

Sprawdź czy poprawnie rozwiązałeś/aś zadania z dnia 26.03.2020

Zadanie 5.

Metale, które reagują z HCl: Sn,Pb,Fe,Zn,Al,Mg

Metale, które nie reagują z HCl: Hg, Ag, Cu, Bi

Zadanie 6.

Obserwacje:

Probówka 1 : wydziela się bezbarwny gaz , probówka staje się ciepła

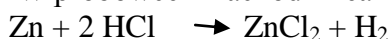
Probówka 2: brak zmian

Probówka 3: : wydziela się bezbarwny gaz , probówka staje się ciepła

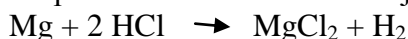
Probówka 4: brak zmian

Wnioski:

W probówce 1 zachodzi reakcja opisana równaniem:



W probówce 3 zachodzi reakcja opisana równaniem:



Temat: reakcje metali z kwasami tlenowymi. Obowiązuje na 31.03.2020 i 2.04.2020.

Doświadczenie 1.

Obejrzyj na kanale YouTube film pt „Reakcje metali z rozcieńczonym H₂SO₄”

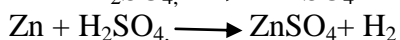
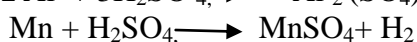
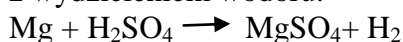
Film został udostępniony przez portal popularnonaukowy BIOMIST.

Przyjrzyj się dokładnie zmianom jakie zachodzą w probówkach wypełnionych rozcieńczonym H₂SO₄ do których wrzucony został magnez, glin, mangan, cynk, miedź, srebro.

Zwróć uwagę jakie zmiany zachodzą w probówkach, czy zmiany zachodzą wolno czy szybko, może zmienia się zabarwienie roztworu?

Wnioski z przeprowadzonego doświadczenia:

Miedź i srebro nie reagują z rozcieńczonym H₂SO₄, magnez , glin, mangan, cynk, reagują z H₂SO₄, z wydzieleniem wodoru.



Doświadczenie 2

Obejrzyj na kanale YouTube film pt „ Reakcje metali ze stężonym HNO₃”

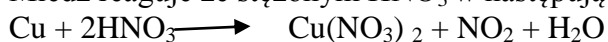
Film został udostępniony przez portal popularnonaukowy BIOMIST.

Przyjrzyj się dokładnie zmianom jakie zachodzą w probówkach ,do których wrzucone zostały metale , a w szczególności miedź, , glin,

Zwróć uwagę jakie zmiany zachodzą w probówkach, czy zmiany zachodzą wolno czy szybko, może zmienia się zabarwienie roztworu.

Wnioski z przeprowadzonego doświadczenia:

Miedź reaguje ze stężonym HNO₃ w następujący sposób:



Brunatny gaz to NO₂ tlenek azotu IV

Miedź reaguje również z rozcieńczonym kwasem azotowym V, ale podczas tej reakcji powstają inne produkty niż w reakcji miedzi ze stężonym kwasem azotowym V.



NO jest gazem wydzielającym się w postaci białych dymów.

Glin nie reaguje ze stężonym HNO_3 , glin ulega pasywacji. Pasywacja glinu pod wpływem stężonego HNO_3 polega na pokrywaniu się glinu warstwą tlenku glinu, która hamuje dalszą reakcję. Dlatego też cysterny do transportu stężonego HNO_3 pokryte są od wewnątrz glinem.

Praca domowa: Dokładnie przeanalizuj doświadczenia, naucz się poprawnie pisać równania reakcji.

Temat ten obejmuje lekcję chemii z 31.03 i 2.04. Następne zadania będą udostępnione 7.04. 2020

Jak zawsze jestem do dyspozycji poprzez pocztę elektroniczną, adres znacie.

Pozdrawiam Marzena Rutkowska.