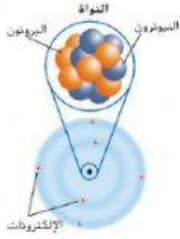


الهدف	ما هو الجدول الدوري؟ وكيف يمكننا استخدامه؟
اسم الطالبة - الصف	الثامن /
1	أي من الآتي من خواص اللافلزات ؟ A. غير موصلة للحرارة والكهرباء. B. قابلة للطرق. C. لامعة. D. صلبة.
2	لماذا لا تجد مركب الماء في الجدول الدوري ؟ A. لأن الجدول الدوري يحتوي على الغازات فقط. B. لأن الجدول الدوري يحتوي على المواد الصلبة فقط. C. لأن الجدول الدوري يحتوي على العناصر فقط. D. لأن الجدول الدوري يحتوي على مركبات فقط.
3	ماذا تسمى الصفوف الأفقية في الجدول الدوري؟ A. عناصر. B. دورات. C. جسيمات. D. مجموعات.
4	ماذا تسمى العناصر الموجودة على يمين الجدول؟ A. اللافلزات. B. الفلزات. C. أشباه الفلزات . D. الغازات النبيلة .
5	ما الذي يمثله كل مربع في الجدول الدوري؟ A. ذرة واحدة. B. بروتون واحد. C. عنصر واحد. D. إلكترون واحد.

6 تحتوي على البروتونات والنيوترونات:



A. الإلكترونات.

B. الغلاف الخارجي للذرة.

C. النواة.

D. العناصر.

7 ماذا تسمى العناصر الموجودة على يسار الجدول ، باستثناء الهيدروجين ؟



A. اللافلزات.

B. الفلزات.

C. أشباه الفلزات .

D. الغازات النبيلة .

8 ما الذي يُشير إليه السهم في الصورة؟



A. العدد الذري.

B. عدد النيوترونات.

C. العدد الكتلي.

D. عدد العناصر.

9 هو عدد البروتونات في الذرة :

A. الكتلة الذرية.

B. المقياس الذري.

C. العدد الذري.

D. الوزن الذري.

10 حدد العدد الذري لذرة الليثيوم الظاهرة أمامك؟

A. 3

B. 6

C. 7

D. 9

