

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 العاشر اضغط هنا

<https://kwedufiles.com/10>

* للحصول على جميع أوراق الصف العاشر في مادة كيمياء وجميع الفصول, اضغط هنا

<https://kwedufiles.com/10chemistry>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف العاشر في مادة كيمياء الخاصة بـ الفصل الثاني اضغط هنا

<https://www.kwedufiles.com/10chemistry2>

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف العاشر اضغط هنا

<https://www.kwedufiles.com/grade10>

للحصول على جميع روابط الصفوف على تلغرام وفيسبوك من قنوات وصفحات: اضغط هنا [bot_kwlinks/me.t//:https](https://t.me/bot_kwlinks)

الروابط التالية هي روابط الصف العاشر على مواقع التواصل الاجتماعي

مجموعة الفيسبوك

صفحة الفيسبوك

مجموعة التلغرام

بوت التلغرام

قناة التلغرام

رياضيات على التلغرام

التفاعلات الكيميائية حسب أنواعها

1- تفاعلات الترسيب

س1: أكتب بين القوسين الاسم أو المصطلح العلمي الذي تدل عليه كل عبارة من العبارات التالية:

1- الأيونات التي لا تشارك أو تتفاعل خلال التفاعل كيميائي. (الأيونات المتفرجة)

س2: اختار الإجابة الصحيحة بوضع علامة (✓) في المربع المقابل للإجابة الصحيحة :

1- تفاعل محلول نترات الفضة المائي مع محلول كلوريد الصوديوم المائي يعتبر من تفاعلات :

☐ تكوين الغاز

☐ الأكسدة والاختزال

☒ الترسيب

☐ الأحماض والقواعد

2- المعادلة التالية تمثل أحد أنواع التفاعلات وهو : $\text{AgNO}_3(\text{aq}) + \text{NaCl}(\text{aq}) \longrightarrow \text{AgCl}(\text{s}) + \text{NaNO}_3(\text{aq})$

☐ تفاعلات بين الأحماض والقواعد (تفاعلات التعادل)

☐ تفاعلات الأكسدة والاختزال

☒ تفاعلات الترسيب

☐ تفاعلات تكوين غاز

س3: عین الأيونات المتفرجة وأكتب المعادلة الأيونية النهائية الموزونة للتفاعلات التالية :

1- خلط محلول نترات الفضة مع محلول كلوريد الصوديوم المائي يتكون كلوريد الفضة وهو ملح لا يذوب في الماء ومحلول نترات الصوديوم المائي .

• المعادلة الهيكلية الموزونة :



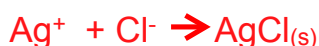
• المعادلة الأيونية الموزونة الكاملة :



• الأيونات المتفرجة :



• المعادلة الأيونية النهائية الموزونة :



2- خط محلول مائي من كلوريد الحديد III ومحلول مائي من هيدروكسيد البوتاسيوم لتكوين راسب من هيدروكسيد

الحديد III.

• المعادلة الهيكلية الموزونة :



• المعادلة الأيونية الموزونة الكاملة :



• الأيونات المتفرجة :



• المعادلة الأيونية النهائية الموزونة :



• المعادلة الأيونية الموزونة الكاملة :



• الأيونات المتفرجة :



• المعادلة الأيونية النهائية الموزونة :

