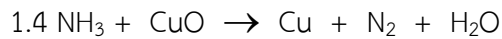
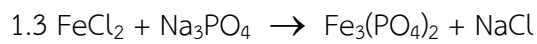
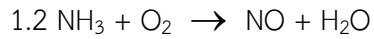
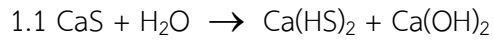


Worksheet 4

Name:

ตอนที่ 1

1.1 ถ้าสมมติให้สารตั้งต้นแต่ละตัวหนัก 20 g จงแสดงวิธีคำนวณว่าสารตั้งต้นตัวใดเป็นสารกำหนดปริมาณ (กำหนดให้ใช้มวลเชิงอะตอมตามตารางธาตุ)



1.2 จากปฏิกิริยา $\text{COCl}_2(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l}) \rightarrow \text{HCl}(\text{q}) + \text{CO}_2(\text{g})$

จงเขียนความสัมพันธ์เชิงโมลระหว่าง

1) COCl_2 กับ HCl

2) COCl_2 กับ CO_2

3) HCl กับ CO_2

ตอนที่ 2

2.1 จากปฏิกิริยา $\text{COCl}_2(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l}) \rightarrow \text{HCl}(\text{q}) + \text{CO}_2(\text{g})$ ถ้าใช้ COCl_2 หนัก 55.45 g จงคำนวณว่าจะเกิดแก๊ส HCl มากที่สุดกี่กรัม

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

