

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 المصاعف

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 وجزيئات مخلوطة معًا.
- ج. ذرات من عناصر مختلفة متحدة مع بعضها.
- د. ذرات من نفس العنصر متحدة مع بعضها.

٩- ممّ 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؟

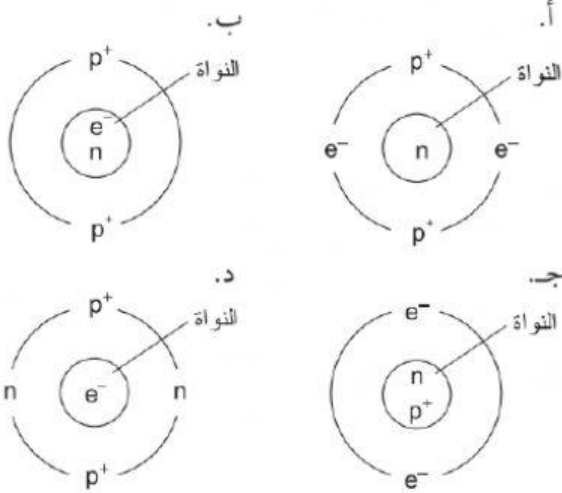
- أ. الشحنة السالبة في الذرة
- ب. أي شيء له كتلة ويشغل حيزًا
- ج. كتلة النواة
- د. الصوت، والضوء، والطاقة





## 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. هشة  
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