شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية

تمارين على درس تركيب الذرة

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 2023-11-05 17:31:01 | اسم المدرس: حنان القطيطية

التواصل الاجتماعي بحسب الصف التاسع

روابط مواد الصف التاسع على تلغرام

التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة كيمياء في الفصل الأول

1	ملخص شرح وحل تمارين درس تركيب الذرة
2	ملخص شرح درس المخاليط
3	ملخص شرح درس حالات المادة
4	اختبار قصير أول نموذج ثالث
5	اختبار قصير أول نموذج ثاني

هيا يا مبدعة اختبري مدى فهمك لموضوع تركيب الذرة بحل التمارين التالية

أنا محبة الكيمياء:-..... من الصف :- ٩ /....

السؤال الأول :- ظللي الدائرة يمين الإجابة الصحيحة

- العالم الذي توصل لاكتشاف البروتون هو

○طومسون ○ دالتون ○رذرفورد ○ أرسطو

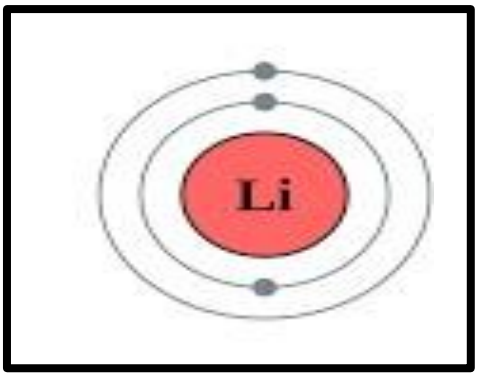
- العالم الذي توصل إلى أن الذرة جسيم صلب غير قابل للتجزئة هو

○طومسون ○ دالتون ○رذرفورد ○ أرسطو

- العالم الذي اكتشف الالكترون هو

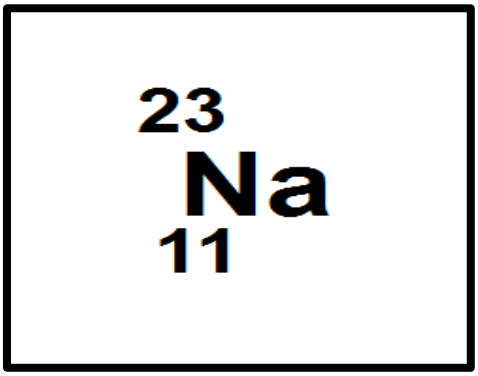
○طومسون ○ دالتون ○رذرفورد ○ أرسطو

- في الشكل المقابل عدد الالكترونات يساوي



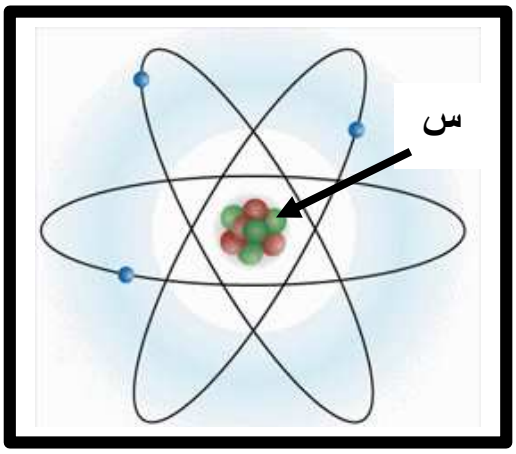
6 ○ 5 ○ 4 ○ 3 ○

- في الشكل المقابل عدد البروتونات يساوي



23 ○ 20 ○ 11 ○ 10 ○

- في الشكل الآتي س تمثل

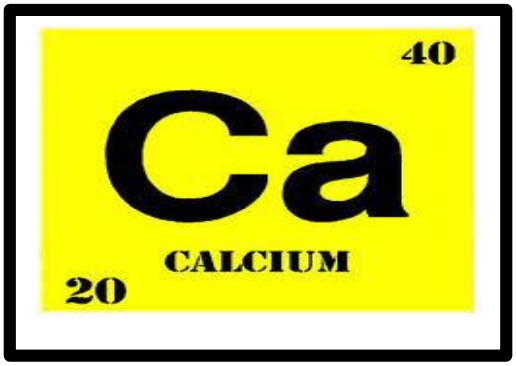


○ الذرة ○ الالكترون ○ النواة ○ المدارات

- الشكل الآتي يمثل عنصر السيليكون ، العدد الذري لهذا العنصر يساوي

○ 14 ○ 18 ○ 20 ○ 28

- الشكل الآتي يمثل عنصر الكالسيوم ، العدد الكتلي لهذا العنصر يساوي



○ 40 ○ 30 ○ 20 ○ 10

السؤال الثاني :-

أولا :-

اذكري نص نظرية رذرفورد

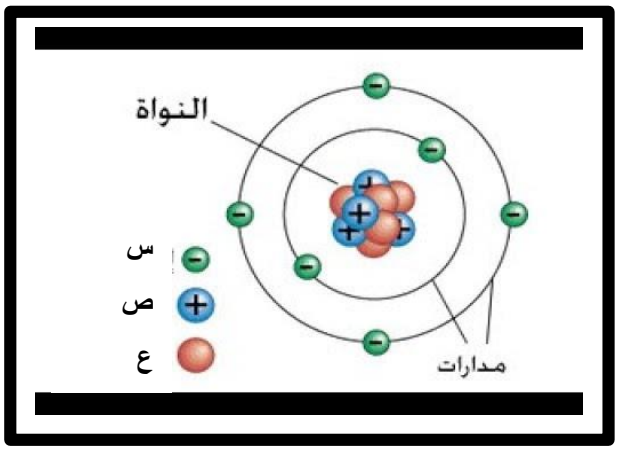
.....

.....

.....

.....

- في الشكل المقابل حددي ماذا يمثل كل من



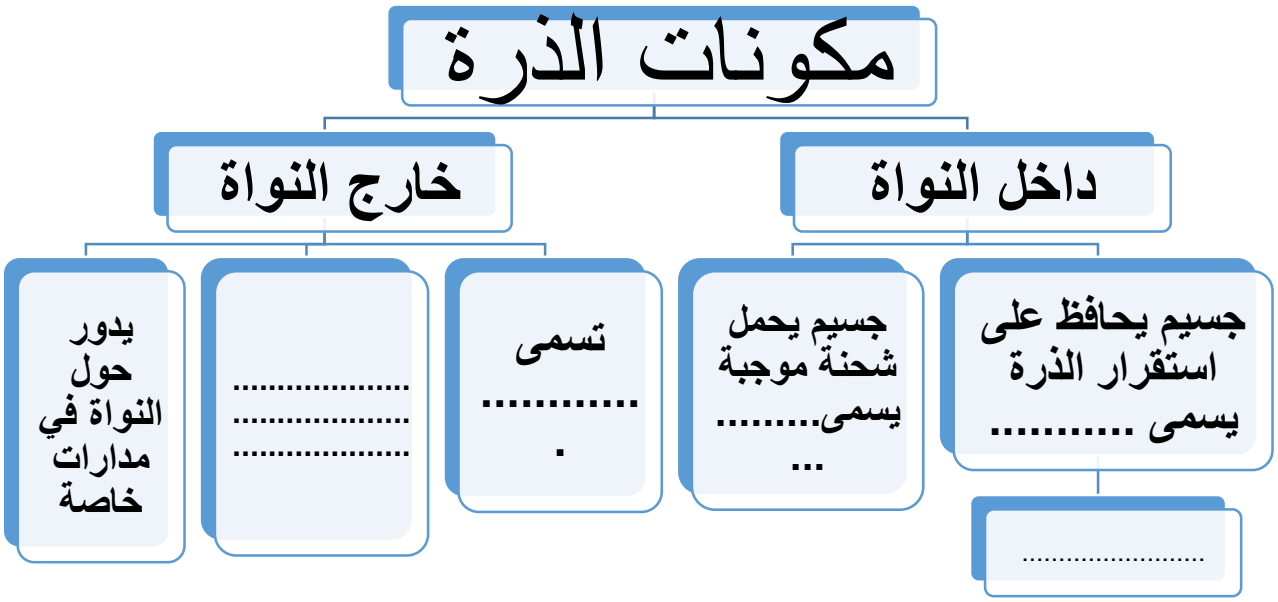
س.....

ص .....

ع .....

ثانيا:-

- أكملي المخطط التالي مستخدمة الكلمات التالية (غير مشحون – يحمل شحنة سالبة – الالكترونات – النيترونات – البروتونات)

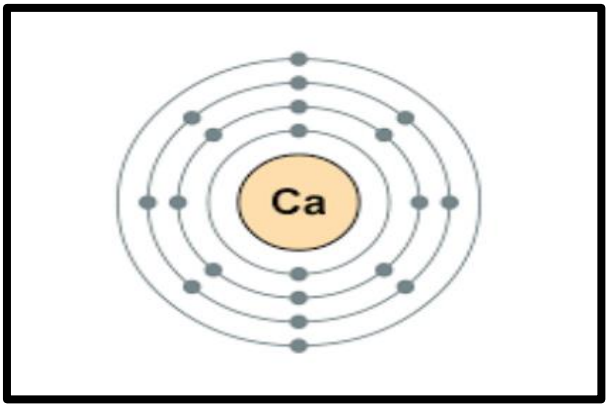


السؤال الثالث:-

أولا :-

- الشكل الآتي يمثل ذرة عنصر الكالسيوم ، حددي الأجزاء التالية على الرسم

(النواة – مستويات الطاقة – الالكترون)



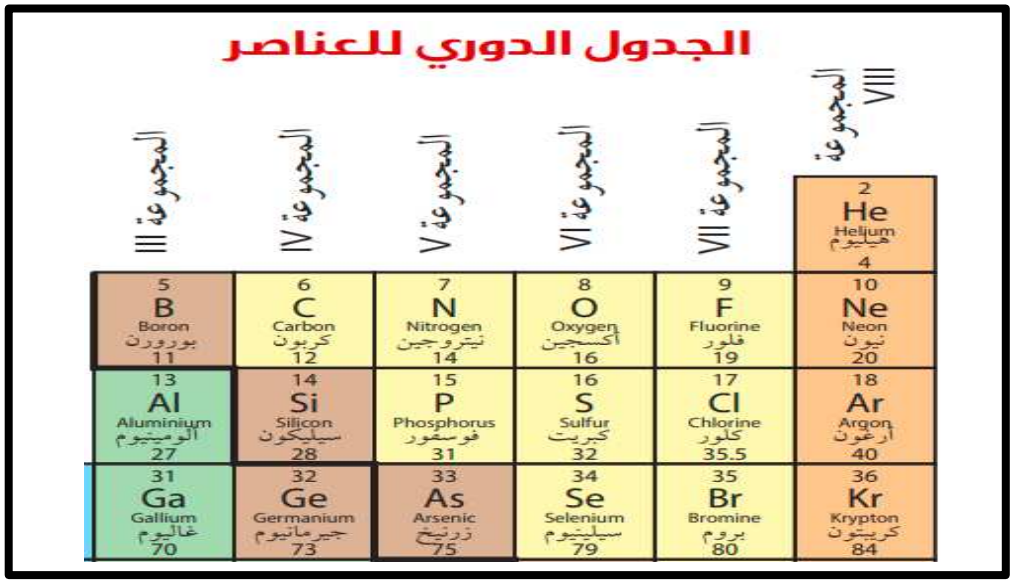
ثانيا :-

أ- ضعي علامة صح أو خطأ أمام كل عبارة في الجدول الآتي

العبارة	صح أو خطأ
الالكترونات عبارة عن جسيمات غير مشحونة تدور حول النواة في مدارات خاصة .	
العدد الكتلي يساوي عدد النيترونات الموجودة في نواة ذرة العنصر	
يتساوى عدد الالكترونات والبروتونات لذرة عنصر ما	
تختلف النظائر في العدد الكتلي وعدد الالكترونات	
تتشابه نظائر نفس العنصر في الخواص الكيميائية وتختلف في الخواص الفيزيائية	
ما يميز نظائر عنصر الكربون أنها متشابهة في عدد الإلكترونات ولكنها تختلف في عدد النيترونات.	
العدد الذري يساوي عدد البروتونات يساوي عدد الالكترونات	
العدد الكتلي يساوي مجموع عدد النيترونات وعدد الالكترونات في ذرة نفس العنصر.	
توجد البروتونات داخل النواة والالكترونات تتحرك حول النواة في مدارات خاصة .	
النيترونات تحمل شحنة موجبة والبروتونات غير مشحونة بينما تحمل الالكترونات شحنة سالبة .	
عدد النيترونات = العدد الكتلي – العدد الذري	
عدد الالكترونات = العدد الذري + عدد النيترونات	

ثالثا :-

ادرسي الشكل الآتي الذي يمثل بعض عناصر الجدول الدوري وأجيبي عما يلي :-

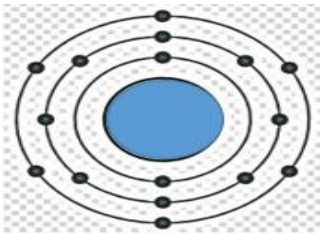


١- حددي على عنصر النيتروجين موقع العد الذري وموقع العدد الكتلي .

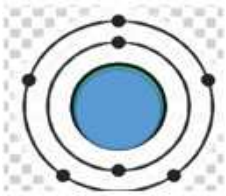
٢- حدد مقدار ما يلي

- **العدد الذري لعنصر البورون .....**
- **عدد النيترونات لعنصر الألومنيوم.....**
- **عدد الإلكترونات لعنصر الهيليوم .....**
- **العدد الكتلي لعنصر السيليكون .....**
- **عدد بروتونات عنصر الفلور .....**

٣- من خلال الجدول الدوري أعلاه حددي أسماء العناصر التالية



اسم العنصر .....

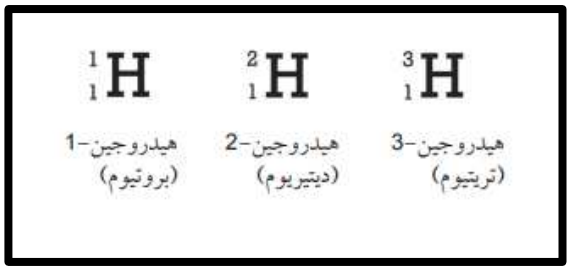


اسم العنصر .....

السؤال الرابع :-

أولا :-

١- تكون ذرات الهيدروجين الأشكال التالية



أ- ماذا تسمى هذه الذرات ؟.....

ب- كيف عرفت أن هذه الذرات تتبع نفس العنصر؟

.....

.....

ج- فيما تختلف هذه العناصر عن بعضها ؟

.....

.....

ثانيا:-

١- أكملي الفراغات في الجدول الآتي:-

العنصر	العدد الذري	العدد الكتلي	عدد البروتونات	عدد الالكترونات	عدد النيترونات
الأكسجين	8	16			
الصوديوم		23		11	
الألومنيوم	13				14
الهيليوم	2	4			
الماغنيسيوم	12	24	12		
الفوسفور	15				16
الكبريت		32		16	

٢- أي العناصر أدناه تمثل نظير لعنصر الكربون $^{12}_{6}C$

$^{14}_{6}X$ $^{12}_{7}Z$

.....

فسري اجابتك

.....

.....

٣- العناصر التالية تمثل نظائر عنصر الليثيوم

حددي أوجه الشبه والاختلاف بين هذه النظائر

أوجه الشبه	
أوجه الاختلاف	

،،،،،،،،،،،،،،، انتهت الأسئلة بالتوفيق للجميع ،،،،،،،

تحياتي أ/ حنان القطيطية