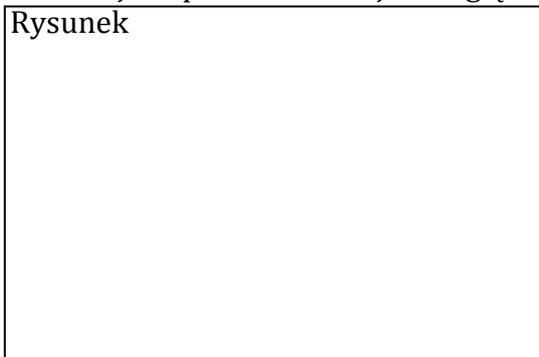


Badanie właściwości utleniających jonu MnO_4^- w zależności od środowiska

Doświadczenie 2.5.3.1. (...../.....pkt)

Do probówki wlej około 1cm^3 roztworu $KMnO_4$ a następnie 3 krople stężonego roztworu kwasu siarkowego(VI). Dodawaj następnie kroplami roztwór Na_2SO_3 do zaobserwowania zmian. Wykonaj rysunek do opisanego doświadczenia uwzględniając w nim wzory lub nazwy użytych substancji. Zapisz obserwacje uwzględniając barwę roztworu w probówce przed i po reakcji.

Rysunek



Obserwacje:

.....

Dobierz i uzupełnij w poniższym schemacie współczynniki stechiometryczne. W tym celu napisz w **formie jonowej** z uwzględnieniem oddawanych lub pobieranych elektronów (zapis jonowo-elektronowy) równania procesów redukcji i utleniania dokonujących się w czasie reakcji.



.....

Zapisz wzór utleniacza i reduktora:

Utleniacz:.....**Reduktor:**.....

Zapisz wzory i barwy związków manganu przed i po reakcji.

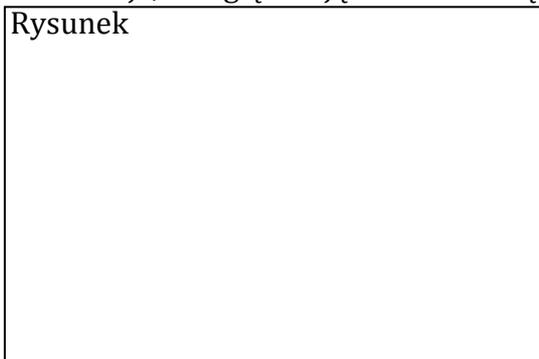
Przed reakcją: Wzór:..... Barwa:.....

Po reakcji: Wzór:..... Barwa:.....

Doświadczenie 2.5.3.2. (...../.....pkt)

Do probówki wlej około 1cm^3 roztworu $KMnO_4$ a następnie 1cm^3 wody destylowanej. Dodawaj następnie kroplami roztwór Na_2SO_3 do zaobserwowania zmian. Wykonaj rysunek do opisanego doświadczenia uwzględniając w nim wzory lub nazwy użytych substancji. Zapisz **dwie** obserwacje, uwzględniając także barwę roztworu w probówce przed i po reakcji.

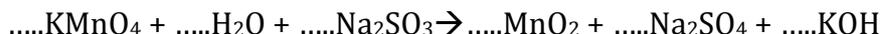
Rysunek



Obserwacje:

.....

Dobierz i uzupełnij w poniższym schemacie współczynniki stechiometryczne. W tym celu napisz w **formie jonowej** z uwzględnieniem oddawanych lub pobieranych elektronów (zapis jonowo-elektronowy) równania procesów redukcji i utleniania dokonujących się w czasie reakcji.



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

Zapisz wzór utleniacza i reduktora:

Utleniacz:.....**Reduktor:**.....

Zapisz wzory i barwy związków manganu przed i po reakcji.

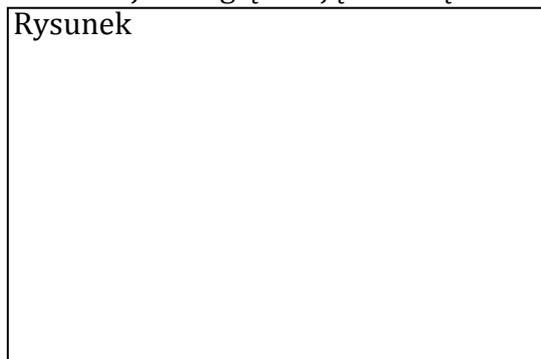
Przed reakcją: Wzór:..... Barwa:.....

Po reakcji: Wzór:..... Barwa:.....

Doświadczenie 2.5.3.3. (...../.....pkt)

Do probówki wlej około 1cm³ roztworu KMnO₄ a następnie 3 krople stężonego roztworu KOH. Dodawaj następnie kroplami roztwór Na₂SO₃ do zaobserwowania zmian. Wykonaj rysunek do opisanego doświadczenia uwzględniając w nim wzory lub nazwy użytych substancji. Zapisz obserwacje uwzględniając barwę roztworu w probówce przed i po reakcji.

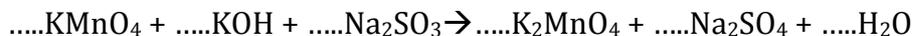
Rysunek



Obserwacje:

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

Dobierz i uzupełnij w poniższym schemacie współczynniki stechiometryczne. W tym celu napisz w **formie jonowej** z uwzględnieniem oddawanych lub pobieranych elektronów (zapis jonowo-elektronowy) równania procesów redukcji i utleniania dokonujących się w czasie reakcji.



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

Zapisz wzór utleniacza i reduktora:

Utleniacz:.....**Reduktor:**.....

Zapisz wzory i barwy związków manganu przed i po reakcji.

Przed reakcją: Wzór:..... Barwa:.....

Po reakcji: Wzór:..... Barwa:.....