ชื่อ.....ชั้น.....เลขที่.....

กิจกรรมที่ 5.6 ปฏิกิริยาการเกิดสนิมเหล็กเป็นอย่างไร

L .I. อธิบายปฏิกิริยาของกรดกับโลหะและเบสกับโลหะ

Because นักเรียนจะได้เรียนรู้เกี่ยวกับปฏิกิริยาของกรดกับโลหะและเบสกับโลหะ

ตารางบันทึกผล

หลอดที่	สาร	ผลที่สังเกตได้
1	สังกะสี + สารละลายกรดไฮโดรคลอริก	
2	อะลูมิเนียม + สารละลายกรดไฮโดรคลอริก	
3	ตะปูเหล็ก + สารละลายกรดไฮโดรคลอริก	
4	สังกะสี + สารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด	
5	อะลูมิเนียม + สารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์	
6	ตะปูเหล็ก + สารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์	

คำถามท้ายกิจกรรม

1. โลหะใดบ้างที่ทำปฏิกิริยากับกรดไฮโดรคลอริก ทราบได้อย่างไร

2. โลหะใดบ้างที่ทำปฏิกิริยากับสารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ ทราบได้อย่างไร

3. จากกิจกรรม สรุปได้ว่าอย่างไร

LIVEWORKSHEETS