



تاسع سوريا 2026

تم تحميل ونشر هذا الملف بواسطة أكبر قناة تعليمية لطلاب الصف التاسع في سوريا عبر تطبيق التيليجرام ، يمكنك الوصول للقناة عبر الرابط أدناه

 <https://t.me/Y1148Tasea>

الاسم : مُدَاكِمة درس أنواع التفاعلات - الدرجة : 100
 الصف : ثالث إعدادي ، كيمياء تاسع - المدة : ساعة .

- السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة لكل مما يلي :

1- المعدن الذي يمكن أن يتفاعل مع كبريتات الحديد هو :

الذهب - D الفضة - C الزئبق - B الزنك - A

2- نوع التفاعل للمثل بالمعادلة الآتية : $BaO + H_2O \rightarrow Ba(OH)_2$ هو :

تفكك - D إزامة - C تبادل ثنائي - B اتحاد - A

- السؤال الثاني : أجب بكلمة (صح) أمام العبارة الصحيحة وكلمة (غلط) أمام العبارة

الغلطية ثم صححها :

1- تحدث تفاعل الذهب مع حمض كلور الماء () .

2- في تفاعلات التفكك عدد المواد الناتجة مادتان أو أكثر () .

3- عند تفاعل أكسيد المغنيزيوم مع الماء يُعطى هيدروكسيد المغنيزيوم () .

4- معادلة الأيونية لهيدروكسيد الصوديوم هو $Na^+ + OH^-$ () .

- السؤال الثالث : عبّر عن التفاعلات الآتية بمعادلة موزونة ثم حدد نوعها :

. تفاعل الكالسيوم مع حمض كلور الماء .

. تفاعل حمض الكبريت مع كلوريد الصوديوم .

- السؤال الرابع : حل المسألة التالية :

تفاعل 6,5 g من الزنك مع 100 ml من حمض الكبريت الممدد حتى تمام التفاعل .

المطلوب :

1- احسب عدد مولات الحمض المتفاعل .

2- احسب التركيز المولي ثم الغملي لحلول حمض الكبريت .

3- احسب حجم الغاز المتطلق .

4- احسب كتلة الملح الناتج .

(Zn : 65 , H : 1 , S : 32 , O : 16)

- انتهت الأسئلة -

للأنسة : سيفين شينو . الرقم : 0981250953