



Unit 1 الدورية في خصائص العناصر	الجدول الدوري للعناصر	ورقة عمل 6
	اسم الطالب:	التاريخ:

1- ما المقصود بالمصطلحات الآتية:

- أ- نصف القطر الذري:
- ب- نصف القطر الأيوني:
- ج- التوصيل الكهربائي:
- د- درجة الانصهار:

2 – (بالاستعانة بالجدول الدوري) أي العناصر الآتية هو الأكبر في نصف القطر مع ذكر السبب

K, Ti : (.....)

السبب:

3 – (بالاستعانة بالجدول الدوري) أي العناصر الآتية هو الأكبر في نصف القطر مع ذكر السبب

Sb, N : (.....)

السبب:

4 – أيهما له أعلى نصف القطر مع ذكر السبب

O²⁻, O : (.....)

السبب:

5 – أيهما له أعلى نصف القطر مع ذكر السبب

Na¹⁺, Na : (.....)

السبب:

6 – (بالاستعانة بالجدول الدوري) رتب العناصر Na, Al, Mg وفق الزيادة في التوصيل الكهربائي مع ذكر السبب

..... > >
الأقل توصيل كهربائي الأعلى توصيل كهربائي

السبب:

7 – (بالاستعانة بالجدول الدوري) أي العناصر الآتية هو الأعلى في التوصيل الكهربائي مع ذكر السبب

F, Be : (.....)

السبب:

8 – (بالاستعانة بالجدول الدوري) أي العناصر الآتية له أعلى درجة انصهار مع ذكر السبب

Rb, Li : (.....)

السبب:

اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي:

9- أي الجمل الآتية صحيحة عند تكون الأيونات السالبة من الذرات المتعادلة؟

A	تكتسب الذرة الإلكترونات ويقل نصف قطرها
B	تكتسب الذرة الإلكترونات ويزداد نصف قطرها
C	تفقد الذرة الإلكترونات ويقل نصف قطرها
D	تفقد الذرة الإلكترونات ويزداد نصف قطرها

.....

10- أي الجمل الآتية صحيحة عن تدرج نصف القطر الذري؟

A	يزداد بالاتجاه الى اسفل الجدول الدوري ويزاد بالاتجاه الى يسار الجدول الدوري
B	يقل بالاتجاه الى اسفل الجدول الدوري ويقل بالاتجاه الى يسار الجدول الدوري
C	يزداد بالاتجاه الى اسفل الجدول الدوري ويقل بالاتجاه الى يسار الجدول الدوري
D	يقل بالاتجاه الى اسفل الجدول الدوري ويزاد بالاتجاه الى يسار الجدول الدوري