

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



الملف تجميع اختبارات سابقة

[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

<a href="#">مذكرة المثالي الإثرائية</a>	1
<a href="#">تعريف وتعاليل</a>	2
<a href="#">بنك اسئلة</a>	3
<a href="#">مذكرة كيمياء</a>	4
<a href="#">مذكرة الورقة التقويمية</a>	5

كيمياء

الصحف العاشرة

الفصل الدراسي الثاني

→ كتابة معادلة الأيونية الكاملة

→ تحديد الأيونات المتفرجة

→ كتابة معادلة الأيونية النهائية

جميع : حالة لبيب

H.L.

يمكنكم متابعة فيديو الشرح  
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 :

.....

2- الأيونات المتفرجة:.....

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 :

.....

2- الأيونات المتفرجة : .....

3- المعادلة الأيونية النهائية : .....

.....

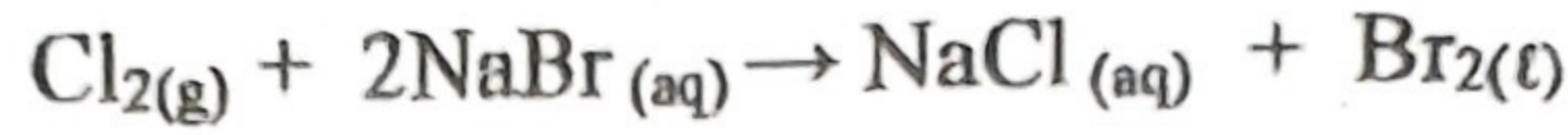
تابع امتحان الكيمياء - الصف العاشر - الدور الثاني ( الفترة الدراسية الثانية ) - العام الدراسي 2022 / 2023 م

السؤال الرابع :



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

التالي : (4 درجات)



1- المعادلة الأيونية الكاملة :

.....

2- الأيونات المتفرجة :

.....

3- المعادلة الأيونية النهائية الموزونة :

.....

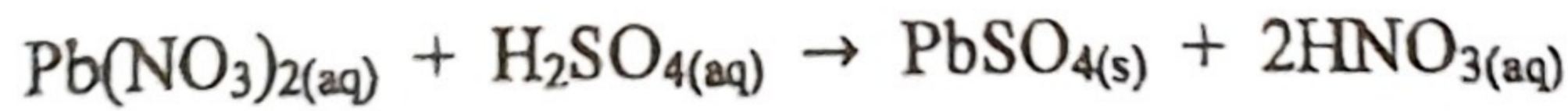
امتحان نهاية الفترة الدراسية الثانية في الكيمياء - الصف العاشر - العام الدراسي 2022 - 2023 م



السؤال الرابع :

(أ) عين الأيونات المتفرجة واكتب 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 )



١- المعادلة الأيونية الموزونة الكاملة:

.....  
.....

٢- الأيونات المتفرجة:

.....

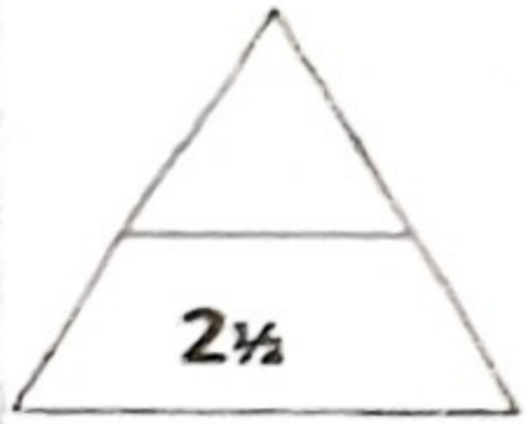
٣- المعادلة الأيونية النهائية:

.....  
.....

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

(1x2.5=2.5)

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



١- المعادلة الأيونية الموزونة كاملة :

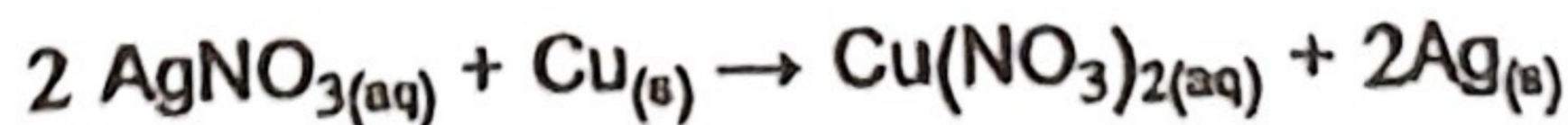
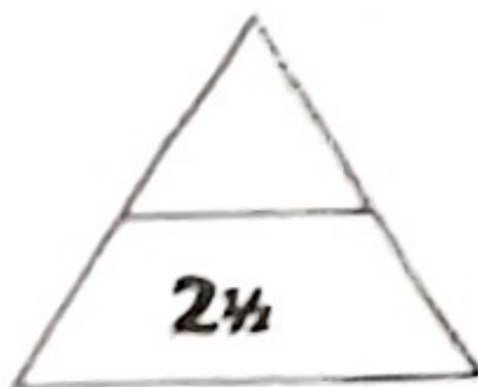
.....  
.....



٢- الأيونات المتفرجة :

.....

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



١- المعادلة الأيونية :

.....

٢- المعادلة الأيونية النهائية :

.....

٣- الأيونات المتفرجة :





## السؤال الرابع: حدد الأيونات المتفرجة للتفاعلات التالية :



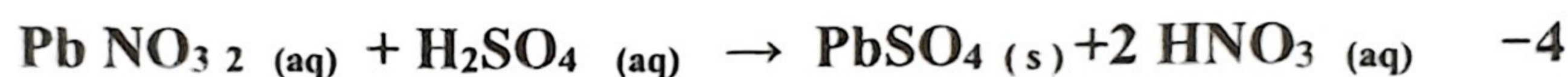
..... الأيونات المتفرجة هي :



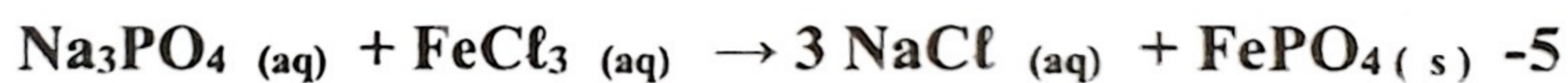
..... الأيونات المتفرجة هي :



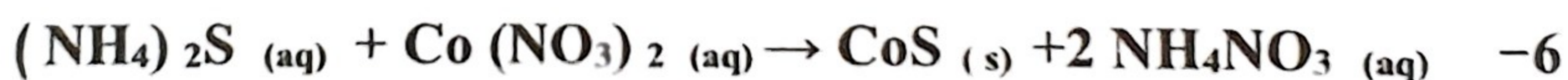
..... الأيونات المتفرجة هي :



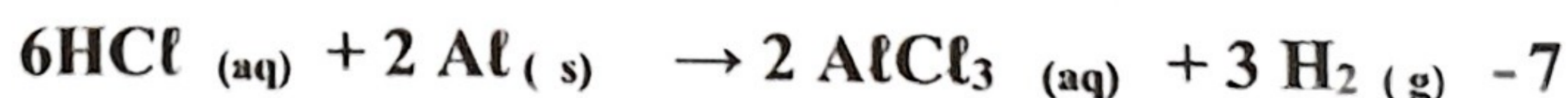
..... الأيونات المتفرجة هي :



..... الأيونات المتفرجة هي :



..... الأيونات المتفرجة هي :



..... 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

.....