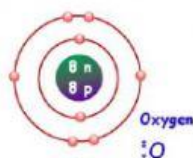
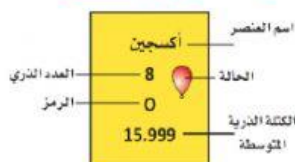
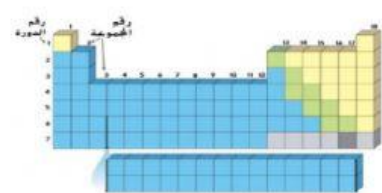
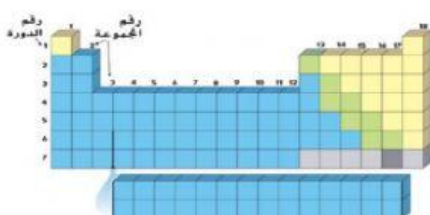


الهدف	✓ ما هو الجدول الدوري؟ ✓ ما الفرق بين الفلزات واللافلزات وأشباه الفلزات؟ ✓ ما المقصود بالرابطة الكيميائية؟ ✓ ما الجسيمات دون الذرية؟
اسم الطالبة - الصف	الثامن /
1	ما هو الجدول الدوري؟ A. ترتيب للعناصر في جدول بحسب خصائصها الفيزيائية والكيميائية. B. ترتيب للمركبات في جدول بحسب خصائصها الفيزيائية والكيميائية.
2	ماذا يُسمى كل عمود في الجدول الدوري؟ A. مجموعة B. دورة C. صف D. خلية
3	ماذا يُسمى كل صف في الجدول الدوري؟ A. مجموعة B. دورة C. صف D. خلية
4	كل مما يلي من المعلومات التي يعرضها كل مربع في الجدول الدوري ماعدا ؟ A. اسم العنصر B. العدد الذري C. حالة العنصر D. لون العنصر
5	ترتيب العناصر في الجدول الدوري بحسب A. العدد الكتلي. B. العدد الذري. C. لون العنصر. D. حالة العنصر.
6	حدد العدد الذري لذرة الاكسجين الظاهرة امامك : A. 6. B. 8. C. 12.



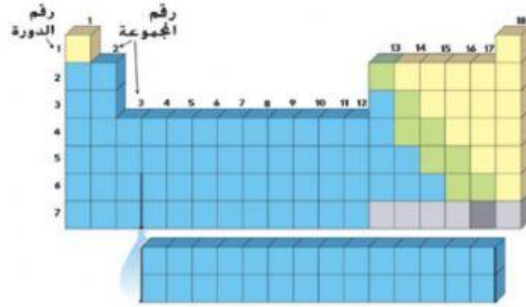
D. 20.

7 بماذا تتميز العناصر التي تقع في المجموعة نفسها؟

2
4 Be
12 Mg
20 Ca
38 Sr
56 Ba
88 Ra

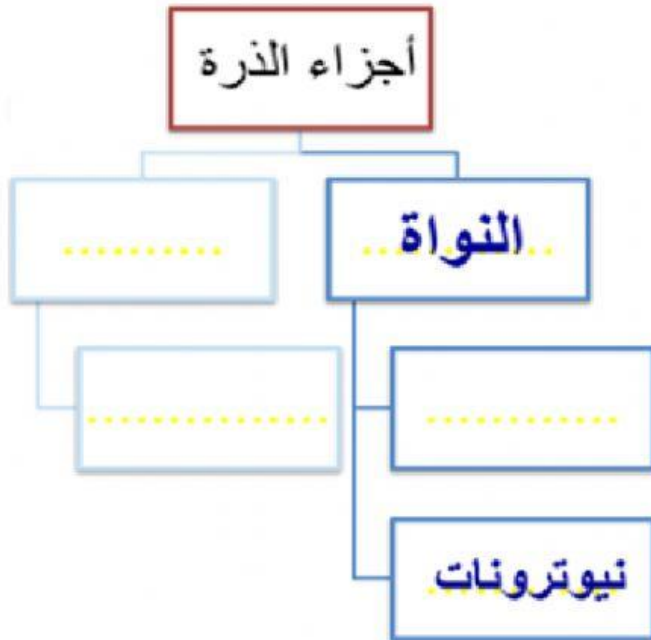
- A. لها نفس الخصائص الكيميائية
B. تتفاعل مع العناصر الأخرى بنفس الطريقة
C. الاختيار A,b صحيح
D. الاختيار A,b غير صحيح

8 صلي بين اللون في الجدول الدوري ما تعنيه.



- A. فلز أخضر
B. لافلز أصفر
C. شبه فلز أزرق

9 أكمل المخطط التالي بسحب الإجابة الصحيحة:



بروتونات +

إلكترونات -

السحابة
الإلكترونية

