

تم تحميل هذا الملف من موقع ملفات الكويت التعليمية



[com.kwedufiles.www//:https](https://www.kwedufiles.com)

\*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

\* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الحادي عشر العلمي اضغط هنا

<https://kwedufiles.com/13>

\* للحصول على جميع أوراق الصف الحادي عشر العلمي في مادة كيمياء وجميع الفصول, اضغط هنا

<https://kwedufiles.com/13chemistry>

\* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الحادي عشر العلمي في مادة كيمياء الخاصة بـ الفصل الأول اضغط هنا

<https://www.kwedufiles.com/13chemistry1>

\* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف الحادي عشر العلمي اضغط هنا

<https://www.kwedufiles.com/grade13>

[bot\\_kwlinks/me.t//:https](https://me.t/bot_kwlinks)

للحصول على جميع روابط الصفوف على تلغرام وفيسبوك من قنوات وصفحات: اضغط هنا

الروابط التالية هي روابط الصف الحادي عشر العلمي على مواقع التواصل الاجتماعي

مجموعة الفيسبوك

صفحة الفيسبوك

مجموعة التلغرام

بوت التلغرام

قناة التلغرام

رياضيات على التلغرام

وزارة التربية ادارة مدرسة قسم الكيمياء و الفيزياء	الاختبار القصير (1) مادة الكيمياء (الفترة الدراسية الأولى)	العام الدراسي 2019-2020 الصف: الحادي عشر \ ع الاسم:
--	---	---

السؤال الأول:

(1) اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة (✓) في المربع المقابل لها لكل مما يلي (2 x 1/2):

الصيغة الكيميائية التالية (CuSO<sub>4</sub>.5H<sub>2</sub>O) تدل على:

- بلورات من كبريتات النحاس II.   
 محلول كبريتات النحاس II في الماء.   
 محلول كبريتات النحاس II تركيزه (5 M).   
 محلول كبريتات النحاس II.

في المحلول المشبع وعند درجة حرارة ثابتة تكون:

- كمية المذاب أقل ما يمكن.   
 عدد الجسيمات التي تذوب < عدد التي تترسب.   
 كمية المذاب أكبر ما يمكن.   
 عدد الجسيمات التي تذوب > عدد التي تترسب.

(2) اكمل الفراغات في الجمل التالية بما يناسبها علمياً (1 x 1/2):

غاز الأمونيا **لا يوصل** التيار الكهربائي في حالته النقية.

السؤال الثاني: علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً (2 x 1):

عدم وجود الماء في صورة نقية؟

وذلك لأنه يعمل كمذيب لكثير من المواد المتواجده معه  
مثل المعادن والغازات / مما ان ثابت الغزل له يكر،

السؤال الثالث: اكتب المعادلة الأيونية النهائية للتفاعل التالي موضحاً الحل بالخطوات (1 x 1 1/2):



حلوه من قناتي والنموذج آخر قصير  
لا!!

المب  
يويوب  
آمال كيميا

(1 x 1/2):

Amal Chemist

وقناتي  
يويوب  
منهجه  
تويوب

طامة حركه جربنا  
المارتيلها  
نظام صغر  
مع المذاب!!  
ما 44 علة  
الذوبان

وزارة التربية	الاختبار القصير (1) لمادة الكيمياء	العام الدراسي 2019-2020
ادارة .....	الفترة الدراسية الأولى	الصف: الحادي عشر \ ع .....
مدرسة .....		الاسم: .....
قسم الكيمياء و الفيزياء		

**السؤال الأول:**

1) اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة (✓) في المربع المقابل لها لكل مما يلي (2 x 1/2):

ذوبان غاز في سائل:

- يقل بزيادة ضغط الغاز وارتفاع درجة الحرارة .  
 يزداد بزيادة ضغط الغاز وانخفاض درجة الحرارة .  
 يقل بزيادة ضغط الغاز والتبريد .  
 يزداد بتقليل ضغط الغاز والتسخين .

اتحاد أيونات الملح بقوة بجزيئات الماء يؤدي إلى:  
 ذوبانها .  
 تبلر هذه الأيونات .  
 إمالة الأيونات .  
 تفكك هذه الأيونات .

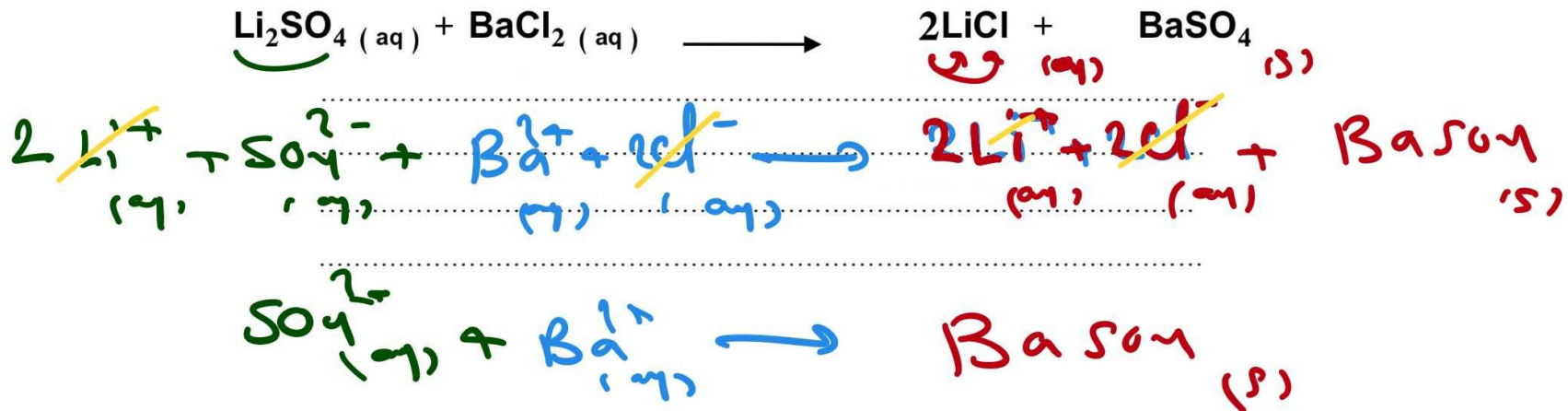
2) اكمل الفراغات في الجمل التالية بما يناسبها علمياً (1 x 1/2):

وجود الروابط الهيدروجينية بين جزيئات الماء أدت الى انخفاض الضغط البخاري للماء عن المركبات المشابهة له .

السؤال الثاني: علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً (1 x 1):

المتابلات يذوب بعض بعضها  
 وذلك لان الزيت في البنزين؟  
 وذلك لان الزيت قطبي يذوب في البنزين القطبي / : عند خلطهما يكونان محلول  
 وذلك ليس بسبب قوى التجاذب ولكن لانعدام التآزر بينهما

السؤال الثالث: اكتب المعادلة الأيونية النهائية للتفاعل التالي موضحاً الحل بالخطوات (1 x 1/2):



السؤال الأول:

(1) اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة (✓) في المربع المقابل لما لكل مما يلي (  $\frac{1}{2} \times 2$  )

أحد المركبات التالية الكتروليت ضعيف :

قوى  مصهور كبريتات النحاس  مصهور السكروز  محلول حمض الأستيك  محلول هيدروكسيد الصوديوم

واحد مما يلي مركب أيوني شحيح الذوبان في الماء :

قوى  كبريتيد الأمونيوم  كربونات البوتاسيوم  هيدروكسيد الصوديوم  فلوريد الباريوم

(١٦)  $NH_4$  (١٥)  $K$  (١٤)  $Na$  (١٣)  $Ca$

(2) اكمل الفراغات في الجمل التالية بما يناسبها علمياً (  $\frac{1}{2} \times 1$  ) :

السبائك هي مثال لمحلول يكون فيه حالة المذاب .. **صلب** ... وحالة المذيب صلبة .

السؤال الثاني : علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً (  $1 \times 1$  ) :



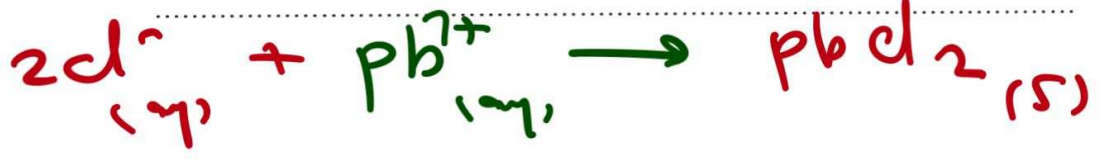
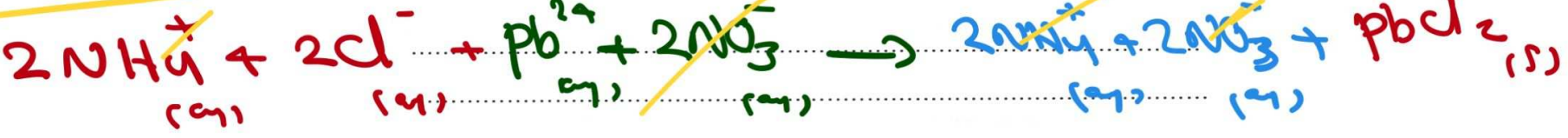
تكون ماء التبخر ؟

بسبب اتحاد (أيونات) بـ (جزيئات) (انحار بقوة) (أملاح)

وبالتالي عندما يتبخر  
الأملاح من المحلول  
المائي

تتمثل البلورات وتتخذ  
بالمواد

السؤال الثالث : اكتب المعادلة الأيونية النهائية للتفاعل التالي موضعاً الحل بالخطوات (  $1 \frac{1}{2} \times 1$  ) :



وزارة التربية	الاختبار القصير (1) لمادة الكيمياء	العام الدراسي 2019-2020
ادارة .....	(الفترة الدراسية الأولى)	الصف: الحادي عشر \ ع .....
مدرسة .....		الاسم: .....
قسم الكيمياء و الفيزياء		

**السؤال الأول:**

1) اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة (✓) في المربع المقابل لها لكل مما يلي ( 2 x 1/2 ) :

- إمامة الأيونات عملية يتم فيها :
- إحاطة أيونات المذاب بجزيئات الماء .
- تفعل أيونات المذاب مع الماء .
- إحاطة جزيئات الماء بأيونات المذاب .
- تفاعل أيونات المذاب مع الماء .

جميع المحاليل التالية محاليلها المائية توصل التيار الكهربائي عدا:

- غاز الأمونيا
- محلول كلوريد الصوديوم
- محلول الجلوكوز
- غاز كلوريد الهيدروجين

2) اكمل الفراغات في الجمل التالية بما يناسبها علمياً ( 1 x 1/2 ) :

إذا كانت قوى التجاذب بين أيونات بلورة ملح ما أقوى من قوى التجاذب بين جزيئات الماء وهذه الأيونات ، فإن الملح لا يذوب في الماء .

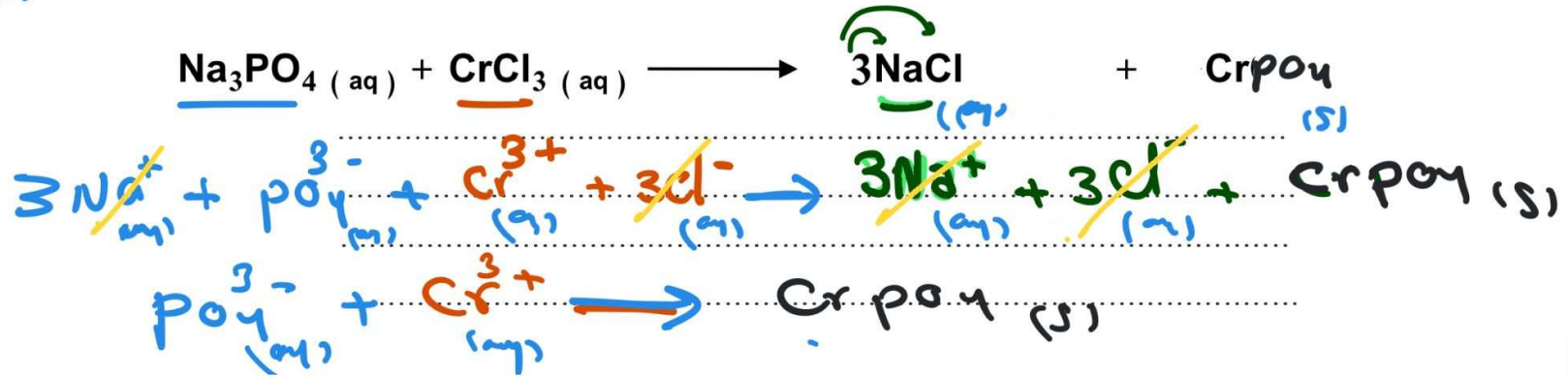
**السؤال الثاني : علل ما يلي تحليلاً علمياً صحيحاً ( 1x1 ) :**

الأمونيا في حالتها النقية لا توصل التيار الكهربائي ولكن عند إذابتها في الماء فإن محلولها يوصل التيار الكهربائي .

*لا توصل لعدم وجود أيونات تتغلل التيار*  
*بما أيونات NH<sub>4</sub><sup>+</sup> و OH<sup>-</sup> توصل التيار الكهربائي*  

$$NH_3(aq) + H_2O \rightleftharpoons NH_4^+ + OH^-$$

**السؤال الثالث : اكتب المعادلة الأيونية النهائية للتفاعل التالي موضحاً الحل بالخطوات ( 1 1/2 x 1 ) :**



*Amal Chemistry*

*Amal Chemistry*

