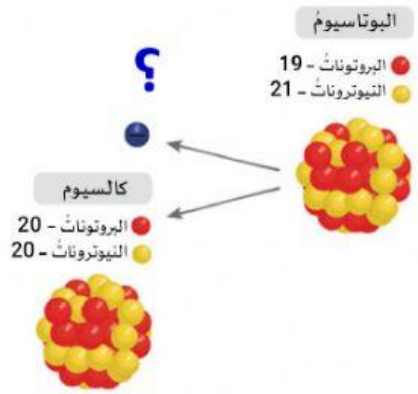
الهدف	ما الذي يحدث أثناء الانحلال الإشعاعي؟	
اسم الطالبة - الصف		السابع /

1 ما نوع الانحلال الظاهر في الشكل؟

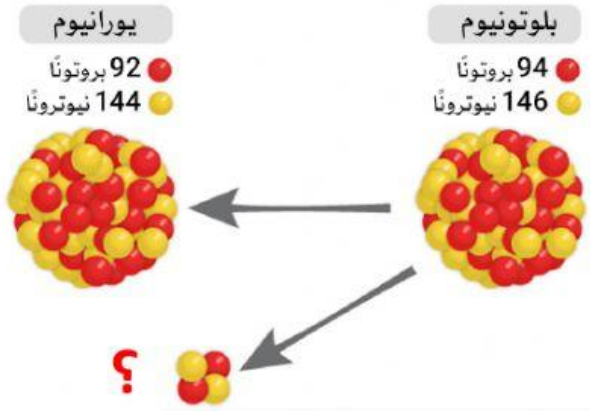


A. انحلال ألفا.

B. انحلال بيتا.

C. انحلال جاما.

2 ما نوع الانحلال الظاهر في الشكل؟

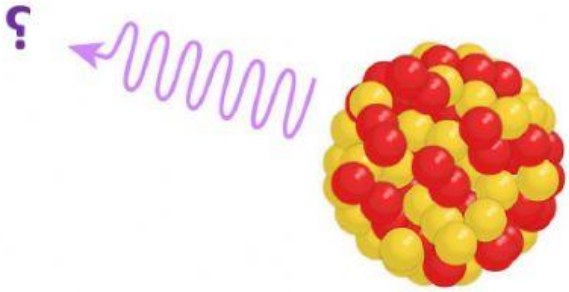


A. انحلال ألفا.

B. انحلال بيتا.

C. انحلال جاما.

3 ما نوع الانحلال الظاهر في الشكل؟



A. انحلال ألفا.

B. انحلال بيتا.

C. انحلال جاما.

LIVEWORKSHEETS

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.

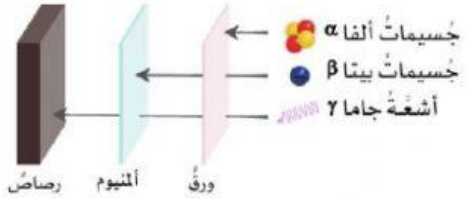
D. البروتونات و النيوترونات الإلكترونات.

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

A. ألفا.

B. بيتا.

C. جاما.



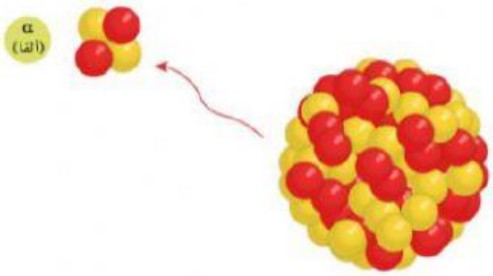
7 **مما يتكون جسيم ألفا ؟**

A. بروتونين فقط.

B. نيوترونين فقط.

C. بروتونين ونيوترونين.

D. يتكون من إلكترون سريع الحركة.

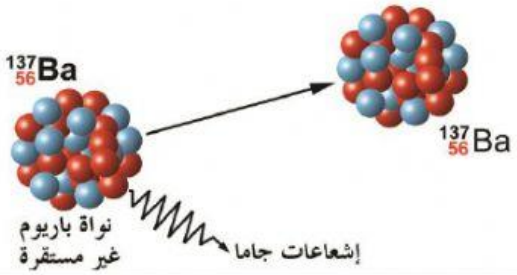


8 **ماذا يحدث لعدد البروتونات في العنصر عندما يخضع لانحلال جاما؟**

A. ينقص العدد الذري بمقدار 1

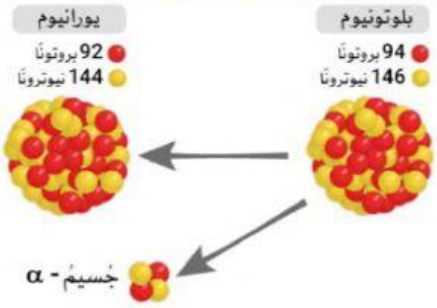
B. يزداد العدد الذري بمقدار 1

C. لا يتغير العدد الذري



LIVEWORKSHEETS

9 ماذا يحدث لعدد البروتونات في العنصر عندما يخضع لانحلال ألفا ؟



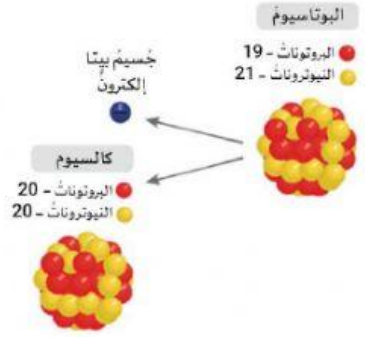
A. ينقص العدد الذري بمقدار 1

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 ؟



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. حتى تصبح أكثر استقراراً.

D. حتى 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

almahiri
LIVEWORKSHEETS