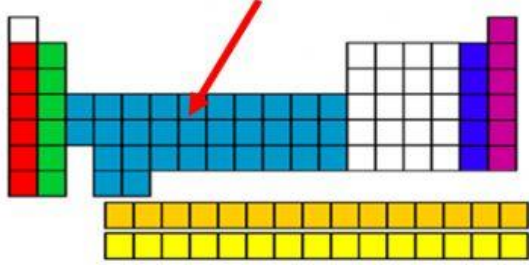
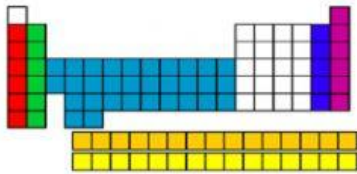


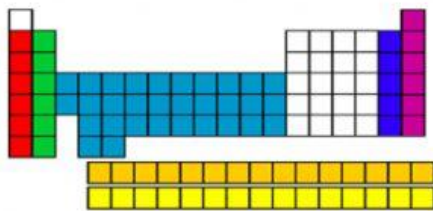
الهدف	ما خواص الفلزات الانتقالية؟ وكيف تتغير أنماط الفلزات؟
اسم الطالبة - الصف	السابع /
1	ماذا تسمى العناصر المشار إليها بسهم في الجدول الدوري؟  A. الفلزات القلوية. B. الفلزات القلوية الأرضية. C. العناصر الانتقالية. D. أشباه الفلزات
	أي مما يلي من الخواص الكيميائية للعناصر الانتقالية؟ A. لها ألوان لامعة. B. أعلى كثافة من الفلزات القلوية. C. لها قابلية كبيرة للسحب. D. تتفاعل قليلاً مع الأكسجين.
3	عناصر لها درجات الكثافة الأعلى بين كل الفلزات والأكثر صلابة وهي مقاومة للتآكل: A. الفلزات القلوية. B. العناصر الانتقالية. C. الفلزات القلوية الأرضية. D. الغازات النبيلة.
	جميع الفلزات في الحالة الصلبة، باستثناء عنصر: A. الزئبق B. الصوديوم C. الهيدروجين D. البوتاسيوم.

5 لماذا وضع العلماء سلسلة الأئنيديات والأكتينيدات أسفل الجدول الدوري؟



- A. حتى لا تكون الدورتان 6 و 7 أطول من الدورات الأخرى.
- B. لأنها فلزات قلوية.
- C. لأنها أشباه فلزات.
- D. لأنها لا تمتلك خواص الفلزات الانتقالية.

6 إلى أي نوع من العناصر تنتمي سلسلة الأئنيديات والأكتينيدات؟



- A. الفلزات القلوية
- B. الفلزات القلوية الأرضية
- C. الفلزات الانتقالية
- D. أشباه الفلزات

7 لماذا يعتبر الألمنيوم مادة مناسبة لصنع الطائرات؟

- A. لأن الألمنيوم لا فلز
- B. لأن الألمنيوم لا يصدأ
- C. لأن الألمنيوم صلب ولا يمكن ثنيه
- D. لأن الألمنيوم قابل للاشتعال

8 أي الخواص الآتية للألمنيوم هي الأكثر فائدة في صنع الطائرات؟

- A. خفيف الوزن وقوي.
- B. براق وثقيل الوزن.
- C. ثقيل الوزن وضعيف.
- D. صلب وله درجات انصهار منخفضة.

9 لأي مجموعة في الجدول الدوري تنتمي العناصر الانتقالية؟

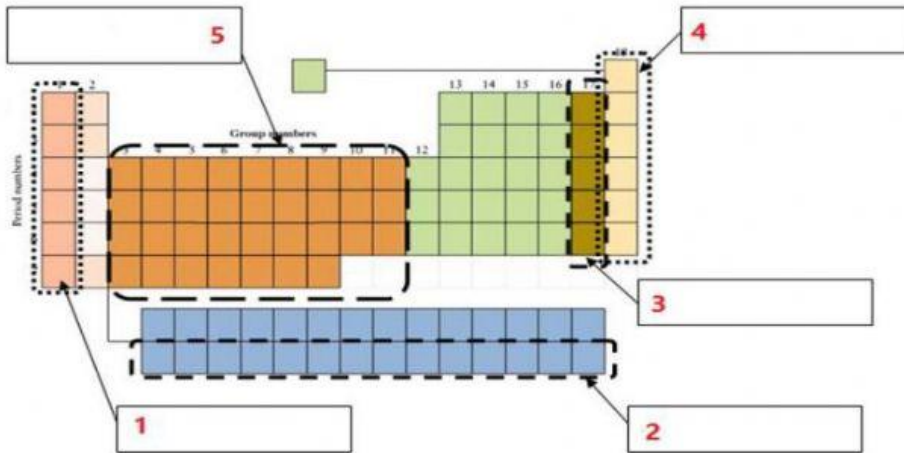
- A. المجموعة 1
- B. المجموعة 2
- C. المجموعات من 3 إلى 12
- D. المجموعات من 16 إلى 18

10 يُعد الزئبق من الأمثلة على:

- A. الفلزات القلوية.
- B. الفلزات القلوية الأرضية.
- C. الفلزات الانتقالية.
- D. أشباه الفلزات.

11 ما الرقم الذي يشير إلى مجموعة لها درجات الكثافة الأعلى بين كل الفلزات والأكثر صلابة وهي

مقاومة للتآكل وتستخدم للبناء؟



- 1 .A
- 2 .B
- 3 .C
- 4 .D
- 5 .E