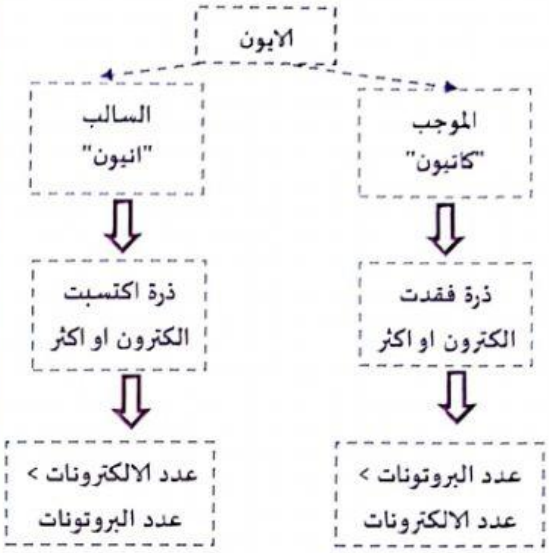

الرابطة الأيونية

- 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 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

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

الالكتروليت

المركب الأيوني الذي محلوله يوصل التيار الكهربي.

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 K_{19} ، F_9

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 38 يتكون الطباشير من :

أ) كربونات ماغنسيوم ب) كربونات كالسيوم

ج) كربونات صوديوم د) كربونات بوتاسيوم

74 38 الصيغة الكيميائية لفوسفات الالمونيوم

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 او محلول

ج) سائل أو صلب د) مصهور أو محلول

79 38 المركب الايوني الذي محلوله يوصل التيار الكهربي هو:

أ) السبيكة ب) الغاز

ج) الالكتروليت د) المذيب

LIVEWORKSHEETS

أسئلة هامة من التجميعات

وحدة الصيغ الكيميائية

أبسط نسبة يمكن ان تمثل المركب الايوني .

طاقة الشبكة البلورية (طاقة البلورة)

هي الطاقة اللازمة لفصل 1 mol من المركب الأيوني .

طاقة الشبكة البلورية "تعتمد على"

- حجم الايون ⇦ عكسية ⇦ لذلك طاقة NaF اعلى من NaI
- شحنة الايونات ⇦ طردية ⇦ لذلك طاقة Mgo اكبر من NaCl

80 38 ابسط نسبة يمكن ان تمثل المركب الايوني

أ) عدد الكم ب) عدد الالكترونات

ج) عدد البروتونات د) وحدة الصيغ الكيميائية

81 36 الطاقة التي تلزم لفصل 1mol من المركب الايوني

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

Made by Mr. Ramadan Sabbah
LIVEWORKSHEETS