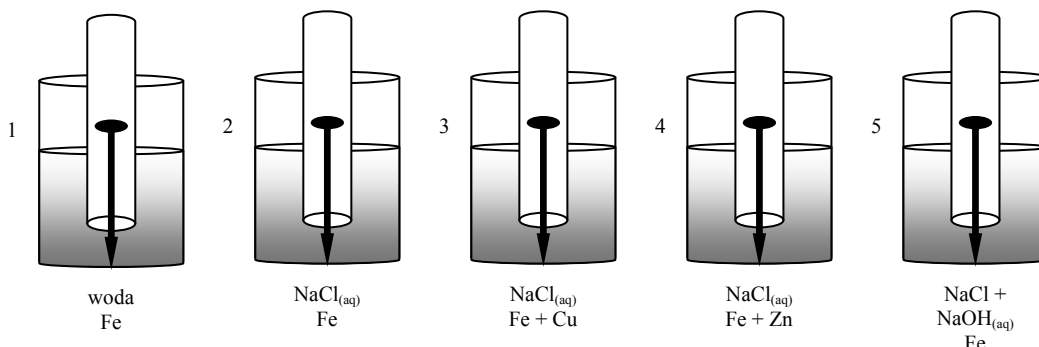


Badanie korozji metali

Doświadczenie 1. (...../.....pkt)

Doświadczenie wykonujemy zgodnie z rysunkiem zamieszczonym poniżej. Efekty będą widoczne minimum po 24 godzinach.



Zanotuj poczynione obserwacje:

- 1-
- 2-
- 3-
- 4-
- 5-

Uzręguj środowiska korozji od najmniej do najbardziej korozyjnego posługując się numerami zlewek.

.....

Doświadczenie 2. (...../.....pkt)

Do dwóch zlewek wlej rozcieńczonego roztworu kwasu siarkowego(VI) a następnie dodaj do jednej kilka kryształków urotropiny. Umieść w tak przygotowanych roztworach blaszki z żelaza i lekko ogrzej zawartość zlewek. Zapisz obserwacje oraz wyciągnij wniosek dotyczący wpływu obecności urotropiny na szybkość procesu korozji żelaza. Wykonaj rysunek do doświadczenia uwzględniając wzory lub nazwy użytych substancji.

Rysunek

Obserwacje:

-
-
-
-
-
-

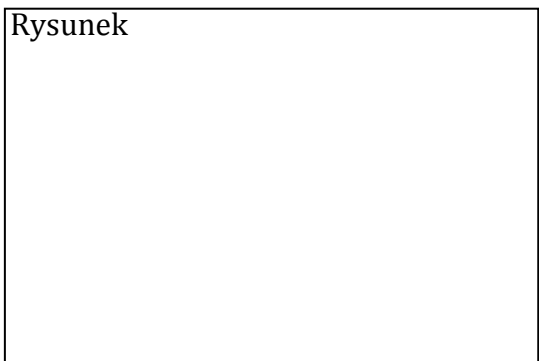
Wniosek:

-
-

Doświadczenie 3. (...../.....pkt)

Do dwóch probówek wlej do połowy ich objętości wody destylowanej dodaj po 2-3 krople stężonego roztworu kwasu siarkowego(VI) oraz po 3 krople roztworu $K_3[Fe(CN)_6]$. Zawartość probówek wymieszaj. Do pierwszej probówki zanurz sam drut żelazny a do drugiej drut żelazny spięty krótko z blaszką cynkową. Zapisz obserwacje dotyczące ilości wydzielającego się gazu **na drutach żelaznych** oraz zmianę barwy roztworu wokół drutu żelaznego. Wykonaj rysunek do doświadczenia uwzględniając w nim wzory lub nazwy użytych substancji.

Rysunek



Obserwacje:

.....
.....
.....
.....
.....
.....

Zapisz równanie reakcji w **postaci jonowej skróconej** zachodzącej w probówkach obrazujące korozję żelaznego drutu.

.....

Zapisz równanie reakcji w **postaci cząsteczkowej**, które ilustruje wykrycie jonów żelaza w postaci trudno rozpuszczalnego związku o wzorze $Fe_3[Fe(CN)_6]_2$.

.....

Określ wpływ blaszki cynkowej na szybkość korozji żelaza.

.....
.....
.....