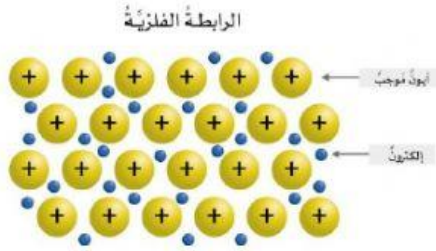


الهدف	كيف تتكون الرابطة الفلزية؟
اسم الطالبة - الصف	الثامن /
1	ذرات كانت متعادلة الشحنة ، تكونت بسبب فقدان الذرات إلكترونات التكافؤ أو اكتسابها: A. النظائر. B. البروتونات. C. النيوترونات. D. الأيونات.
2	كم عدد الإلكترونات التي يمتلكها الأيون Li^{+1} ؟ A. 1 B. 2 C. 8 D. 10
3	كم عدد الإلكترونات التي يمتلكها الأيون N^{-3} ؟ A. 1 B. 2 C. 8 D. 10
4	أي نوع من الذرات يفقد عادةً إلكترونات التكافؤ؟ A. ذرات اللافلزات. B. ذرات أشباه الفلزات. C. ذرات الفلزات.
5	ما نوع الرابطة التي تربط ذرات الألمنيوم معاً ؟ A. الرابطة التساهمية. B. الرابطة الأيونية. C. الرابطة الفلزية.
6	تُسمى الخاصية التي تجعل الفلز لامعاً A. قابلية الطرق. B. التوصيل . C. البريق . D. قابلية السحب .

7 ما الذي يشارك به في الرابطة الفلزية؟

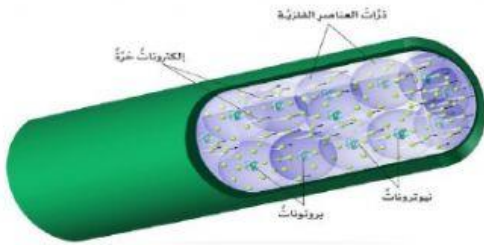


- A. الأيونات سالبة الشحنة.
B. إلكترونات التكافؤ المجمعة.
C. النيوترونات.
D. البروتونات.

8 ما نوع الرابطة المرجح في مادة اذا كانت صلبة عند درجة حرارة الغرفة ولا تذوب في الماء ، ولها سطح لامع وهي قابلة للطرق والسحب بسهولة ؟

- A. رابطة تساهمية.
B. رابطة أيونية.
C. رابطة فلزية.

9 ما سبب قدرة الفلزات على توصيل الكهرباء ؟



- A. بسبب وجود النيوترونات .
B. بسبب وجود البروتونات .
C. بسبب وجود إلكترونات حرة .
D. بسبب وجود أيونات موجبة الشحنة .

10 لماذا تعتبر الفلزات مواد قابلة للطرق ؟

- A. تجذب أيونات الفلزات الموجبة بعضها البعض في بنية منظمة.
B. تنزلق طبقات الذرات بسهولة بمحاذاة بعضها البعض عند تعرضها لقوة ما .
C. تمتلك الفلزات روابط تساهمية وهي ضعيفة للغاية .

