

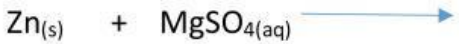
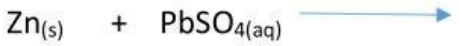
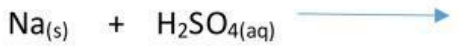
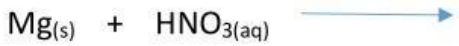
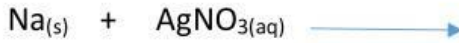


رتبت الفلزات وفقاً لسرعة تفاعلها مع الماء والأكسجين
وحمض الهيدروكلوريك في سلسلة النشاط الكيميائي، التي
يمكن الاستفادة منها بالتنبؤ بحدوث التفاعلات وقابلية
الفلزات للتآكل

رتب الفلزات الآتية (Cu , Ni , Ag) من الأكثر نشاط إلى الأقل نشاط اعتماداً على المعلومات الآتية:

1. عند غمس شريط نحاس Cu في انبوب يحوي محلول كبريتات النيكل NiSO_4 لم يطرأ أي تغير على المحلول أو الفلز
2. عند غمس شريط من النحاس Cu في محلول نترات الفضة AgNO_3 عديم اللون، فإن المحلول يتحول إلى اللون الأزرق وتترسب ذرات الفضة في المحلول

تنبأ بنواتج المعادلات الآتية مع الموازنة:



فسر العبارات الآتية 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

