

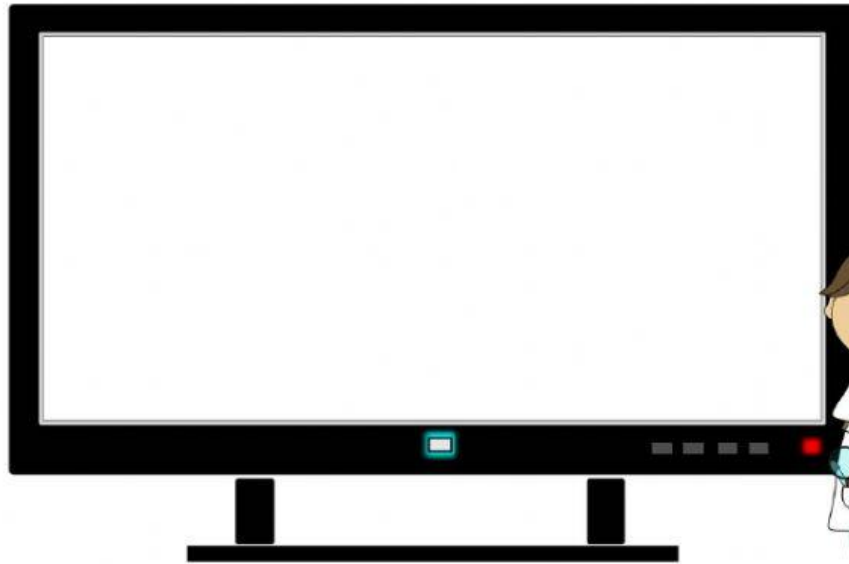
ใบงาน หน่วยที่ 5 เรื่อง ปฏิกิริยาเคมีและวัสดุในชีวิตประจำวัน ชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 3

ชื่อ.....ชั้น.....เลขที่.....

กิจกรรมที่ 5.5 ปฏิกิริยาของกรดกับโลหะและเบสกับโลหะเป็นอย่างไร

จุดประสงค์การเรียนรู้

สังเกต และอธิบายปฏิกิริยาของกรดกับโลหะ และปฏิกิริยาของเบสกับโลหะ



ผลการทำกิจกรรม

ตารางบันทึกผล



| สาร         | ผลที่สังเกตได้ |
|-------------|----------------|
| สังกะสี     |                |
| อะลูมิเนียม |                |
| ตะปูเหล็ก   |                |
| ทองแดง      |                |



| หลอดที่ | สาร                                      | ผลที่สังเกตได้ |
|---------|------------------------------------------|----------------|
| 1       | สังกะสี + สารละลาย กรดไฮโดรคลอริก        |                |
| 2       | อะลูมิเนียม + สารละลาย กรดไฮโดรคลอริก    |                |
| 3       | ตะปูเหล็ก + สารละลาย กรดไฮโดรคลอริก      |                |
| 4       | ทองแดง + สารละลาย กรดไฮโดรคลอริก         |                |
| 5       | สังกะสี + สารละลาย โซเดียมไฮดรอกไซด์     |                |
| 6       | อะลูมิเนียม + สารละลาย โซเดียมไฮดรอกไซด์ |                |
| 7       | ตะปูเหล็ก + สารละลาย โซเดียมไฮดรอกไซด์   |                |
| 8       | ทองแดง + สารละลาย โซเดียมไฮดรอกไซด์      |                |

### คำถามท้ายกิจกรรม



1. โลหะใดบ้างที่ทำปฏิกิริยากับกรดไฮโดรคลอริก ทราบได้อย่างไร

.....

.....

2. โลหะใดบ้างที่ทำปฏิกิริยากับสารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ ทราบได้อย่างไร

.....

3. จากกิจกรรม สรุปได้ว่าอย่างไร

.....

.....