

تحديد مجموعة العنصر من طاقات تأينه

شبكة منهاجي التعليمية

تحديد مجموعة العنصر من طاقات تأينه

سؤال (1):

اعتماداً على الجدول الذي يبين طاقات التأين بوحدة كيلوجول / مول لأربعة عناصر من مجموعات A في الجدول الدوري (N, M, L, K) أجب عما يأتي:

العنصر	ط <sub>1</sub>	ط <sub>2</sub>	ط <sub>3</sub>	ط <sub>4</sub>
K	٤٩٦	٤٥٦٥	٦٩١٢	٩٥٤٠
L	٥٨٠	١٨٢٠	٢٧٤٠	١١٦٠٠
M	٧٤٠	١٤٥٠	٧٧٤٠	١٠٥٠٠
N	٤٢٠	٣٠٥٠	٤٥٠٠	٥٩٠٠

١- ما رمز العنصر الذي ينتمي للمجموعة (IIA)؟ M

٢- إذا علمت أن العنصرين: (N, K) يقعان في مجموعة واحدة في الجدول الدوري. أيهما له عدد ذري أكبر؟ N؛ لأن طاقة تأينه الأولى أقل فهو يقع تحت العنصر K في الجدول الدوري.

## سؤال (٢):

الجدول الآتي تمثل طاقات التأين لثلاثة عناصر ممثلة L ، K ، J ، وتتنتمي هذه العناصر إلى المجموعة نفسها في الجدول الدوري. أجب عن الأسئلة التي تلي الجدول:

العنصر	ط <sub>١</sub>	ط <sub>٢</sub>	ط <sub>٣</sub>	ط <sub>٤</sub>
L	٧٣٨	١٤٥٠	٧٧٣٢	١٠٥٥٠
K	٥٩٠	١١٤٦	٤٩٤١	٦٤٨٥
J	٩٠٠	١٧٥٧	١٤٨٤٠	٢١٠٠٠

- ١- إلى أي مجموعة تنتمي هذه العناصر؟ IIA
- ٢- أي هذه العناصر يقع في رأس المجموعة؟ J
- ٣- أي هذه العناصر أصغر حجماً ذرياً؟ L
- ٤- أي العنصرين K أم L يمتلك عدد ذري أصغر؟ L
- ٥- أي العناصر أنشط في التفاعل مع الكلور؟ K ، ضمن عناصر المجموعة الثانية يزداد النشاط الكيميائي بالاتجاه نحو أسفل المجموعة.

تمنياتنا لكم بالتوفيق