مراجعةُ الدرسِ

1- **الفكرةُ الرئيسةُ:** أُوضِّحُ العلاقةَ بينَ التوزيعِ الإلكترونيِّ للعنصرِ ورقْمِ مجموعتِهِ ورقْمِ دورتِهِ.

2- أُوضِّحُ المقصودَ بكلٍّ منْ:

أ . مُستوى الطاقةِ. ب . الدورةِ. جـ. الهالوجين.

3- أكتبُ التوزيعَ الإلكترونيَّ لكلٍّ منَ العناصرِ الآتيةِ:

أ . عنصرٌ عددُهُ الذرِّيُّ 5.

ب . عنصرٌ عددُهُ الذرِّيُّ 31.

جـ. عنصرٌ مِنَ الدورةِ الثانيةِ والمجموعةِ 6A.

د . عنصرٌ منَ الدورةِ الرابعةِ والمجموعةِ 4A.

4- إذا علمتُ أنَّ العددَ الذرِّيَّ للنيتروجين يُساوي 7؛ فأُجيبُ عنِ الأسئلةِ الآتيةِ:

أ . **أستنتِجُ** عددَ الإلكتروناتِ في المُستوى الخارجيِّ لذرّةِ النيتروجين N.

ب . أُحدِّدُ مجموعةَ هذا العنصرِ ودورتَهُ.

جـ. أكتبُ التوزيعَ الإلكترونيَّ للأيونِ الذي تكوّنُهُ ذرّةُ النيتروجين، وأحدِّدُ شِحنتَهُ.

5- **أُفسِّرُ** ما يأتي:

أ . تُوجَدُ الغازاتُ النبيلَةُ في الطبيعَةِ على شكلِ ذرّاتٍ مُنفَرِدَةٍ.

ب . تميلُ عناصرُ المجموعةِ الخامسةِ إلى كسبِ الإلكتروناتِ في تفاعلاتِها.

6- بناءً على موقعِ عنصرِ البوتاسيوم K في الجدولِ الدوريِّ؛ أُجيبُ عنِ الأسئلةِ الآتيةِ:

أ . أُحدِّدُ العددَ الذرِّيَّ للبوتاسيوم.

ب . **أستنتِجُ** عددَ المستوياتِ في ذرّةِ البوتاسيوم، وعددَ الإلكتروناتِ في المستوى الخارجيِّ.

جـ. أكتبُ التوزيعَ الإلكترونيَّ للأيونِ الذي تكوّنُهُ ذرّةُ البوتاسيوم، وأحدِّدُ شِحنتَهُ.

7- أُوضِّحُ تغيُّرَ حجومِ الذرّاتِ في الدورةِ الواحدةِ بالانتقالِ من اليسارِ إلى اليمينِ في الجدولِ الدوري.

8 أُحدِّدُ العنصرَ الأصغرَ حجمًا بينَ العناصرِ الآتيةِ: Cl, Br, I

9- أستعينُ بالجدولِ الدوريِّ وأُحدّدُ العنصرَ الأكثرَ نشاطًا بينَ العناصرِ في كلِّ مجموعةٍ مِنَ العناصرِ الآتيةِ:

(Na, Li), (Ca, Ba), (N,O), (Cl,Br), (Al, Mg)

منهاجي
متعة التعليم الهادف