# חומרים יונים

## שאלה 3

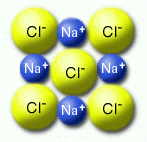
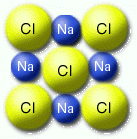
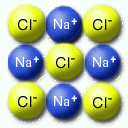
לפניך רשימת חומרים : NaCl ,LiCl , KI , CaCl2

מדוד את טמפ' ההיתוך של כל התרכובות וקבע מהו מצב הצבירה של החומרים בטמפ' החדר .

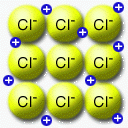
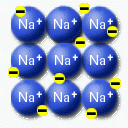
|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **נוסחת התרכובת** | **טמפ' היתוך 0C** | **מצב צבירה** |
|  |  |  |
|  |  |  |
|  |  |  |
|  |  |  |

## שאלה 4

מהו המודל המתאים למבנה התרכובת היונית NaCl(S) ?

1. 2. 3.

4. 5.

## שאלה 5

התרכובת היונית מוליכה חשמל רק במצב מותך. הסיבה לכך היא :

* + - 1. קיום של אלקטרונים ניידים
      2. קיום של יונים ניידים
      3. לא קיימים מטענים ניידים
      4. ניוד של יונים חיובים בלבד
      5. ניוד של יונים שליליים בלבד
      6. קיום של מולקולות מקוטבות

## שאלה 6

התרכובות היונית מוליכה חשמל בתמיסה מימית. הסיבה לכך היא :

* + - 1. קיום של אלקטרונים ניידים
      2. קיום של יונים ניידים
      3. לא קיימים מטענים ניידים
      4. ניוד של יונים חיובים בלבד
      5. ניוד של יונים שליליים בלבד
      6. קיום של מולקולות מקוטבות

## שאלה 7

בחר את הניסוח המתאים ביותר לתהליך ההיתוך של NaCl .

1. NaCl(s) 🡪 NaCl(l)
2. NaCl(s) 🡪 Na(l) + Cl(l)
3. NaCl(s) 🡪 Na+(l) + Cl-(l)
4. NaCl(s) 🡪 Na(s) + 1/2 Cl2(g)

## שאלה 8

בחר את הניסוח המתאים ביותר לתהליך ההיתוך של CaCl2 .

1. CaCl2(s) 🡪 CaCl2(l)
2. 🡪 Ca(l) + 2 Cl(l) CaCl2(s)
3. CaCl(s) 🡪 Ca2+ (l) + 2Cl-(l
4. CaCl(s) 🡪 Ca(s) + Cl2(g)

## שאלה 9

בחר את הניסוח המתאים ביותר לתהליך ההמסה של KCl

1. KCl(S) 🡪 K+(aq) + Cl-(aq)
2. KCl(S) 🡪 K (aq) + Cl (aq)
3. KCl(S) 🡪 K+(l) + Cl-(l
4. KCl(S) 🡪 KCl(aq)

## שאלה 10

בחר את הניסוח המתאים ביותר לתהליך ההמסה של CaCl2

1. CaCl2(S) 🡪 Ca2+(aq) + Cl-(aq)
2. CaCl2(S) 🡪 Ca2+(aq) + 2 Cl-(aq)
3. CaCl2(S) 🡪 Ca(aq) + Cl2 (aq)
4. + H2O(l) CaCl2(S) +H2O(l) 🡪 Ca2+(aq) + 2 Cl-(aq)