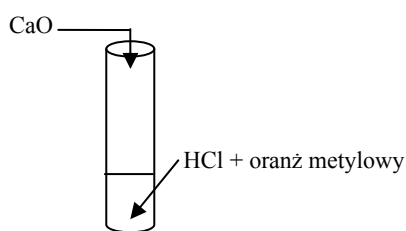


Temat: Reakcje otrzymywania soli cz.1.

Doświadczenie 1. (4p) Reakcja tlenku wapnia z kwasem solnym.

Do probówki wlej około $0,5\text{cm}^3$ kwasu solnego a i dodaj kilka kropli oranżu metylowego. Następnie wsypuj niewielkimi porcjami tlenek wapnia wstrząsając cały czas zawartością probówki. Postępuj tak do momentu zmiany barwy wskaźnika. Zapisz obserwacje, wnioski i równanie reakcji w formie cząsteczkowej i jonowej skróconej.

**Obserwacje:**

.....

.....

.....

.....

Wnioski:

.....

.....

Równanie reakcji w formie cząsteczkowej:

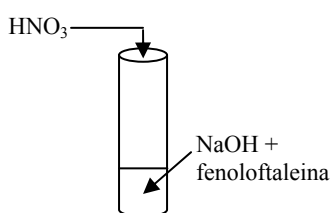
.....

Równanie reakcji w formie jonowej skróconej:

.....

Doświadczenie 2. (4p) Reakcja wodorotlenku sodu z kwasem azotowym(V).

Do probówki wlej około 1cm^3 wodorotlenku sodu i dodaj jedną kroplę fenoloftaleiny. Następnie dodawaj kroplami roztwór kwasu azotowego(V) aż do zaobserwowania zmiany barwy wskaźnika. Zapisz obserwacje, wnioski oraz równanie reakcji w formie cząsteczkowej i jonowej skróconej.

**Obserwacje:**

.....

.....

.....

.....

Wnioski:

.....

Równanie reakcji w formie cząsteczkowej:

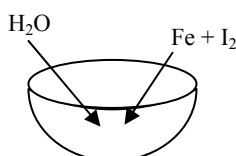
.....

Równanie reakcji w formie jonowej skróconej:

.....

Doświadczenie 3. (3p) Reakcja żelaza z jodem katalizowana wodą.

Do parowniczkii wsyp około pół łyżeczki pyłu żelaznego i o połowę mniej jodu. Zawartość parowniczkii wymieszaj a następnie dodaj kilka kropli wody (tak, aby zwilżyć zawartość parowniczkii). Obserwuj zachodzące zmiany, ocen temperaturę parowniczkii po reakcji. Zapisz obserwacje, wnioski i równanie reakcji w formie cząsteczkowej.

**Obserwacje:**

.....

.....

.....

Wnioski:

.....

Równanie reakcji:

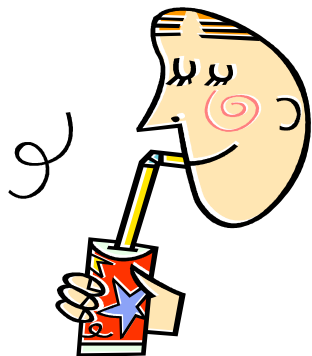
.....

Substancje chemiczne

Doświadczenie 4. (3p) Reakcja tlenku węgla(IV) z wodorotlenkiem wapnia (wodą wapienną).

Do probówki wlej około 1cm^3 wody wapiennej a następnie umieść w niej słomkę koktajlową. Wdmuchuj przez słomkę powietrze z płuc i obserwuj zachodzące zmiany w probówce. Po zaobserwowaniu zmian nadal wdmuchuj powietrze z płuc do roztworu w probówce. Zapisz **wszystkie** zmiany (obserwacje) jakie miały miejsce podczas tego doświadczenia, wnioski oraz równania reakcji w formie **jonowej skróconej**.

Rysunek poglądowy



Rysunek profesjonalny (wykonaj sam)

Obserwacje:

.....

Wnioski:

.....

Równania reakcji:

.....

.....

.....

Zadanie 1. (1p)

W produkcji nawozu fosforowego z trudno rozpuszczalnego w wodzie ortofosforanu(V) wapnia otrzymuje się rozpuszczalny diwodoroortofosforan(V) wapnia.

Napisz w formie cząsteczkowej równanie tej reakcji.

.....