

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

أنواع التفاعلات الكيميائية حسب التجانس

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

1- تفاعلات تكون المواد المتفاعلة والمواد الناتجة عنها من الحالة الفيزيائية نفسها. (التفاعلات المتجانسة)

2- تفاعلات تكون فيها المواد المتفاعلة والمواد الناتجة عنها في حالتين فيزيائيتين أو أكثر. (التفاعلات غير المتجانسة)

س2: أكمل الفراغات في الجمل والعبارات التالية بما يناسبها:

1- من أهم التفاعلات المتجانسة هي التفاعلات بين $\text{RCOOH}_{(l)} + \text{ROH}_{(l)}$ و $\text{Fe}_{(s)} + \text{S}_{(s)}$ و $\text{N}_{2(g)} + \text{H}_{2(g)}$

2- من أهم التفاعلات غير المتجانسة هي تفاعلات الترسيب و الخاصين مع الحمض و تحلل كربونات الكالسيوم بالتسخين

3- في التفاعل التالي : $\text{NH}_{3(g)} + \text{O}_{2(g)} \longrightarrow \text{NO}_{(g)} + \text{H}_2\text{O}_{(g)}$ تصنف حسب الحالة الفيزيائية ،

على أنها تفاعلات متجانسة

4- تبعاً للحالة الفيزيائية التفاعل التالي: $\text{CaCO}_{3(s)} \longrightarrow \text{CaO}_{(s)} + \text{CO}_{2(g)}$

من التفاعلات غير متجانسة

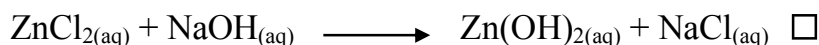
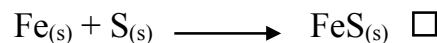
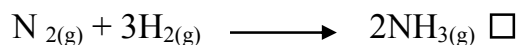
5- طبقاً للحالة الفيزيائية للمواد تعتبر تفاعلات الترسيب من التفاعلات غير متجانسة

تفاعلات ترسيب مثل : $\text{CuSO}_{4(aq)} + \text{BaCl}_{2(aq)} \longrightarrow \text{BaSO}_{4(s)} \downarrow + \text{CuCl}_{2(aq)}$

$\text{AgNO}_{3(aq)} + \text{NaCl}_{(aq)} \longrightarrow \text{AgCl}_{2(s)} \downarrow + \text{NaNO}_{3(aq)}$

س3: اختار الإجابة الصحيحة بوضع علامة (✓) في المربع المقابل للإجابة الصحيحة :

1- أحد التفاعلات التالية يصنف من التفاعلات الكيميائية غير المتجانسة :



2- جميع ما يلي من التفاعلات المتجانسة عدا واحدة هي:

☐ تفاعلات بين الأجسام الصلبة

☐ تفاعلات بين السوائل

☐ تفاعلات بين الغازات

☒ التفاعلات الترسيب