فيديو 8




## اشهر المركبات الايونية

| اسم المركب | الصيغة |
|---|---|
| كربونات الكالسيوم"الطباشير" | $CaCO_3$ |
| فوسفات الالمونيوم | $AlPO_4$ |
| كبريتات الماغنسيوم"الاسمنت" | $MgSO_4$ |
| نترات الصوديوم | $NaNO_3$ |
| فوسفات الامونيوم | $(NH_4)_3PO_4$ |
| كلوريد الماغنسيوم | $MgCl_2$ |
| اكسيد الحديد II | $FeO$ |
| بيروكلورات البوتاسيوم | $KClO_4$ |
| اكسيد الحديد III | $Fe_2O_3$ |

**ملحوظة**

المركب الأيوني يوصل التيار اذا كان في صورة محلول أو مصهور

## الالكتروليت

المركب الأيوني الذي محلوله يوصل التيار الكهربي.

❶ ذرة فقد الكترون او اكثر:
أ ) ايون ب ) ذرة متعادلة
ج ) ايون موجب د ) ايون سالب

❷ في الايون الموجب عدد البروتونات ..... عدد الالكترونات
أ ) نصف ب )يساوي
ج ) اصغر من د ) اكبر من

❸ قوة كهروسكونية تمسك الجسيمات ذات الشحنات المختلفة
أ ) الرابطة الفلزية ب ) الرابطة الايونية
ج ) الرابطة التناسقية د ) الرابطة اللافلزية

❹ الرابطة بين $F_9$ , $K_{19}$
أ ) الرابطة الفلزية ب ) الرابطة الايونية
ج ) الرابطة التناسقية د ) الرابطة اللافلزية

❺ عندما يتحد فلز مع لا فلز يتكون
أ ) الرابطة الفلزية ب ) الرابطة الايونية
ج ) الرابطة التناسقية د ) الرابطة اللافلزية

❻ يتكون الطباشير من :
أ ) كربونات ماغنسيوم ب ) كربونات كالسيوم
ج ) كربونات صوديم د ) كربونات بوتاسيوم

❼ الصيغة الكيميائية لفوسفات الالمونيوم
أ ) $AlPO_4$ ب ) $Al_2PO_4$
ج ) $Al_2(PO_4)_3$ د ) $Al_3(PO_4)_2$

❽ الصيغة الكيميائية لنترات الصوديوم
أ ) $NaCl$ ب ) $NaNO_3$
ج ) $KClO_4$ د ) $KClO$

❾ الصيغة الكيميائية لبيروكلورات البوتاسيوم
أ ) $KClO_4$ ب ) $KClO_2$
ج ) $KNO_3$ د ) $NaPO_4$

❿ الصيغة الكيميائية لكلوريد الماغنسيوم
أ ) $MgCl$ ب )$MgCl_3$
ج ) $MgCl_2$ د ) $LiCl$

⓫ توصل المركبات الايونية التيار عندما يكون في صورة
أ ) صلبه أو مصهور ب ) صلبه او محلول
ج ) سائل أو صلب د ) مصهور أو محلول

⓬ المركب الايوني الذي محلوله يوصل التيار الكهربي هو :
أ ) السبيكة ب ) الغاز
ج ) الالكتروليت د ) المذيب

## مفتـــاح الحل

| 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| ج | د | ب | ب | ب | ب | أ | ب | أ | ج | د | ج |



Scanned with CamScanner
LIVEWORKSHEETS

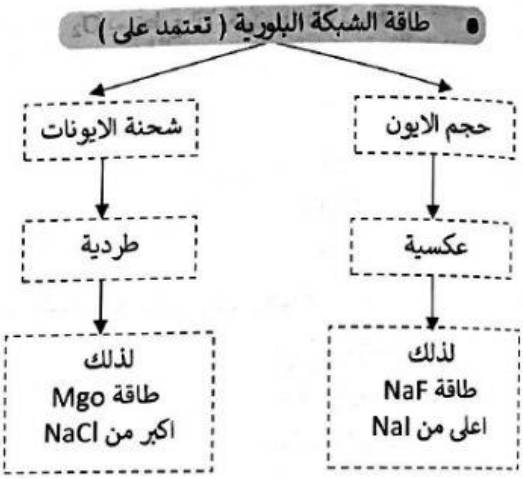
فيديو الشرح

## وحدة الصيغ الكيميائية

بسط نسبة يمكن ان تمثل المركب الايوني .

## طاقة الشبكة البلورية ( طاقة البلورة )

ي الطاقة اللازمة لفصل 1 mol من المركب الأيوني .




فيديو 9

١٣ ابسط نسبة يمكن ان تمثل المركب الايوني

أ ) عدد الكم ب ) عدد الالكترونات

ج ) عدد البروتونات د ) وحدة الصيغ الكيميائية

١٤ الطاقة التي تلزم لفصل 1mol من المركب الايوني

أ ) طاقة التكوين ب ) طاقة التفكك

ج ) طاقة التأين د ) طاقة البلورة

١٥ الملح الذي يحتاج الى مقدار اكبر من طاقة الشبكة البلورية هو

أ ) $BeCl_2$ ب ) KCl

ج ) NaCl د ) LiCl

١٦ طاقة الشبكة البلورية Mgo..... طاقة الشبكة البلورية NaCl

أ ) ربع ب ) نصف

ج ) اكبر من د ) اصغر من

١٧ أي مما يلي يحتاج الى طاقة أصغر لفصل ايونات

أ ) NaF ب ) NaCl

ج ) NaBr د ) NaI

## مفتـــاح الحل

| 17 | 16 | 15 | 14 | 13 |
|---|---|---|---|---|
| د | ج | أ | د | د |



Scanned with CamScanner
LIVEWORKSHEETS