I.I.S. "DENINA" - SALUZZO

SEZ. ITIS "RIVOIRA"

RELAZIONE di LABORATORIO di CHIMICA

ESPERIENZA N° 4 Data: 30/1/2020

Allievo: Bracco Mattia Classe: 1^ A

TITOLO: Precipitazioni e ridissoluzione cloruro ferrico

MATERIE PRIME: FeCl₃ (0.1 M), NaOH (1.0 M), HCl

MATERIALE/VETRERIA: Provetta da centrifuga, bacchetta di vetro, pipetta pasteur

PROCEDIMENTO: Abbiamo prelevato 3 mL di FeCl₃ e 1 mL di NaOH per depositarli in una provetta da centrifuga.

Succesivamente abbiamo inserito la provetta nella centrifuga e la abbiamo fatta ruotare per circa 1 m'inuto.

Infine abbiamo prelevato 1 mL di HCl per riportare la soluzione allo stato ininziale.

DATI SPERIMENTALI e CALCOLI:

 $FeCl_3 + 3NaOH = Fe(OH)_3 + 3NaCl$

 $FeOH_3 + 3HCI - FeCl_3 + 3 H_2O$

CRITERI DI SMALTIMENTO: lavandino.

CONCLUSIONI: Dopo aver estratto la provetta dalla centrifuga abbiamo notato che rovesciandola la parte sul fondo non cadeva.

In seguito abbiamo aggiunto HCl fino ad un totale di 1 mL per far ritornare la soluzione al colore iniziale.