الهدف	كيف تتكون الرابطة الفلزية؟	
اسم الطالبة - الصف		الثامن /

1 ذرات كانت متعادلة الشحنة ، تكونت بسبب فقدان الذرات إلكترونات التكافؤ أو اكتسابها:

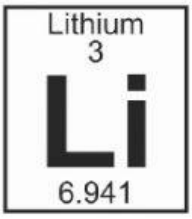
A. النظائر.

B. البروتونات.

C. النيوترونات.

D. الأيونات.

2 كم عدد الإلكترونات التي يمتلكها الأيون Li^{+1} ؟



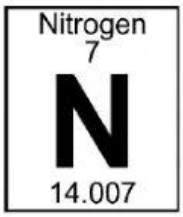
A. 1

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 .....

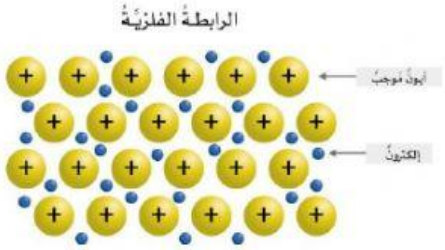
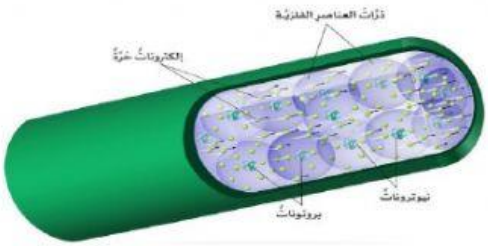
A. قابلية الطرق.

B. التوصيل .

C. البريق .

D. قابلية السحب .

almheiri
LIVEWORKSHEETS

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 تُعتبر 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 و هي ضعيفة للغاية .

almheiri
LIVEWORKSHEETS