

العلوم للصف السابع / درس 3.2 ف1

بطاقة خروج رقم 25

مدرسة الزوراء 1 للتعليم الأساسي ح2

مجلس 2 - نطاق 6

السؤال الأول : اختاري الإجابة الصحيحة فيما يلي :-

1. كم عدد النيوترونات في نظير الكربون - 14؟

a. 6

b. 7

c. 8

d. 12



2. ما متوسط الكتلة الذرية للنحاس ؟

a. 63.5

b. 43.48

c. 20.0172

d. 65.5

النظائر	% الوفرة	الكتلة الذرية
النحاس-63	69.1%	62.9296
النحاس-65	30.83%	64.9278

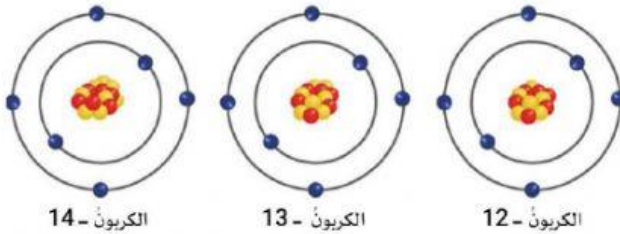
3. توضح الصورة الكربون .

a. تحلل .

b. نظائر .

c. أيونات .

d. بروتونات .



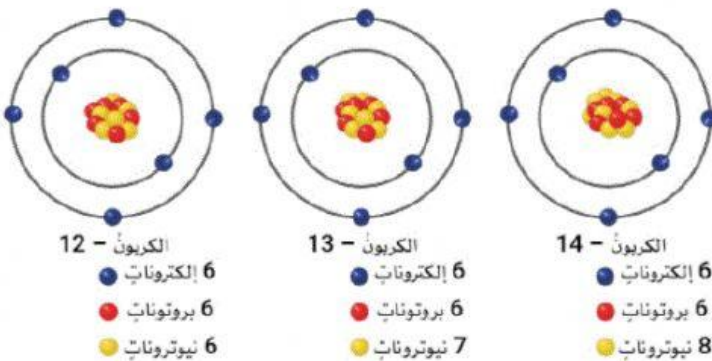
4. تسمى ذرات العنصر ذاته التي تحتوي على عدد مختلف من النيوترونات بـ

a. الأيونات .

b. الأيونات السالبة .

c. الأيونات الموجبة .

d. النظائر .



5. يحتوي الكربون – 14 على 6 بروتونات ، كم يبلغ عدد النيوترونات في نواته ؟

a . 6

b . 8

c . 14

d . 20

السؤال الثاني : أكمل الجدول التالي :-

العنصر	العدد الذري	العدد الكتلي	عدد البروتونات	عدد النيوترونات	عدد الإلكترونات
الكربون - 14	6	14			6
الأكسجين - 18	8			10	

