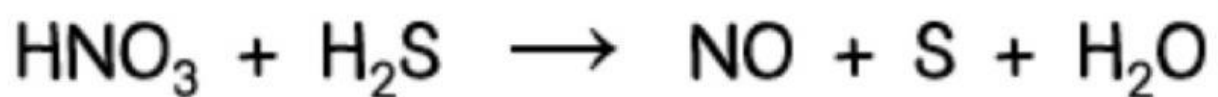


ชื่อ..... ชั้น..... เลขที่.....

BALANCING REDOX EQUATION USING HALF REACTION



● ตัว oxidize: _____

HNO_3

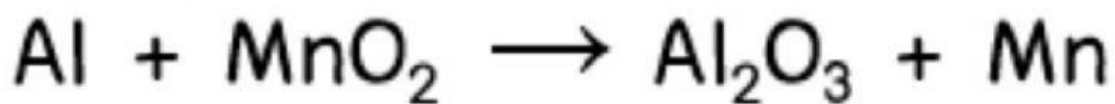
● ตัว reduce: _____

H_2S

● จำนวนอิเล็กตรอนที่ถ่ายโอน: _____

● รวมสมการ:





● ตัว oxidize: _____

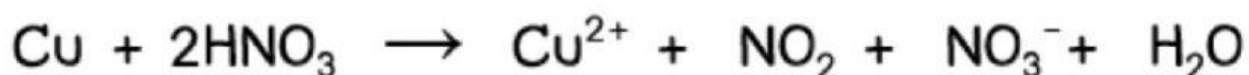
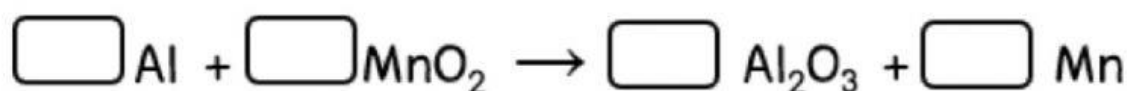
Al

● ตัว reduce: _____

MnO₂

● จำนวนอิเล็กตรอนที่ถ่ายโอน: _____

● รวมสมการ:



● ตัว oxidize: _____

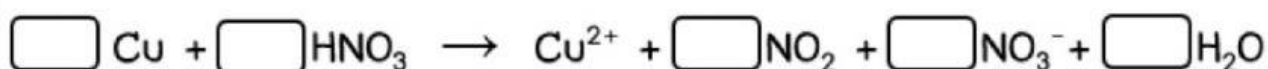
Cu

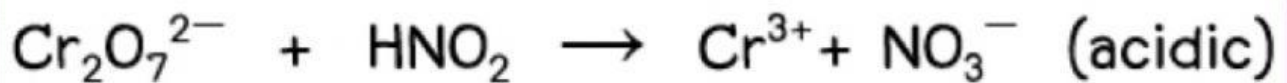
● ตัว reduce: _____

HNO₃

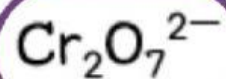
● จำนวนอิเล็กตรอนที่ถ่ายโอน: _____

● รวมสมการ:





● ตัว oxidize: _____



● ตัว reduce: _____

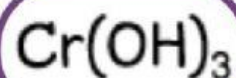


● จำนวนอิเล็กตรอนที่ถ่ายโอน: _____

● รวมสมการ:



● ตัว oxidize: _____



● ตัว reduce: _____



● จำนวนอิเล็กตรอนที่ถ่ายโอน: _____

● รวมสมการ:

