أسئلة تقييم الدرس الثاني

الجدول الدوري لتصنيف العناصر

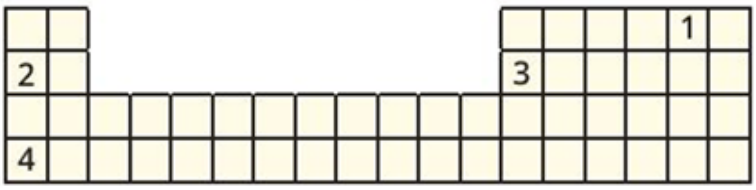
السؤال الأول:

أكمل العبارة التالية بما يناسبها:

رتبت العناصر في الجدول الدوري الحديث حسب أعدادها الذرية وفي جدول مندليف حسب كتلها الذرية.

السؤال الثاني:

الشكل التالي يمثل مقطع من الجدول الدوري:



(1) ما العنصران اللذان يقعا في دورة واحدة؟

2 , 3

(2) ما العنصران اللذان يقعا في مجموعة واحدة؟

2 , 4

السؤال الثالث:

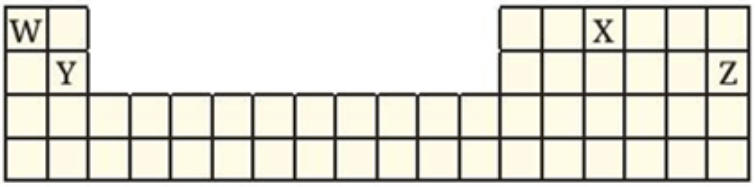
5) : (اختر الإجابة الصحيحة للأسئلة من (1).

(1) أي الاختيارات التالية يعبر عن فلزي الليثيوم والبوتاسيوم؟

الاختيارات	الفلز الذى درجة انصهاره أعلى	الفلز الأنشط فى تفاعله مع الماء
أ	الليثيوم	الليثيوم
ب	الليثيوم	البوتاسيوم
جـ	البوتاسيوم	الليثيوم
د	البوتاسيوم	البوتاسيوم

ب- الليثيوم ، البوتاسيوم.

(2) الشكل التالي يمثل مقطع من الجدول الدوري:



أي مما يلي يمثل التوزيع الإلكتروني الصحيح للعنصر الموضح أمامه؟

أ- العنصر (W): 2 , 8 , 1)

ب- العنصر (X): 2 , 4)

ج- العنصر (Y): 2 , 8 , 2)

د- العنصر (Z):2 , 8)

(3) الشكل التالي يوضح يوضح بعض مجموعات الجدول الدوري:

أي مما يلى يُعد صحيحًا عن عناصر المجموعات؟

أ- المجموعة (A): لافلزات أحادية التكافؤ.

ب- المجموعة (B): تقل أنصاف أقطار ذراتها بزيادة العدد الذري.

ج- المجموعة (C): تتعدد الحالة الفيزيائية لعناصرها.

د- المجموعة (D): لافلزات ثمانية التكافؤ.

(4) ثلاثة مكعبات من المواد (3) ، (2) ، (1) في درجة حرارة الغرفة والجدول التالي يوضح درجات انصهارها وغليانها:

	المادة (1)	المادة (2)	المادة (3)
درجة الانصهار	16°C	3°C	60°C
درجة الغليان	117°C	50°C	220°C

وبعد رفع درجة حرارة المكعبات الثلاثة إلى X^oC

أصبحت حالتهم الفيزيائية كالتالي:

(3) (2) (1)

ما درجة الحرارة X^oC ؟

أ- $15\ ^oC$

ب- $45\ ^oC$

ج- $55\ ^oC$

د- $75\ ^oC$

(5) عنصران (X) ، (Y) فإذا كان العنصر (X) يقع في الدورة 2 من الجدول الدوري وكان عدد البروتونات في نواة ذرة العنصر (Y) تزيد بمقدار 5 عما في نواة العنصر (X).

أي مما يلى يُعد صحيحًا؟

أ- يقع العنصران (X) ، (Y) فى نفس الدورة بالضرورة.

ب- يتساوى عدد الإلكترونات فى مستوى الطاقة بذرتى العنصرين (X) ، (Y).

ج- عدد إلكترونات مستوى الطاقة الأخير في ذرة العنصر Y () أكبر مما فى ذرة العنصر (X) بمقدار 5 بالضرورة.

د- عدد النيوكلونات فى نواة ذرة العنصر Y () أكبر مما في نواة ذرة العنصر (X) بمقدار 5