

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>

[bot_kwlinks/me.t//:https](https://t.me/bot_kwlinks)

للحصول على جميع روابط الصفوف على تلغرام وفيسبوك من قنوات وصفحات: اضغط هنا

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 علمياً:

1- من المواد الفاعلة في مضادات الحموضة هي هيدروكسيد المغنيسيوم ، كربونات الصوديوم الهيدروجينية

2- تتفاعل الأحماض والقواعد معاً لإنتاج ملح ، ماء

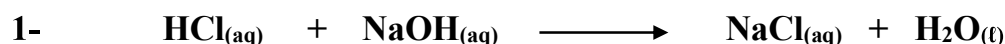
س2: اختار الإجابة الصحيحة بوضع علامة (✓) في المربع المقابل للإجابة الصحيحة :

1- المعادلة التالية تمثل أحد أنواع التفاعلات وهو : $\text{HCl}_{(aq)} + \text{NaOH}_{(aq)} \longrightarrow \text{NaCl}_{(aq)} + \text{H}_2\text{O}_{(l)}$

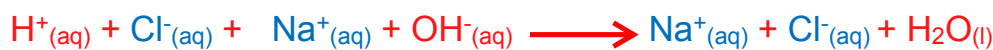
☒ تفاعلات بين الأحماض والقواعد (تفاعلات التعادل) ☐ تفاعلات الأكسدة والاختزال

☐ تفاعلات تكوين غاز ☐ تفاعلات الترسيب

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



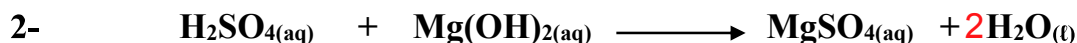
• المعادلة الأيونية الموزونة الكاملة :



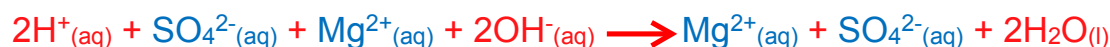
• الأيونات المتفرجة :



• المعادلة الأيونية النهائية الموزونة :



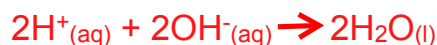
• المعادلة الأيونية الموزونة الكاملة :



• الأيونات المتفرجة :



• المعادلة الأيونية النهائية الموزونة :

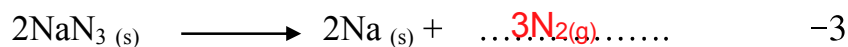


3- تفاعلات تكوين الغاز

س1: أكمل الفراغات في العبارات التالية بما يناسبها علمياً:

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

2- الصيغة الكيميائية الصحيحة لأزيد الصوديوم هي **NaN₃**



س2: علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً (مستعيناً بالمعادلات الكيميائية إن أمكن):

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

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

.....

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

