

• السؤال الأول : اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة ( ✓ ) في المربع المقابل لها لكل مما يلي (  $\frac{3}{4} \times 2$  )

1 قيمة الزاوية بين روابط الهيدروجين و الاكسجين في جزيء الماء هي :

104.5°

180°

109.5°

120°

2 جميع المركبات التالية تعتبر مركبات الكتروليتيه ما عدا واحد هو :

هيدروكسيد البوتاسيوم

الجليسيرين

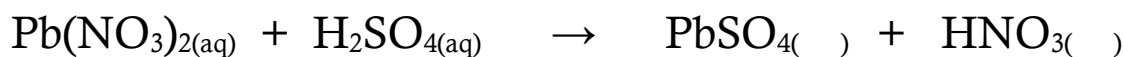
حمض الهيدروكلوريك

NaCl<sub>(aq)</sub>

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

لا يمكن فصل المذيب عن المذاب في المحلول عن طريق الترشيح

• السؤال الثالث : اكتب المعادلة الايونية النهائية للتفاعل التالي موضحاً الحل بالخطوات ( 1 ½ x 1 ) :



\* السؤال الأول : اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة ( ✓ ) في المربع المقابل لها لكل مما يلي (  $\frac{3}{4} \times 2$  )

1 \* يُعتبر امتزاج الماء بالإيثانول امتزاجاً :

جُزئياً  ضعيفاً  لا يمتزجان  كلياً

2 \* جميع املاح الفوسفات ( $PO_4^{3-}$ ) شحيحة الذوبان في الماء ما عدا فوسفات عناصر المجموعة :

المجموعة 7A وفوسفات الأمونيوم  المجموعة 1A وفوسفات الأمونيوم

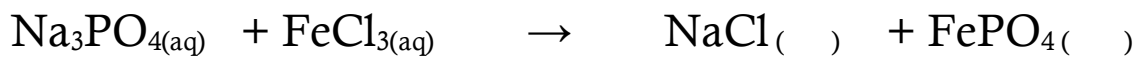
المجموعة 2A وفوسفات الأمونيوم  المجموعة 5A وفوسفات الأمونيوم

\* السؤال الثاني : صف المركبات التالية الى مركبات الكتروليتيه و مركبات غير الكتروليتيه (  $\frac{1}{4} \times 4$  ) :

فلوريد البوتاسيوم - الجلوكوز - حمض الهيدروبروميك - زيت الزيتون

مركبات غير الكتروليتيه	مركبات الكتروليتيه

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



.....

.....

.....

.....

.....

العام الدراسي 2019 – 2020

الاختبار القصير (1) لمادة الكيمياء

وزارة التربية

الصف: الحادي عشر ع

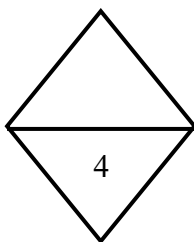
(الفترة الدراسية الأولى)

ادارة

الاسم:

مدرسة

قسم الكيمياء والفيزياء



⊙ السؤال الأول : أكمل العبارات التالية بما يناسبها علمياً ( 2 x 3/4 ) :

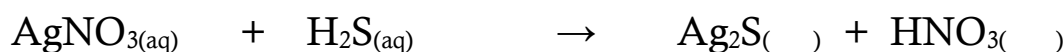
1 ❦ تعتبر السبائك مثل الذهب والبرونز من المحاليل

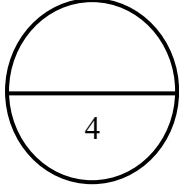
2 ❦ ذوبانية الغاز في سائل تتناسب مع ضغط الغاز

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

كبريتات الباريوم وكبريتات الكالسيوم لا تذوب في الماء رغم أنها مركبات أيونية

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





السؤال الأول : أكمل العبارات التالية بما يناسبها علمياً ( 2 x 3/4 ) :

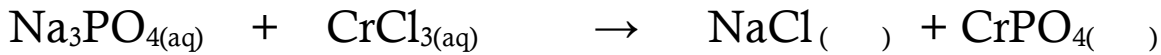
1 ترجع الخواص العامة للماء مثل ارتفاع درجة حرارة الغليان التوتر السطحي لوجود .....

2 تسمى المركبات التي توصل التيار الكهربائي في المحلول المائي أو الحالة المنصهرة بـ .....

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

محلول الجلوكوز لا يوصل التيار الكهربائي

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



2020 – 2019 العام الدراسي

الاختبار القصير (1) لمادة الكيمياء

وزارة التربية

الصف : الحادي عشر \ع .....

( الفترة الدراسية الأولى )

ادارة .....

الاسم : .....

مدرسة .....

قسم الكيمياء والفيزياء

4

◇ السؤال الأول : اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة ( ✓ ) في المربع المقابل لها لكل مما يلي ( 2 x 3/4 ) :

1 ✎ يعتبر أحد المركبات التالية من المركبات الالكتروليتية الضعيفة :

$H_2SO_4$

$HgCl_2$

$KCl$

$HBr$

2 ✎ جميع أملاح الكربونات  $CO_3^{2-}$  شحيحة الذوبان في الماء ما عدا كربونات عناصر المجموعة :

المجموعة 2A وكربونات الأمونيوم

المجموعة 1A وكربونات الأمونيوم

المجموعة 7A وكربونات الأمونيوم

المجموعة 3A وكربونات الأمونيوم

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

يدوب الشحم والزيت في البنزين

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

