الدالة على الإجابة الصحيحة في الجدول التالي: (2)

العبارة	Ne	Cl	Cu
رمز عنصر انتقالي	o	o	o
رمز عنصر من مجموعة الهالوجينات	o	o	o
رمز غاز نبيل خامل	o	o	o

7- بالرجوع الى الجدول الدوري: (2)

- ما التغير الذي تلاحظينه على الصفة الفلزية، عندما نتجه عبر الدورة الثالثة من اليسار الى اليمين في الجدول الدوري؟

.....

- يطلق على العنصر Mg اسم المغنسيوم، بالاعتماد على موقعه في الجدول الدوري توقعي خاصية يتميز بها هذا العنصر.

.....

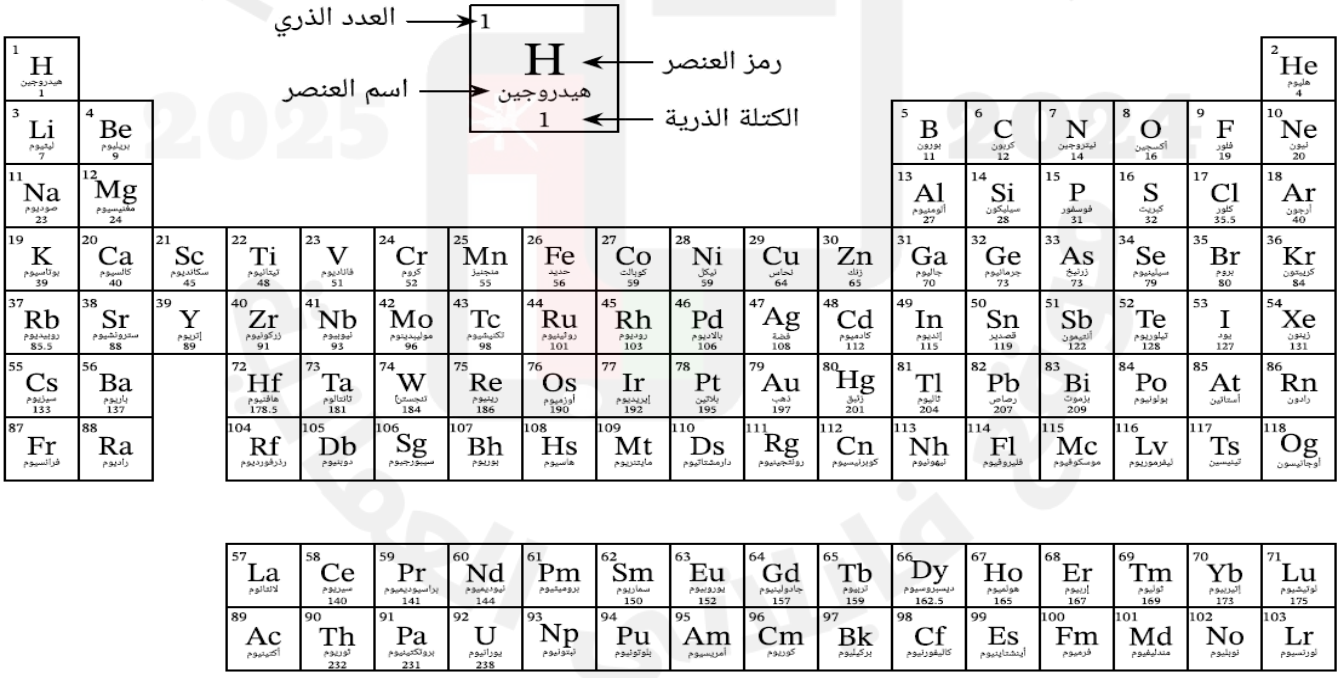
8- يمثل الشكل رمز عنصر افتراضي X_{11} اكتبي توزيعه الالكتروني ، ثم حددي موقعه في الجدول الدوري من حيث رقم المجموعة ورقم الدورة؟ (3)

.....

.....

.....

.....



انتهت الأسئلة.. دعواتنا لكن بالتوفيق والنجاح.. معلمات المادة