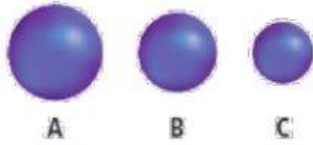


تدرج الحجم الذري في الجدول الدوري

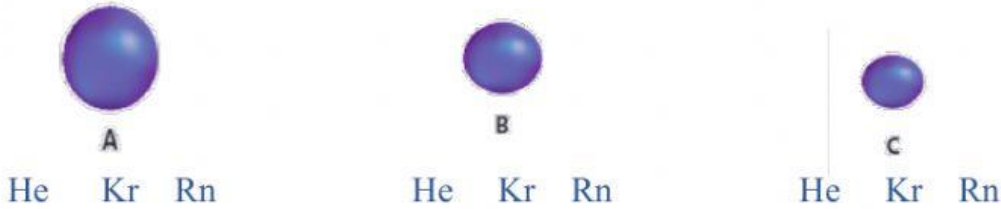
بعد الانتهاء من دراسة تدرج الحجم الذري في الدورة والمجموعة

١. أي العناصر له أكبر نصف قطر: الماغنسيوم Mg، أو السليكون Si، أو الكبريت S أو الصوديوم Na، و أيها له أصغر نصف قطر؟

Mg	Si	Na	أكبر حجم
Mg	Si	Na	أصغر حجم



٢. بين الشكل المجاور عناصر الهيليوم، والكربون والراديون. أيها يمثل عنصر الكربون؟ وكيف يمكن الاستدلال على ذلك؟



٣. حدد أي العنصرين في كل زوج ما يأتي له نصف قطر أكبر:

a. عنصر في الدورة ٢ والمجموعة ١، أو عنصر في الدورة ٣ والمجموعة ١٨

عنصر في الدورة ٢ والمجموعة ١ < عنصر في الدورة ٣ والمجموعة ١٨

عنصر في الدورة ٢ والمجموعة ١ > عنصر في الدورة ٣ والمجموعة ١٨

ب. عنصر في الدورة ٥ والمجموعة ٢، أو عنصر في الدورة ٣ والمجموعة ١٦

عنصر في الدورة ٥ والمجموعة ٢ > عنصر في الدورة ٣ والمجموعة ١٦

عنصر في الدورة ٥ والمجموعة ٢ < عنصر في الدورة ٣ والمجموعة ١٦