



الصف

التاريخ

الاسم

تقويم الفصل

2

الفصل

الجدول الدوري والتدرج في خواص العناصر

مراجعة المفردات

اكتب عن يمين كل تعريف في العمود A رمز المصطلح المناسب له من العمود B فيما يلي:

العمود B	العمود A
a. الفلزات القلوية	1. ينص على أنه عند ترتيب العناصر وفق ازدياد أعدادها الذرية يحدث تكرار في خواصها الكيميائية والفيزيائية.
b. الفلزات القلوية الأرضية	2. المجموعات 1، و2، و18 - 13.
c. الكهروسالبية	3. المجموعات 12 - 3.
d. الهالوجينات	4. عناصر المجموعة 1 ما عدا الهيدروجين.
e. الدورة	5. عناصر المجموعة 2.
f. الأيون	6. عمود في الجدول الدوري.
g. طاقة التأين	7. صف في الجدول الدوري.
h. الغازات النبيلة	8. عناصر المجموعة 17.
i. قاعدة الثمانية	9. عناصر المجموعة 18.
j. دورية الخواص	10. ذرة أو مجموعة من الذرات لها شحنة موجبة أو سالبة.
k. العناصر المُمثلة	11. الطاقة اللازمة لفصل إلكترون من ذرة في حالتها الغازية.
l. العناصر الانتقالية	12. تنص على أن الذرات تكسب الإلكترونات أو تخسرها أو تشارك بها، لتحصل على ثمانية إلكترونات تكافؤ في مستوى طاقتها الأخير.
m. المجموعة	13. مقدرة ذرة على جذب إلكترونات الرابطة الكيميائية.



إعداد: الأستاذ عباس العبدرب الرسول



LIVEWORKSHEETS