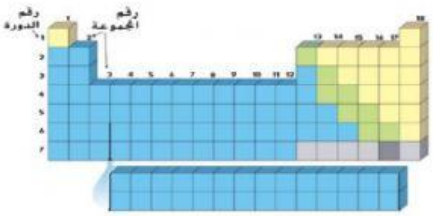
الهدف	✓ ما هو الجدول الدوري؟ ✓ ما الفرق بين الفلزات واللافلزات وأشباه الفلزات؟ ✓ ما المقصود بالرابطة الكيميائية؟ ✓ ما الجسيمات دون الذرية؟
اسم الطالبة - الصف	الثامن /

1 ما هو الجدول الدوري ؟

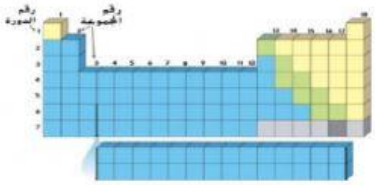
A. ترتيب للعناصر في جدول بحسب خصائصها الفيزيائية والكيميائية.
B. ترتيب للمركبات في جدول بحسب خصائصها الفيزيائية والكيميائية.

2 ماذا يُسمى كل عمود في الجدول الدوري؟



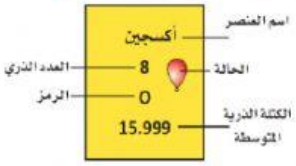
A. مجموعة
B. دورة
C. صف
D. خلية

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 ؟

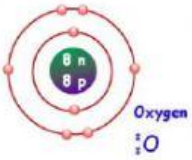


A. اسم العنصر
B. العدد الذري
C. حالة العنصر
D. لون العنصر

5 تترتب 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.

LIVEWORKSHEETS

D. 20.

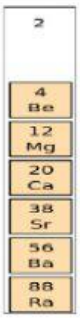
7 بماذا تتميز العناصر التي تقع في المجموعة نفسها؟

A. لها نفس الخصائص الكيميائية

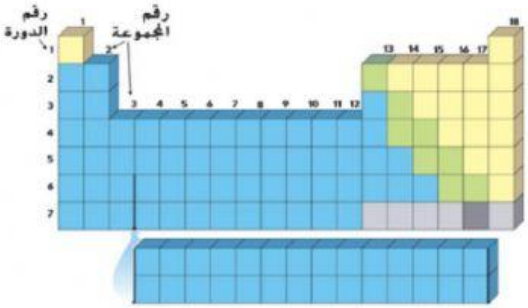
B. تتفاعل مع العناصر الأخرى بنفس الطريقة

C. الاختيار A,b صحيح

D. الاختيار A,b غير صحيح



8 صلي بين اللون في الجدول الدوري ما تعنيه.

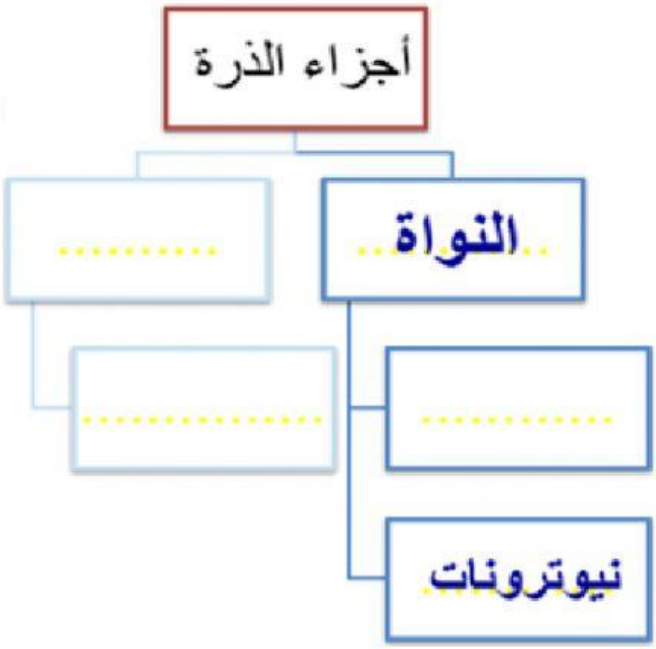


A. فلز أخضر

B. لافلز أصفر

C. شبه فلز أزرق

9 أكمل المخطط التالي بسحب الإجابة الصحيحة:



بروتونات +

إلكترونات -

السحابة الإلكترونية

LIVEWORKSHEETS

LIVEWORKSHEETS