تم تحميل هذا الملف من موقع ملفات الكويت التعليمية

*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا com.kwedufiles.www//:https

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف العاشر اضغط هنا

https://kwedufiles.com/10

* للحصول على جميع أوراق الصف العاشر في مادة كيمياء ولجميع 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

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 كيميائى. (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 ☐ الأحماض والقواعد

☐ الأكسدة والاختزال ☑ الترسيب

2-المعادلة التالية تمثل أحد أنواع التفاعلات وهو : $AgNO_{3\,(aq)} + NaCl_{(aq)} \longrightarrow AgCl_{(s)} + NaNO_{3(aq)}$

☐ تفاعلات بين الأحماض والقواعد (تفاعلات التعادل) ☐ تفاعلات الأكسدة والاختزال

☐ تفاعلات تكوين غاز ☑ تفاعلات الترسيب

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

1-خلط محلول نيترات الفضة مع محلول كلوريد الصوديوم المائى يتكون كلوريد الفضة وهو ملح لا يذوب فى الماء ومحول نيترات الصوديوم المائى .

- **المعادلة الهيكلية الموزونة :**

$AgNO_{3(aq)} + NaCl_{(aq)} \rightarrow AgCl_{(s)}\downarrow + NaNO_{3(aq)}$

.....

- **المعادلة الأيونية الموزونة الكاملة :**

$Ag^+ + NO_3^- + Na^+ + Cl^- \rightarrow AgCl_{(s)} + Na^+ + NO_3^-$

.....

- **الأيونات المتفرجة :**

$Na^+ \ , \ NO_3^-$

.....

- **المعادلة الأيونية النهائية الموزونة :**

$Ag^+ + Cl^- \rightarrow AgCl_{(s)}$

.....

2- خلط محلول مائي من كلوريد الحديد III ومحول مائي من هيدروكسيد البوتاسيوم لتكوين راسب من هيدروكسيد الحديد III.

- **المعادلة الهيكلية الموزونة :**

$$FeCl_{3(aq)} + 3KOH_{(aq)} \longrightarrow Fe(OH)_{3(s)} + 3KCl_{(aq)}$$

- **المعادلة الأيونية الموزونة الكاملة :**

$$Fe^{3+} + 3Cl^- + 3K^+ + 3OH^- \longrightarrow Fe(OH)_{3(S)} + 3K^+ + 3Cl^-$$

- **الأيونات المتفرجة :**

$$Cl^- \ , K^+$$

- **المعادلة الأيونية النهائية الموزونة :**

$$Fe^{3+} + 3OH^- \rightarrow Fe(OH)_{3(s)}$$

3- $\mathbf{Cl_{2(g)} + NaBr_{(aq)} \longrightarrow Br_{2(l)} + NaCl_{(aq)}}$

- **المعادلة الأيونية الموزونة الكاملة :**

$$Cl_{2(g)} + 2Na^+ + 2Br^- \longrightarrow Br_{2(l)} + 2Na^+ + 2Cl^-$$

- **الأيونات المتفرجة :**

$$Na^+$$

- **المعادلة الأيونية النهائية الموزونة :**

$$Cl_{2(g)} + 2Br^-_{(aq)} \longrightarrow Br_{2(l)} + 2Cl^-_{(aq)}$$