

الاسم \_\_\_\_\_ التاريخ \_\_\_\_\_ الصف \_\_\_\_\_

## الفصل 2 تقويم الفصل

# الجدول الدوري والدرج في خواص العناصر

## مراجعة المفردات

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

العمود B

العمود A

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



إعداد : الأستاذ عباس العبدرب الرسول



**LIVEWORKSHEETS**