الاختبار المقنن الجدول الدوري والتدرج في خواص العناصر

١) عناصر المجموعة الواحدة في الجدول الدوري لها نفس-

a) عدد إلكترونات التكافؤ

b) الخواص الفيزيائية

c) عدد الإلكترونات

d) التوزيع الإلكتروني

---

٢) أي العبارات التالية غير صحيحة:

a) نصف قطر ذرة الصوديوم Na اصغر من نصف قطر ذرة المغنيسيوم Mg

b) قيمة الكهرسالية للكربون C أكبر من قيمة الكهرسالبية لليورون B

c) نصف قطر الأيون Br اكبر من نصف قطر ذرة Br

d) طاقة التاين الأولى لعنصر K اكبر من طاقة التاين الأولى لعنصر Rb

---

٣) التوزيع الإلكتروني الذرة عنصر هو $[Ar]\ 4s^2\ 3d^{10}\ 4p^4$ ما المجموعة والدورة والفئة التي يقع ضمنها هذا العنصر في الجدول الدوري؟

a) مجموعة ١٤، دورة ٤، فئة d

b) مجموعة ١٦، دوره ٣، فئة p

c) مجموعة ١٤، دوره ٤، فية p

d) مجموعة ١٦، دوره ٤، فئة p

استخدام الجدول التالي للإجابة على السؤالين ٤ وه

خواص العنصر		
العنصر	الفئة	الخواص
X	s	صلب، يتفاعل بسرعة مع الأكسجين.
Y	p	غاز عند درجة حرارة الغرفة، يكون الأملاح.
Z	—	غاز خامل.

٤) اي بمجموعة في الجدول الدوري يقع فيها العنصر (X) ؟

1(a 17 (b

4 (c 18 (d

٥) الفئة التي يقع فيها العنصر Z في

s (a p (b

d (c f (d

LIVEWORKSHEETS

٦) توجد أشباه الفلزات في الجدول الدوري فقط في

a) الفئة d

b) المجموعات ١٣ إلى ١٧

c) الفئةf

d) المجموعتين ١و٢

---

٧) ما المجموعة التي تحتوي على لافلزات فقط :

a) 1

b) 13

c) 15

d) 18

---

٨) يمكن توقع أن العنصر ١١٨له خواص تشبه

a) الفلزات القلوية الأرضية

b) الهالوجين

c) أشباه الفلزات

d) الغاز النبيل

---

٩) ادرس التوزيع الإلكتروني التالي ثم أجب عن الأسئلة التي تليه:

$[Ne]3s^2 3p^3$

الفئة	الدورة	المجموعة
s	٣	١٣
p	٤	١٤
d	٥	١٥
f	٦	١٦

LIVEWORKSHEETS