

أسئلة مراجعة الدرس الثاني

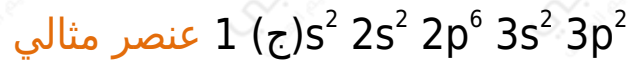
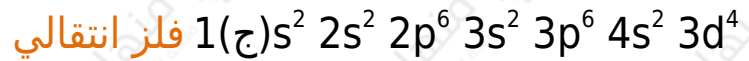
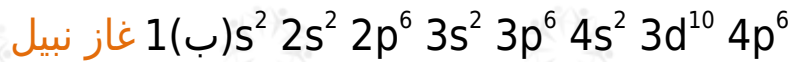
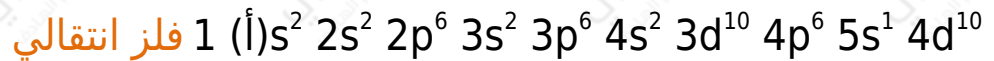
السؤال الأول:

لماذا تتشابه الخواص الفيزيائية والكيميائية لكل من عنصري الصوديوم (11) والبوتاسيوم ($_{19}\text{K}$)؟

تتشابه الخواص الفيزيائية لكل من عنصري الصوديوم والبوتاسيوم بسبب التشابه في الترتيبات الإلكترونية لكل منهما، واحتوائهما على إلكترون واحد في تحت مستوى الطاقة s لكل منهما.

السؤال الثاني:

صّف كل عنصر من العناصر التالية كعنصر مثالي أو فلز انتقالي أو غاز نبيل:



السؤال الثالث:

أي من العناصر التالية تُعتبر فلزات انتقالية؟



السبب: يحتوي كل من تحت مستوى الطاقة d المجاور له على إلكترونات.