

## أسئلة مراجعة الدرس الأول

### السؤال الأول:

صف كيف تطور الجدول الدوري.

لاحظ مندليف ميول (اتجاه) في الخواص، ورتب العناصر المتماثلة مع بعضها (المتشابهة في الخواص)، ثم رتب المجموعات بحيث تترتب العناصر بترتيب زيادة الكتلة. توجد فراغات (أماكن خالية) في الترتيب، كانت تمتلئ كلما اكتشفت عناصر جديدة. رتب موزلي العناصر تبعاً لزيادة العدد الذري.

### السؤال الثاني:

ما المعيار الذي استخدمه مندليف في بناء الجدول الدوري للعناصر؟  
 زيادة الكتلة الذرية للعناصر، والمثابرة في الخواص.

### السؤال الثالث:

قم بربط المجموعة والدورة والفلزات الانتقالية بالجدول الدوري.  
 B المجموعة عمود رأسي، والدورة صف أفقي، الفلزات الانتقالية هي عناصر المجموعة

### السؤال الرابع:

حدّد ما إذا كان كل عنصر فلزاً أو شبه فلز أو لافلز.

Au<sub>79</sub>(أ) الذهب (.) فلز

Si(ب) السيليكون (14). شبه فلز

Mn(ج) المنجنيز (25). فلز

S(د) الكبريت (16). لافلز

Ba(هـ) الباريوم (56). فلز

### السؤال الخامس:

أيّ من عناصر السؤال السابق عناصر مثالية؟

السيليكون، الكبريت، والباريوم.

### السؤال السادس:

Ca اذكر أسماء عنصرين لهما خواصّ مشابهة لعنصر الكالسيوم (20).

البريليوم، والمغنيسيوم، والإسترانشيوم، والباريوم؛ لأنها من مجموعة الكالسيوم.