

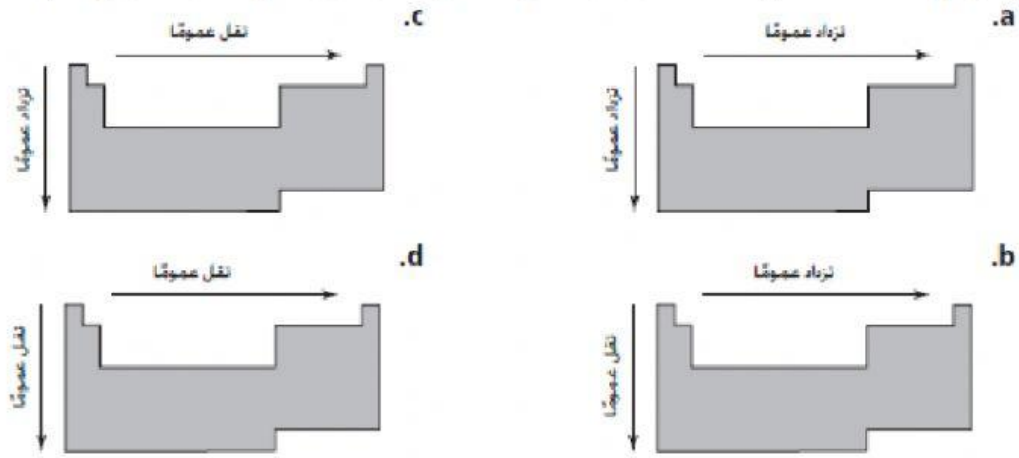
تدرج خواص العناصر

3 - 2 تدرج خواص العناصر

اقرأ في كتابك عن نصف قطر الذرة، ونصف قطر الأيون.

ضع دائرة حول رمز أفضل إجابة لإكمال الجملة، أو إجابة السؤال فيما يلي:

1. لا يمكن قياس أنصاف أقطار الذرات بدقة؛ لأن السحابة الإلكترونية حول النواة غير محددة. _____
 a. الشحنة b. الكتلة c. الحد الخارجي d. احتمالية الوجود
2. أي الرسوم التالية تصف تغير أنصاف أقطار الذرات عبر المجموعات والدورات في الجدول الدوري بصورة صحيحة؟



3. عميقاً يُعزى التغير في أنصاف أقطار ذرات عناصر المجموعة الواحدة عند الانتقال فيها من أعلى إلى أسفل إلى:
 a. نقصان كتلة النواة b. قلة عدد مستويات الطاقة المملوءة
 c. ازدياد شحنة النواة d. حماية الإلكترونات الداخلية للإلكترونات الخارجية

4. _____ هو ذرة أو مجموعة من الذرات المتحدة وتحمل شحنة سالبة أو موجبة.
 a. الهالوجين b. الأيون c. النظير d. الجزيء

5. تصبح الذرة سالبة الشحنة عندما
 a. تكسب إلكترونًا b. تكسب بروتونًا c. تخسر إلكترونًا d. تخسر بروتونًا

6. أي الرسوم التالية يُمثل العلاقة بين قطر ذرة الصوديوم، وقطر أيونها؟

