

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