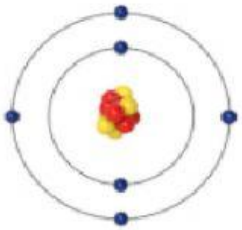
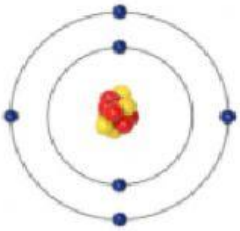
الهدف	ما العلاقة بين طاقة الإلكترون وموقعه في الذرة ؟	
اسم الطالبة - الصف		الثامن /

1 للإلكترونات القريبة من النواة :



A. أقل مقدار من الطاقة.
B. أكبر مقدار من الطاقة.
C. قوة تجاذب ضعيفة مع النواة.
D. قوة تجاذب قوية مع الذرات المجاورة.

2 للإلكترونات البعيدة عن النواة :



A. أقل مقدار من الطاقة.
B. أكبر مقدار من الطاقة.
C. قوة تجاذب قوية مع النواة.
D. قوة تجاذب ضعيفة مع الذرات المجاورة.

3 ما الذي يُشير إليه الرقم 12 في الصورة؟

A. العدد الذري.
B. عدد النيوترونات.
C. العدد الكتلي.
D. عدد العناصر.

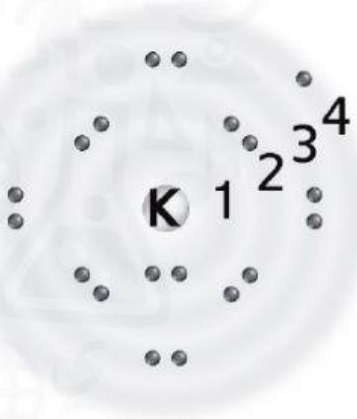
4 ما عدد الإلكترونات الذي يتواجد في المستوى الأول لذرة الماغنيسيوم؟

A. 2
B. 8
C. 10
D. 12

5 ما عدد الإلكترونات الذي يتواجد في المستوى الثاني لذرة الماغنيسيوم؟

A. 2
B. 8
C. 10
D. 12

almheiri
LIVEWORKSHEETS

6	تحتوي ذرة ما على 7 بروتونات ، ما عدد الإلكترونات الذي يتواجد في مستوى الطاقة الثاني ؟ A. 3 B. 7 C. 5 D. 2
7	تحتوي ذرة على 6 إلكترونات في مستوى الطاقة الثاني ، أي من الآتي صحيح ؟ A. تحتوي الذرة على 6 إلكترونات وبروتونين. B. عدد بروتونات الذرة يساوي صفر. C. عدد إلكترونات الذرة يساوي 6 . D. عدد إلكترونات الذرة يساوي 8 .
8	تحتوي ذرة على إلكترون واحد في مستوى الطاقة الثالث ، أي من الآتي صحيح ؟ A. تحتوي الذرة على إلكترون واحد . B. تحتوي الذرة على بروتون واحد . C. عدد إلكترونات الذرة يساوي 11 . D. عدد إلكترونات الذرة يساوي 3 .
9	يوضح الرسم التخطيطي المجاور ذرة البوتاسيوم ، أي مما يلي يُعد ثاني أعلى مستوى طاقة؟ A. 1 B. 2 C. 3 D. 4 
10	كم عدد البروتونات و الإلكترونات في ذرة البوتاسيوم؟ A. 9 إلكترونات و10 بروتون. B. 10 إلكترونات و9 بروتون. C. 19 إلكترون و20 بروتون. D. 19 إلكترون و19 بروتون.