التطبيق الختامي – الدرس 2-2: تدرُّج الخواص الدورية للعناصر

المستوى العاشر – الكيمياء / الزمن : 10 دقائق

اسم الطالبة:	الصف: 10 /	الدرجة: ..... / 10

السؤال الأول: ضعي دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة: — 5 درجات

1 أيُّ العناصر الآتية من الدورة الثالثة له أصغر نصف قطر ذرّي؟

أ) الصوديوم Na	ب) المغنيسيوم Mg
ج) الألومنيوم Al	د) الكلور Cl

2 عند تكوُّن أيون الأكسيد O^{-2} من ذرّة الأكسجين O فإن نصف قطره:

أ) يقلّ لزيادة جذب النواة	ب) يزداد لزيادة التنافر بين الإلكترونات
ج) يبقى ثابتًا لا يتغيّر	د) يقلّ لفقد مستوى طاقة

3 يوصل الألومنيوم Al التيار الكهربائي أفضل من الصوديوم Na؛ بسبب:

أ) صغر عدده الذرّي	ب) زيادة عدد الإلكترونات الحرة
ج) أنه من اللافلزات	د) كبر نصف قطره الذرّي

4 أيُّ العناصر الآتية يوجد في الحالة الغازية عند درجة حرارة الغرفة لانخفاض درجة انصهاره؟

أ) البريليوم Be	ب) الليثيوم Li
ج) المغنيسيوم Mg	د) الفلور F

5 أيُّ العبارات الآتية صحيحة؟

أ) اللافلزات جيدة التوصيل للكهرباء	ب) الجرافيت يوصل الكهرباء لوجود إلكترونات حرة
ج) السيليكون أفضل توصيلًا من الألومنيوم	د) يزداد التوصيل من Al إلى Ar

LIVEWORKSHEETS

الجزء الثاني: الأسئلة المقالية

السؤال الثاني: قارني بين الصوديوم Na والكلور Cl من الدورة الثالثة: — **3 درجات**

وجه المقارنة	الصوديوم Na	الكلور Cl
نصف القطر الذرّي (أكبر / أصغر)		
التوصيل الكهربائي (جيد / رديء)		
نصف قطر أيونه مقارنةً بذرّته (يقلّ / يزداد)		

السؤال الثالث: أكملي المخطط الآتي بكلمة (يزداد / يقلّ): — **درجة واحدة**

نصف القطر الذرّي

عبر الدورة الواحدة

من اليسار إلى اليمين →

.....

عبر المجموعة الواحدة

من الأعلى إلى الأسفل ↓

.....

السؤال الرابع: فسّري: درجة انصهار السيليكون Si أعلى من درجة انصهار الكلور Cl. — **درجة واحدة**

.....

.....

.....

السؤال الأول	السؤال الثاني	السؤال الثالث	السؤال الرابع	المجموع
..... / 5	..... / 3	..... / 1	..... / 1	..... / 10

★ بالتوفيق يا متألّقة ★

LIVEWORKSHEETS