Galinos International School

اسم الطالب: ---------- ورقة عمل (2) معلمة المادة: روان منصور

الصف: التاسع سلسلة النشاط الكيميائي التاريخ:----------

رتبت الفلزات وفقاً لسرعة تفاعلها مع الماء والاكسجين وحمض الهيدروكلوريك في سلسلة النشاط الكيميائي،التي يمكن الاستفادة منها بالتنبؤ بحدوث التفاعلات وقابلية الفلزات للتاكل

 # رتب الفلزات الاتية (Cu , Ni , Ag) من الاكثر نشاط الى الاقل نشاط اعتماداً على المعلومات الاتية:

1. عند غمس شريط نحاس Cu في انبوب يحوي محلول كبريتات النيكل $NiSO_4$ لم يطرأ اي تغير على المحلول او الفلز
2. عند غمس شريط من النحاس Cu في محلول نترات الفضة $AgNO_3$ عديم اللون، فان المحلول يتحول الى اللون الازرق وتترسب ذرات الفضة في المحلول

.....

****

تنبأ بنواتج المعادلات الاتية مع الموازنة:

$Na_{(s)} + AgNO_{3(aq)} \longrightarrow$

$Mg_{(s)} + HNO_{3(aq)} \longrightarrow$

$Na_{(s)} + H_2SO_{4(aq)} \longrightarrow$

$Zn_{(s)} + PbSO_{4(aq)} \longrightarrow$

$Zn_{(s)} + MgSO_{4(aq)} \longrightarrow$

LIVEWORKSHEETS

 # فسر العبارات الاتية تفسيراً علمياً صحيحاً:

أ. يستعمل البلاتين والتيتانيوم في تصنيع الاطراف الصناعية

.....

.....

ب. تصنع الجواهر والحلي المستخدمة في الزينة في حياتنا من فلزي الذهب والفضة

.....

.....

ج. لا يحفظ حمض الهيدروكلوريك HCl في وعاء من الخارصين

.....

د. لا يستخدم الحديد في صناعة اسلاك التوصيل الكهربائي

.....

LIVEWORKSHEETS