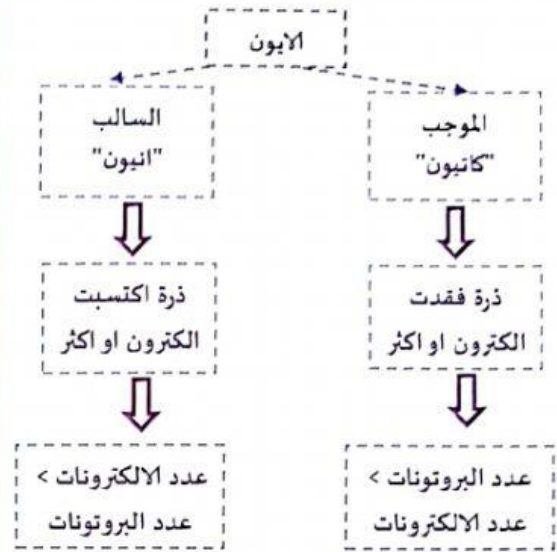




أسئلة هامة من التجميعات

- 68 37 ذرة فقد الكترون او اكثر:
- (أ) ايون
(ب) ذرة متعادلة
(ج) ايون موجب
(د) ايون سالب
- 69 39 في الايون الموجب عدد البروتونات عدد الالكترونات
- (أ) نصف
(ب) يساوي
(ج) اصغر من
(د) اكبر من
- 70 38 قوة كهروسكونية تمسك الجسيمات ذات الشحنات المختلفة
- (أ) الرابطة الفلزية
(ب) الرابطة الايونية
(ج) الرابطة التناسقية
(د) الرابطة اللافلزية
- 71 36 الرابطة بين F_9 و K_{19}
- (أ) الرابطة الفلزية
(ب) الرابطة الايونية
(ج) الرابطة التناسقية
(د) الرابطة اللافلزية
- 72 37 عندما يتحد فلز مع لا فلز يتكون
- (أ) الرابطة الفلزية
(ب) الرابطة الايونية
(ج) الرابطة التناسقية
(د) الرابطة اللافلزية
- 73 35 يتكون الطباشير من :
- (أ) كربونات ماغنسيوم
(ب) كربونات كالسيوم
(ج) كربونات صوديوم
(د) كربونات بوتاسيوم
- 74 38 الصيغة الكيميائية لفوسفات الأمونيوم
- (أ) $AlPO_4$
(ب) Al_2PO_4
(ج) $Al_2(PO_4)_3$
(د) $Al_3(PO_4)_2$
- 75 38 الصيغة الكيميائية لنترات الصوديوم
- (أ) $NaCl$
(ب) $NaNO_3$
(ج) $KClO_4$
(د) $KClO$
- 76 38 الصيغة الكيميائية لبيروكلورات البوتاسيوم
- (أ) $KClO_3$
(ب) $KClO_2$
(ج) KNO_3
(د) $NaPO_4$
- 77 38 الصيغة الكيميائية لكلوريد الماغنسيوم
- (أ) $MgCl$
(ب) $MgCl_3$
(ج) $MgCl_2$
(د) $LiCl$
- 78 38 توصل المركبات الايونية التيار عندما يكون في صورة
- (أ) صلبه أو مصهور
(ب) صلبه أو محلول
(ج) سائل أو صلب
(د) مصهور أو محلول
- 79 38 المركب الايوني الذي محلوله يوصل التيار الكهربى هو :
- (أ) السبكة
(ب) الغاز
(ج) الالكتروليت
(د) المذيب



الرابطة الأيونية

- قوة كهروسكونية تمسك الجسيمات ذات الشحنات المختلفة.
- الرابطة الأيونية تنشأ بين فلز ولا فلز
- أمثلة / $NaCl$ | KF | $AlCl_3$
- المركبات الايونية المشهورة :-

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

- المركب الأيوني يوصل التيار اذا كان في صورة محلول أو مصهور

الالكتروليت

المركب الأيوني الذي محلوله يوصل التيار الكهربى.



مصطلحات ومعلومات المركبات الأيونية فيديو 6

أسئلة هامة من التجميعات

- 80 38 أبسط نسبة يمكن أن تمثل المركب الأيوني
- (أ) عدد الكم (ب) عدد الإلكترونات (ج) عدد البروتونات (د) وحدة الصيغ الكيميائية
- 81 36 الطاقة التي تلزم لفصل 1mol من المركب الأيوني
- (أ) طاقة التكوين (ب) طاقة التفكك (ج) طاقة التأين (د) طاقة البلورة
- 82 39 الملح الذي يحتاج الى مقدار اكبر من طاقة الشبكة البلورية هو :
- (أ) BeCl_2 (ب) KCl (ج) NaCl (د) LiCl
- 83 37 طاقة الشبكة البلورية Mgo طاقة الشبكة البلورية NaCl
- (أ) ربع (ب) نصف (ج) اكبر من (د) اصغر من
- 84 أي مما يلي يحتاج الى طاقة أصغر لفصل ايونات
- (أ) NaF (ب) NaCl (ج) NaBr (د) NaI

وحدة الصيغ الكيميائية

أبسط نسبة يمكن أن تمثل المركب الأيوني .

طاقة الشبكة البلورية (طاقة البلورة)

هي الطاقة اللازمة لفصل 1 mol من المركب الأيوني .

