

الهدف	ما الذي يحدث أثناء الانحلال الإشعاعي؟	
اسم الطالبة - الصف	السابع /	
1	ما نوع الانحلال الظاهر في الشكل؟ A. انحلال ألفا. B. انحلال بيتا. C. انحلال جاما.	
2	ما نوع الانحلال الظاهر في الشكل؟ A. انحلال ألفا. B. انحلال بيتا. C. انحلال جاما.	
3	ما نوع الانحلال الظاهر في الشكل؟ A. انحلال ألفا. B. انحلال بيتا. C. انحلال جاما.	

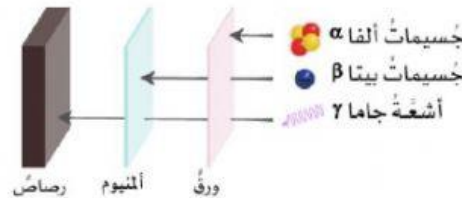
4 ما المقصود بالنشاط الإشعاعي ؟

- A. تحلل نواة ذرة غير مستقرة بواسطة إطلاق إشعاع.
B. تحلل نواة ذرة غير مستقرة بواسطة إطلاق غازات.
C. تحلل جسيمات ذرية بواسطة إطلاق غازات.

5 ما الجسيمات التي تجعل النظائر غير مستقرة ؟

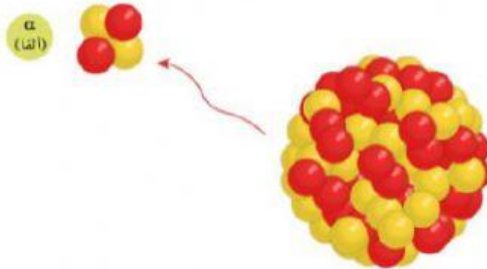
- A. البروتونات.
B. النيوترونات.
C. الإلكترونات.
D. البروتونات و النيوترونات والإلكترونات.

6 تطلق نواة الذرة غير المستقرة أعلى مقدار من الطاقة خلال انحلال:



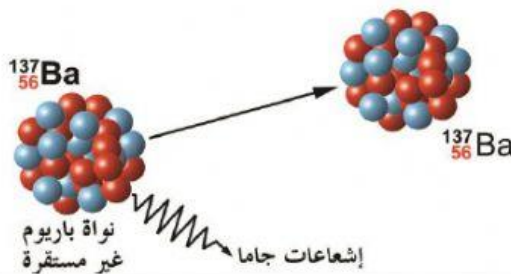
- A. ألفا.
B. بيتا.
C. جاما.

7 مما يتكون جسيم ألفا ؟

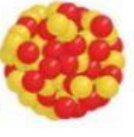


- A. بروتونين فقط.
B. نيوترونين فقط.
C. بروتونين ونيوترونين.
D. يتكون من إلكترون سريع الحركة.

8 ماذا يحدث لعدد البروتونات في العنصر عندما يخضع لانحلال جاما؟



- A. ينقص العدد الذري بمقدار 1
B. يزداد العدد الذري بمقدار 1
C. لا يتغير العدد الذري

9 ماذا يحدث لعدد البروتونات في العنصر عندما يخضع لانحلال ألفا ؟ يورانيوم 92 بروتونات 144 نيوترونات  بلوتونيوم 94 بروتونات 146 نيوترونات  ← جسيم - α  A. ينقص العدد الذري بمقدار 1 B. ينقص العدد الذري بمقدار 2 C. يزداد العدد الذري بمقدار 1 D. يزداد العدد الذري بمقدار 2	
10 ماذا يحدث لعدد البروتونات في العنصر عندما يخضع لانحلال بيتا ؟ البوتاسيوم 19 البروتونات 21 النيوترونات  جسيم بيتا إلكترون  كالمسيوم 20 البروتونات 20 النيوترونات  ← A. ينقص العدد الذري بمقدار 1 B. ينقص العدد الذري بمقدار 2 C. يزداد العدد الذري بمقدار 1 D. يزداد العدد الذري بمقدار 2	
11 لماذا تتحلل نواة الذرة غير المستقرة (المشعة) ؟ A. لأنها أيون. B. حتي يصبح لديها إلكترونات أكثر. C. حتي تصبح أكثر استقراراً. D. حتي تصبح غير مستقرة.	
12 أي من التفاعلات تبدأ بنيوترون و ينتج عنها تكوين بروتون و إلكترون عالي الطاقة ؟ A. انحلال ألفا B. انحلال بيتا C. تكوين أيون موجب D. تكوين أيون سالب	