

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

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 .

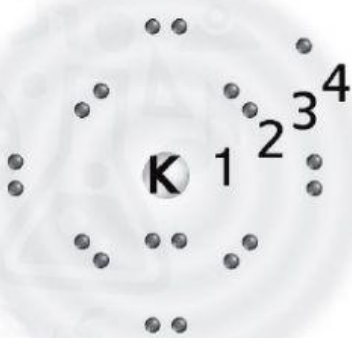
9 يوضح الرسم التخطيطي المجاور ذرة البوتاسيوم ، أي مما يلي يُعد ثاني أعلى مستوى طاقة؟

A. 1

B. 2

C. 3

D. 4



10 كم عدد البروتونات و الإلكترونات في ذرة البوتاسيوم؟

A. 9 إلكترونات و 10 بروتون.

B. 10 إلكترونات و 9 بروتون.

C. 19 إلكترون و 20 بروتون.

D. 19 إلكترون و 19 بروتون.