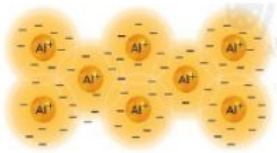
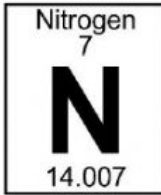
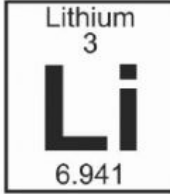


المعلمة : نشوى عبدالله

الهدف	✓ كيف تتكون الرابطة الفلزية ؟ ✓ ما الذي يُعطي الفلزات الخصائص المميزة لها ؟
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 عادة 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 .

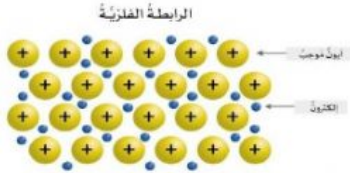


6 تتسمى الخاصية التي تجعل الفلز لامعاً



- A. قابلية الطرق .
- B. التوصيل .
- C. البريق .
- D. قابلية السحب .

7 ما الذي يُشارك به في الرابطة الفلزية؟

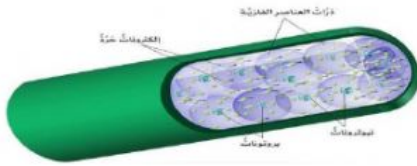


- A. الأيونات سالبة الشحنة .
- B. إلكترونات التكافؤ المجمعة .
- C. النيوترونات .
- D. البروتونات .

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 .



