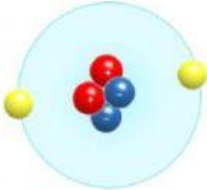
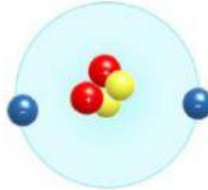
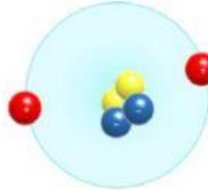
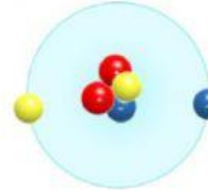
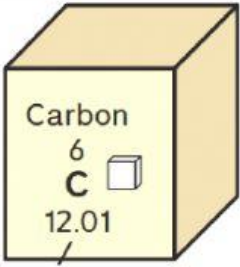
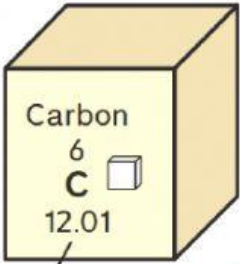


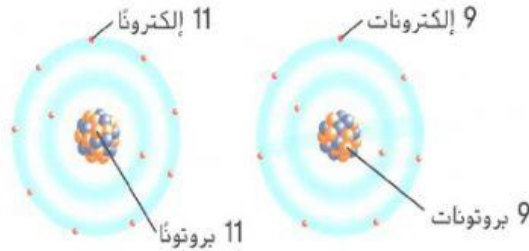
الهدف	كيف تختلف الذرات؟
اسم الطالبة - الصف	السابع /
1	أي العبارات التالية تشرح هذه الجملة (الذرة متعادلة)؟ A. عدد البروتونات يساوي عدد الإلكترونات. B. عدد البروتونات أكبر من عدد الإلكترونات. C. عدد البروتونات أقل من عدد الإلكترونات. D. عدد النيوترونات يساوي عدد الإلكترونات.
2	إذا كان اللون الأزرق يمثل الإلكترونات، والأصفر النيوترونات، والأحمر البروتونات. أي النماذج الآتية يمثل ذرة الهيليوم بشكل صحيح؟  A  B  C  D A. النموذج A B. النموذج B C. النموذج C D. النموذج D
3	أي جسيم ذري يحدد هوية العنصر؟ A. البروتون. B. النيوترون. C. الكوارك. D. الإلكترون.
4	أي أجزاء الذرة يتواجد خارج النواة؟ A. البروتون. B. النيوترون. C. الإلكترون.

	5 ماذا يمثل الرقم 6 الموجود في بطاقة عنصر الكربون؟ A. عدد الأنوية. B. عدد الذرات. C. عدد البروتونات. D. عدد المدارات.	5
	6 كم عدد البروتونات في ذرة الكربون؟ A. 5 B. 6 C. 12 D. 20	6
	7 ان العدد الذري للفضة Ag هو 47 ، ما عدد البروتونات؟ A. 47 B. 48 C. 49 D. 107	7
	8 العدد الكتلي للنيون = 20 ، وله 10 نيوترونات ، ما العدد الذري للنيون ؟ A. 10 B. 20 C. 30 D. 40	8
	9 للأكسجين 8 بروتونات و 8 نيوترونات ، ما العدد الكتلي لذرة الأكسجين ؟ A. 8 B. 16 C. 32 D. 64	9

10 العنصر ذو العدد الكتلي 20 ، والذي يحتوي على 10 نيوترونات هو :

5 B Boron 10.81	6 C Carbon 12.011	7 N Nitrogen 14.007	8 O Oxygen 15.999	9 F Fluorine 18.998403163	10 Ne Neon 20.1797
---------------------------------	-----------------------------------	-------------------------------------	-----------------------------------	---	------------------------------------

11 أي مما يلي يبينه الشكل المجاور ؟



- A. عنصرين مختلفين.
B. أيونين مختلفين.
C. نظيرين مختلفين.
D. بروتونين مختلفين.

12 ما العدد الذري للجسيم 3 ؟

العدد الإلكترونات	العدد النيوترونات	العدد البروتونات	الجسيم
2	5	4	1
5	5	5	2
5	6	5	3
6	6	6	4

- A. 3
B. 5
C. 6
D. 11

13 أي من الجسيمات هو أيون ؟

العدد الإلكترونات	العدد النيوترونات	العدد البروتونات	الجسيم
2	5	4	1
5	5	5	2
5	6	5	3
6	6	6	4

- A. 1
B. 2
C. 3
D. 4

14 أي من الجسيمات هي نظائر للعنصر نفسه ؟

C. 2 و 3

A. 1 و 2

D. 3 و 4

B. 2 و 4