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

2- تفاعلات الأحماض والقواعد

س1: أكمل الفراغات في العبارات التالية بما يناسبها علميا:

1- من المواد الفاعلة فى مضادات الحموضة هى هيدروكسيد المغنيسيوم ، كربونات الصوديوم الهيدروجينية

2- تتفاعل الأحماض والقواعد معا لإنتاج ملح ، ماء

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

1-المعادلة التالية تمثل أحد أنواع التفاعلات وهو : $HCl_{(aq)} + NaOH_{(aq)} \longrightarrow NaCl_{(aq)} + H_2O_{(l)}$

☑ 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- $HCl_{(aq)} + NaOH_{(aq)} \longrightarrow NaCl_{(aq)} + H_2O_{(\ell)}$

- **المعادلة الأيونية الموزونة الكاملة :**

$H^+_{(aq)} + Cl^-_{(aq)} + Na^+_{(aq)} + OH^-_{(aq)} \longrightarrow Na^+_{(aq)} + Cl^-_{(aq)} + H_2O_{(l)}$

- **الأيونات المتفرجة :**

Cl^- , Na^+

- **المعادلة الأيونية النهائية الموزونة :**

$H^+_{(aq)} + OH^-_{(aq)} \longrightarrow H_2O_{(l)}$

2- $H_2SO_{4(aq)} + Mg(OH)_{2(aq)} \longrightarrow MgSO_{4(aq)} + 2H_2O_{(\ell)}$

- **المعادلة الأيونية الموزونة الكاملة :**

$2H^+_{(aq)} + SO_4^{2-}{}_{(aq)} + Mg^{2+}_{(aq)} + 2OH^-_{(aq)} \longrightarrow Mg^{2+}_{(aq)} + SO_4^{2-}{}_{(aq)} + 2H_2O_{(l)}$

- **الأيونات المتفرجة :**

SO_4^{2-} , Mg^{2+}

- **المعادلة الأيونية النهائية الموزونة :**

$2H^+_{(aq)} + 2OH^-_{(aq)} \longrightarrow 2H_2O_{(l)}$

3- تفاعلات تكوين الغاز

س1: أكمل الفراغات في العبارات التالية بما يناسبها علميا:

1- عند اشتعال أزيد الصوديوم كهربائياً يتفكك مولداً غاز .....النيتروجين.....

2- الصيغة الكيميائية الصحيحة لأزيد الصوديوم هي .....NaN_3.....

3- $2NaN_{3\,(s)} \longrightarrow 2Na_{\,(s)} +$ ……$3N_{2(g)}$……

س2: علل ما يلي تعليلا علميا صحيحاً (مستعيناً بالمعادلات الكيميائية إن أمكن):

1- يستخدم أزيد الصوديوم في الوسائد الهوائية للسيارات وفي مخارج الطائرات.

لأن لحظة التصادم يشتعل أزيد الصوديوم كهربائيا فيتفكك مولداً غاز النيتروجين الذي يملأ الوسادة الهوائية بسرعة

.....

مراجعة

س1: عين الأيونات المتفرجة واكتب المعادلة الأيونية النهائية الموزونة للتفاعلات التالية:

1- $H_2S_{(g)} + 2AgNO_{3(aq)} \longrightarrow Ag_2S_{(s)} + 2HNO_{3(aq)}$

المعادلة الايونية الكاملة $H_2S_{(g)} + 2Ag^+_{(aq)} + 2NO_3^-{}_{(aq)} \longrightarrow Ag_2S_{(s)} + 2H^+_{(aq)} + 2NO_3^-{}_{(aq)}$

الأيونات المتفرجة NO_3^-

المعادلة الايونية النهائية $H_2S_{(g)} + 2Ag^+_{(aq)} \longrightarrow Ag_2S_{(s)} + 2H^+_{(aq)}$

2- $Pb(NO_3)_{2(aq)} + H_2SO_{4(aq)} \longrightarrow PbSO_{4(s)} + 2HNO_{3(aq)}$

المعادلة الايونية الكاملة $Pb^{2+}_{(aq)} + 2NO_3^-{}_{(aq)} + 2H^+_{(aq)} + SO_4^{2-}{}_{(aq)} \longrightarrow PbSO_{4(s)} + 2H^+_{(aq)} + 2NO_3^-{}_{(aq)}$

الأيونات المتفرجة NO_3^- , H^+

المعادلة الايونية النهائية $Pb^{2+}_{(aq)} + SO_4^{2-}{}_{(aq)} \longrightarrow PbSO_{4(s)}$