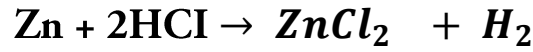


ورقة عمل

عنوان الدرس : نسبة المردود المئوية

أسم الطالبة:

يمكن إزالة الخارصين عن البرونز، وذلك بوضع البرونز في حمض الهيدروكلوريك. يتفاعل الخارصين وغاز حمض الهيدروكلوريك، وينتج كلوريد الخارصين، وغاز الهيدروجين تاركاً النحاس الصلب دون تفاعل. a. إذا احتوت عينة البرونز على 25 g خارصين، فاحسب المردود النظري لغاز الهيدروجين .



b. إذا أنتج التفاعل 0.680 g من الهيدروجين H_2 فحدد نسبة المردود المئوية للتفاعل

المردود الفعلي لغاز الهيدروجين

.....
.....
.....
.....
.....

المردود النظري لغاز الهيدروجين

.....
.....
.....
.....
.....

نسبة المردود المئوية للتفاعل

.....
.....
.....