

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



الملف تجميع اختبارات سابقة مرفقة بالإجابة

[موقع المناهج](#) ⇐ [ملفات الكويت التعليمية](#) ⇐ [الصف العاشر](#) ⇐ [كيمياء](#) ⇐ [الفصل الثاني](#)

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر



روابط مواد الصف العاشر على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة كيمياء في الفصل الثاني

مذكرة المثالي الإثرائية	1
تعريف وتعاليل	2
بنك اسئلة	3
مذكرة كيمياء	4
مذكرة الورقة التقويمية	5

~~الاصحاب~~

كيمياء

الحرف العاشر



almanahj.com/kw

الفصل الدراسي الثاني

- ← كتابه لمعادلة الأيونية الكاملة
- ← كتيب الأيونات المتفرجة
- ← كتابه لمعادلة الأيونية النهائية

جميع: حارة لبيب

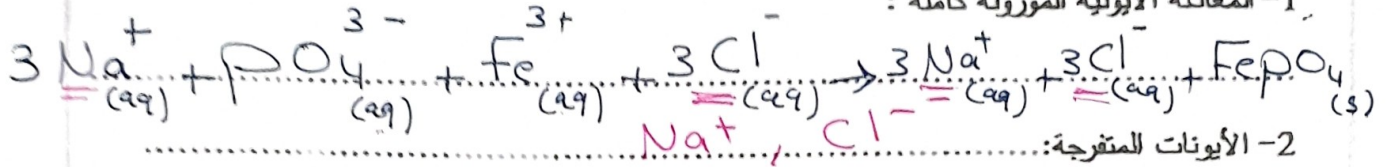
H.L.

يمكنكم متابعة فيديو شرح
على قناة اليوتيوب

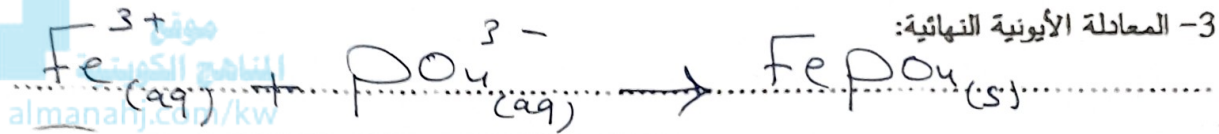
ج) عين الأيونات المتفرجة واكتب المعادلة الأيونية النهائية الموزونة للتفاعل الكيميائي التالي:
(1 x 2.5 = 2.5)



1- المعادلة الأيونية الموزونة كاملة :



3- المعادلة الأيونية النهائية:

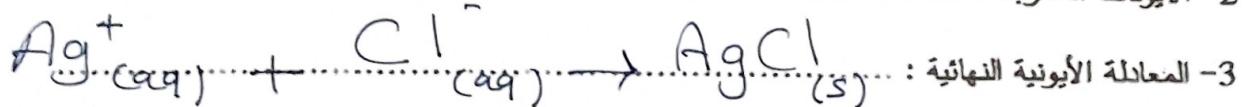
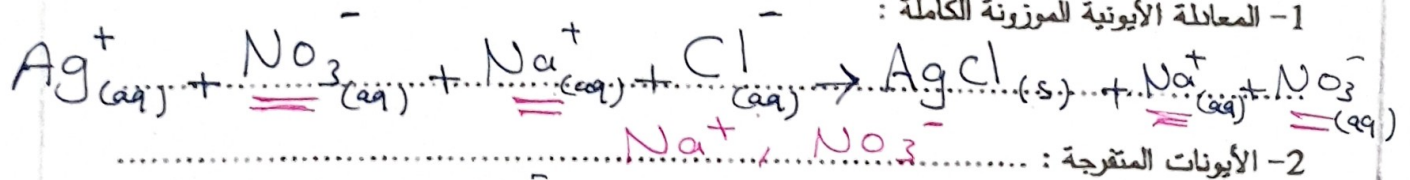


د) عين الأيونات المتفرجة واكتب المعادلة الأيونية النهائية الموزونة للتفاعل الكيميائي التالي:

(1x2.5=2.5)



1- المعادلة الأيونية الموزونة الكاملة :

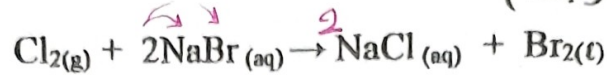


السؤال الرابع :

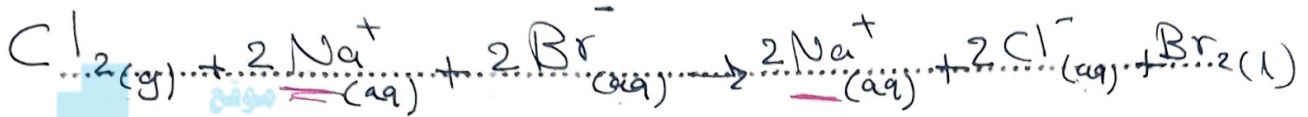


(أ) عين الأيونات المتفرجة وأكتب المعادلة الأيونية النهائية الموزونة للتفاعل الكيميائي

التالي : (4 درجات)



1- المعادلة الأيونية الكاملة :

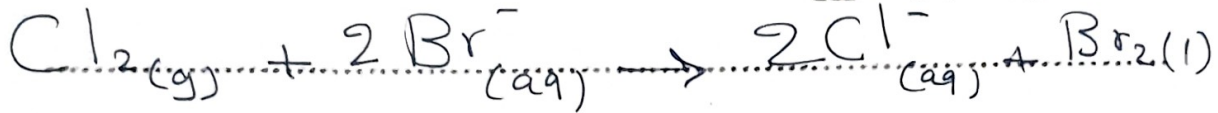


المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

2- الأيونات المتفرجة :



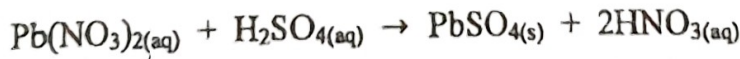
3- المعادلة الأيونية النهائية الموزونة :



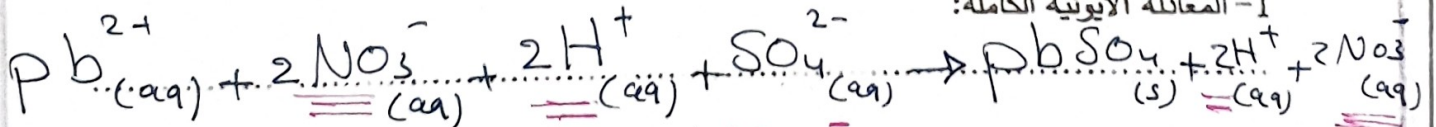
السؤال الرابع :

(أ) عين الأيونات المتفرجة وأكتب المعادلة الأيونية النهائية الموزونة للتفاعل الكيميائي التالي :

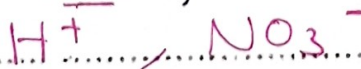
(4 درجات)



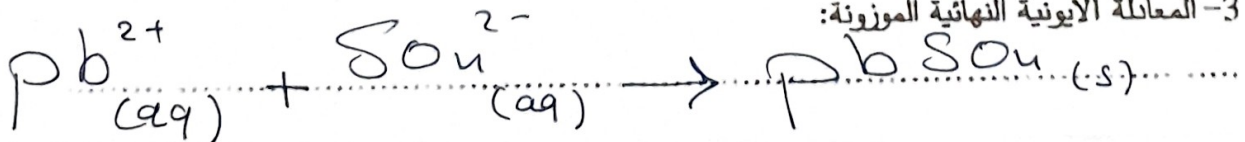
1- المعادلة الأيونية الكاملة :



2- الأيونات المتفرجة هي :

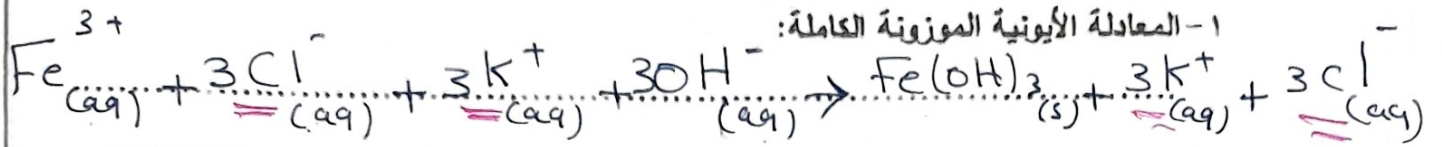


3- المعادلة الأيونية النهائية الموزونة :

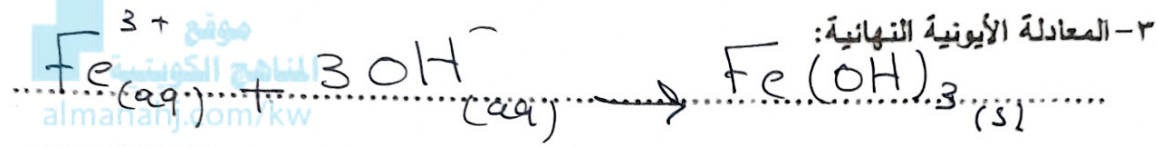


(ب) عين الأيونات المتفرجة وأكتب المعادلة الأيونية النهائية الموزونة للتفاعل الكيميائي التالي :

(4 درجات)



2- الأيونات المتفرجة:



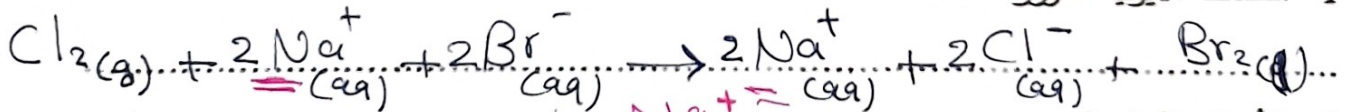
(ج) عين الأيونات المتفرجة وأكتب المعادلة الأيونية النهائية الموزونة للتفاعل الكيميائي التالي :

(1x2.5=2.5)

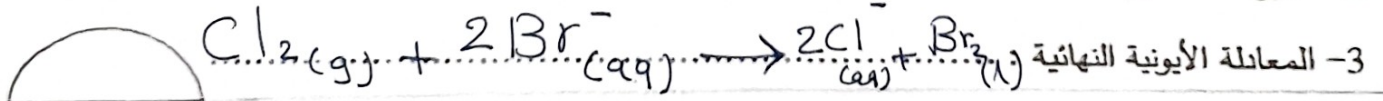
خط محلول مائي من بروميد الصوديوم وغاز الكلور حسب المعادلة التالية:



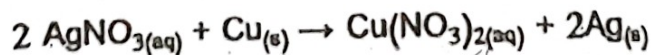
1- المعادلة الأيونية الموزونة كاملة :



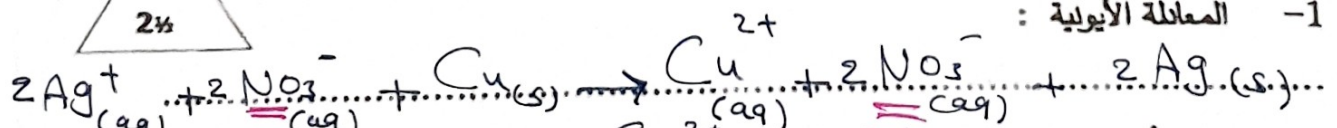
2- الأيونات المتفرجة :



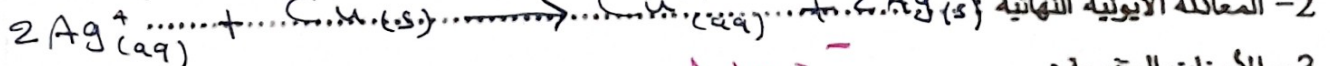
(ج) عين الأيونات المتفرجة وأكتب المعادلة الأيونية النهائية الموزونة للتفاعل الكيميائي التالي : (1x2.5=2.5)



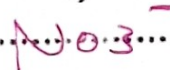
1- المعادلة الأيونية :



2- المعادلة الأيونية النهائية



3- الأيونات المتفرجة :





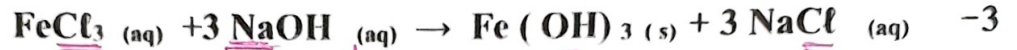
السؤال الرابع: حدد الأيونات المتفرجة للتفاعلات التالية :



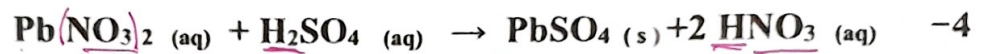
..... Na^+ , NO_3^- الأيونات المتفرجة هي :



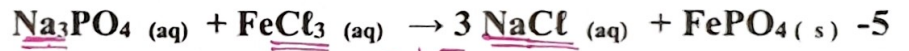
..... Na^+ الأيونات المتفرجة هي :



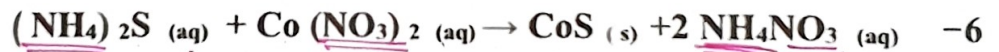
..... Na^+ , Cl^- الأيونات المتفرجة هي :



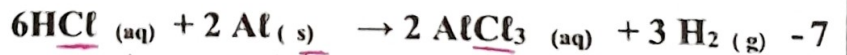
..... H^+ , NO_3^- الأيونات المتفرجة هي :



..... Na^+ , Cl^- الأيونات المتفرجة هي :



..... NH_4^+ , NO_3^- الأيونات المتفرجة هي :

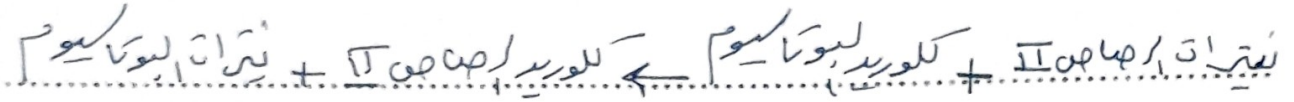


..... Cl^- الأيونات المتفرجة هي :

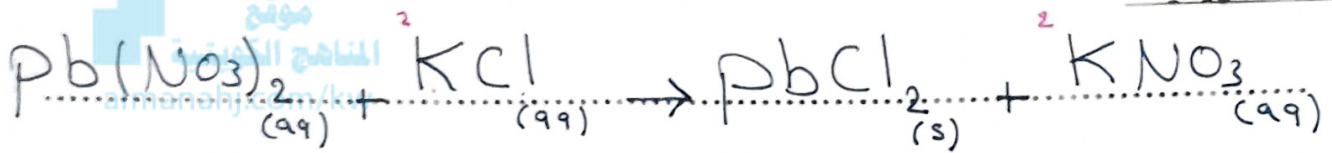
السؤال السادس: أجب عن السؤال التالي :

عند خلط محلول مائي من نترات الرصاص (II) مع محلول مائي كلوريد البوتاسيوم يتكون راسب من كلوريد الرصاص (II) ومحلول مائي من نترات البوتاسيوم . والمطلوب اكتب ما يلي:

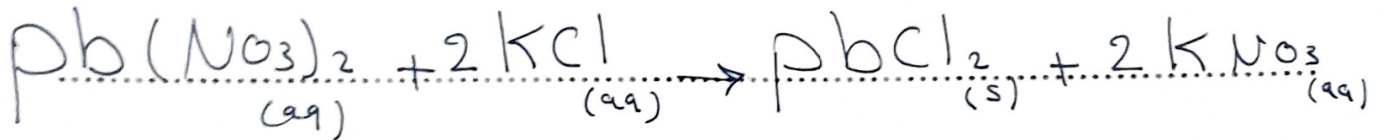
1 - المعادلة الكتابية



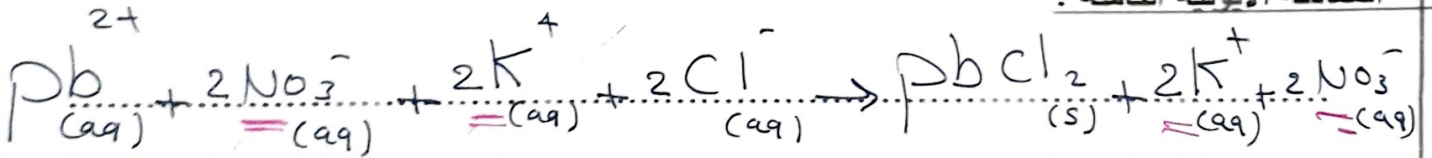
2 - المعادلة الهيكلية :



3 - المعادلة الموزونة :



4 - المعادلة الأيونية الكاملة :



5 - المعادلة الأيونية النهائية

