

الصفحة	الدرس	1-3	صفحات الكتاب	التاريخ
الجدول الدوري للعناصر	مقدمة في الجدول الدوري للعناصر	1-3	72 - 66	/ /

اختر الإجابة الصحيحة لكل من الأسئلة التالية:

1. ما الخاصية الفيزيائية التي اعتمدها مندليف لتنظيم العناصر في الجدول الدوري؟

A. تزايد العدد الذري.

B. تزايد الكتلة الذرية.

C. تناقص العدد الذري.

D. تناقص الكتلة الذرية.

2. في مفتاح العنصر ما الذي يمثل عدد البروتونات في الذرة؟

A. الكتلة الذرية

B. الرمز الكيميائي

C. العدد الذري

D. رمز العنصر

3. ما الخاصية الفيزيائية التي اعتمدها موزلي لتنظيم العناصر في الجدول الدوري؟

A. تزايد العدد الذري.

B. تزايد الكتلة الذرية.

C. تناقص العدد الذري.

D. تناقص الكتلة الذرية.

4. ما الذي يحدد ترتيب العناصر في الجدول الدوري المعتمد حالياً؟

A. تزايد عدد النيوترونات.

B. تزايد الكتلة الذرية.

C. تزايد العدد الكتلي.

D. تزايد العدد الذري.

5. ماذا يسمى العمود الرأسي من الجدول الدوري؟

A. مجموعة.

B. عائلة.

C. دورة.

D. فريق.

6. ماذا يسمى الصف الأفقي من الجدول الدوري؟

A. مجموعة.

B. عائلة.

C. دورة.

D. فريق.

7. كم عدد المجموعات في الجدول الدوري ؟

A. 2

B. 8

C. 7

D. 18

8. كم عدد الدورات في الجدول الدوري ؟

A. 2

B. 8

C. 7

D. 18

9. أي مما يلي يترافق بمعدل واحد لكل عنصر من اليسار إلى اليمين ضمن دورة واحدة في الجدول الدوري ؟

A. العدد الذري

B. العدد الكتلي

C. متوسط الكتلة الذرية

D. درجة الانصهار

10. ما الذي يمثلته العدد الذي فيه كسور في مفتاح العنصر ؟

A. الكتلة الذرية

B. الرمز الكيميائي

C. العدد الذري

D. رمز العنصر

11. كم تبلغ الكتلة الذرية للنيتروجين؟

A. 7

B. 14.01

C. 7.01

D. 21.01

12. إلى ماذا يشير السهم في صورة مفتاح العنصر ؟

A. الكتلة الذرية

B. الرمز الكيميائي

C. العدد الذري

D. حالة المادة

13. إلى ماذا يشير السهم في صورة مفتاح العنصر ؟

A. الكتلة الذرية

B. الرمز الكيميائي

C. العدد الذري

D. حالة المادة

14. أي من قوائم العناصر التالية تتكون دورة في الجدول الدوري ؟

Na, Mg, Al, Si, P, S, Cl, Ar	
F, Cl, Br, I, At, Ts	
B, Si, Te, At, Og	
C, P, Se, I, Rn	

الجدول الدوري للعناصر

15. ما العدد الذري للعنصر الذي يقع في الدورة الثانية و المجموعة 15 من الجدول الدوري ؟

A. 1

B. 7

C. 8

D. 15

16. في مفتاح العنصر ، ماذا يسمى الرقم المرتبط بكل نظام للعنصر ؟

A. متوسط الكتلة الذرية

B. متوسط كتلة العنصر

C. العدد الذري

D. الكتلة الذرية للعنصر

17. أي من قوائم العناصر التالية تتكون مجموعة في الجدول الدوري ؟

Na, Mg, Al, Si, P, S, Cl, Ar	
F, Cl, Br, I, At, Ts	
B, Si, Te, At, Og	
C, P, Se, I, Rn	

الجدول الدوري للعناصر