

مملكة البحرين
وزارة التربية والتعليم
مدرسة البلاد القديم الإعدادية للبنين
قسم العلوم

مراجعة على الفصل الخامس
الذرات والعناصر والمركبات
الصف الأول الإعدادي
الفصل الدراسي الأول
عام ٢٠٢١/٢٠٢٢ م

إعداد/صبري محمد حمد السيد إبراهيم

اكتب اسمك

اختر صفك



مراجعة الفصل

سبب المصاهيم

اختر الإجابة الصحيحة فيما يأتي:

٦- موقع الإلكترون في الذرة، هو:

- أ. في النواة بجوار البروتون
ب. في الجدول الدوري للعناصر
ج. بجوار النيوترون
د. في السحابة المحيطة بالنواة

٧- تحتوي نواة إحدى الذرات على ١٢ بروتوناً و

١٢ نيوترونًا، وتحتوي نواة ذرة أخرى على ١٢ بروتونًا

و ١٦ نيوترونًا. فما هاتان الذرتان:

- أ. ذرتا كروم
ب. عنصران مختلفان
ج. نظيران للعنصر نفسه
د. ذرتان مشحونتان شحنة سالبة

- ٨- أي من التالي يعرف المركب؟
أ. مواد مختلفة مخلوطة معًا.
ب. ذرات وجزئيات مخلوطة معًا.
ج. ذرات من عناصر مختلفة متحدة مع بعضها.
د. ذرات من نفس العنصر متحدة مع بعضها.

٩- مم تتكوّن الذرة؟

- أ. إلكترونات، بروتونات، مركبات.
ب. نيوترونات وبروتونات، ونظائر.
ج. إلكترونات، بروتونات، نيوترونات.
د. عناصر، بروتونات، إلكترونات.

١٠- ما نوع الجسيمات الموجودة في نواة معظم الذرات؟

- أ. نيوترونات فقط
ب. بروتونات ونيوترونات
ج. بروتونات وإلكترونات
د. نيوترونات وإلكترونات

١١- ما الأساس الذي رتب عليه العناصر في الجدول الدوري؟

- أ. عدد النيوترونات
ب. عدد البروتونات
ج. الكتلة الذرية
د. الخصائص الفيزيائية

١٢- ما تعريف المادة؟

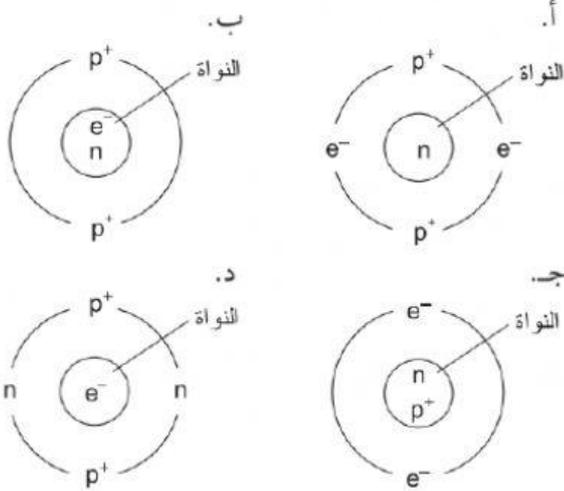
- أ. الشحنة السالبة في الذرة
ب. أي شيء له كتلة ويشغل حيزًا
ج. كتلة النواة
د. الصوت، والضوء، والطاقة





مراجعة الفصل

١٨- أي نموذج يبين الوضع الصحيح للبروتونات (p^+)، والالكترونات (e^-) والنيوترونات (n) في الذرة؟



١- صاحب فكرة «أن المادة تتكون من جسيمات صغيرة

تسمى الذرات» هو العالم:

- أ. بور
ب. راذرفورد
ج. تشادويك
د. ديمقريطس

٢- العناصر الموجودة عن يسار الجدول الدوري هي:

- أ. فلزات
ب. لا فلزات
ج. عناصر غازية
د. أشباه فلزات

٣- أي الخواص الآتية تتصف بها اللافلزات الصلبة؟

- أ. لامعة
ب. هشّة
ج. موصلة جيدة للحرارة
د. موصلة جيدة للكهرباء

استعن بالرسم أدناه للإجابة عن السؤالين ١٣، ١٤.



١٣- الكريبتون عنصر له:

- أ. عدد ذري يساوي ٨٤
ب. عدد ذري يساوي ٣٦
ج. عدد كتلي يساوي ٣٦
د. عدد كتلي يساوي ٧٢

١٤- يعد الكريبتون عنصرًا:

- أ. صلبًا
ب. مركبًا فلزيًا
ج. سائلًا
د. غازيًا

١٥- ماذا تسمى الذرات التي لها العدد نفسه من البروتونات

- أ. فلزات
ب. لا فلزات
ج. نظائر
د. أشباه فلزات