

CRUDO 1

CRUDO 2

El método consiste en mezclar el crudo con un solvente y agua destilada. Después se separa el agua por centrifuga y mediante la aplicación de un indicador y un titulador se determina la cantidad de cloruros. La sal y el agua son sustancias polares, razón por la cual la sal se diluye en el agua y no en el crudo. El NaCl contenida en el agua se titula con una solución estándar de nitrato de plata

MEZCLAMOS

- 50 ml crudo
- 75 ml varsol
- 75 ml agua destilada

Agitamos

Calentamos durante 5 min
a 130 °F

Agitamos



SALINIDAD

#LaUISqueQueremos

69 años

Universidad Industrial de Santander



CRUDO 1

CRUDO 2



Sometemos las muestras a la centrifugadora

SALINIDAD

#LaUISqueQueremos



CRUDO 1



CRUDO 2



Sometemos las muestras a un papel filtro y extraemos su agua “destilada”

SALINIDAD

LaUISqueQueremos

69
años



CRUDO 1

1 ml de la muestra



Cromato de potasio
3 gotas
(INDICADOR)



Nitrato de plata AgNO_3
Concentración (0.282 N)
(TITULADOR)
**(10 GOTAS SE PRESENTO
LADRILLO)**

CRUDO 2

1 ml de la muestra



Cromato de potasio
3 gotas
(INDICADOR)



Nitrato de plata AgNO_3
Concentración (0.0282 N)
(TITULADOR)
**(28 GOTAS SE PRESENTO
LADRILLO)**

SALINIDAD

LaUIS que Queremos



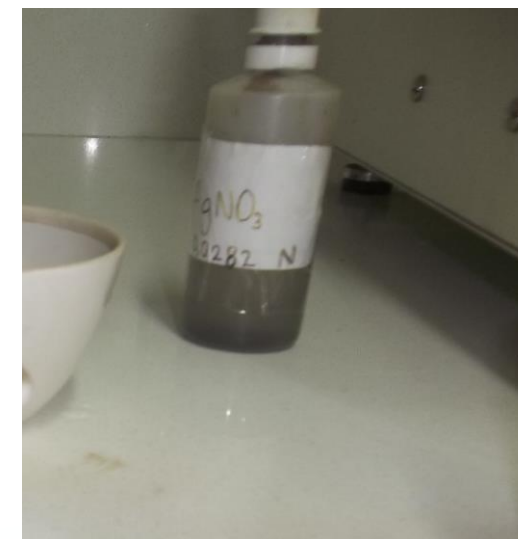
CRUDO 1



CRUDO 2



INDICADOR AL 10 %
3 GOTAS



Nitrato de plata AgNO_3
Concentración (0.0282 N)
(TITULADOR)
**(28 GOTAS SE PRESENTO
LADRILLO)**

Nitrato de plata AgNO_3 Concentración (0.282 N) (TITULADOR) **(10 GOTAS SE PRESENTO LADRILLO)**

SALINIDAD

#LaUISqueQueremos



CRUDO 1

CRUDO 2



Cuando noto que presenta un color ladrillo tomo el dato de la cantidad de gotas del titulador y a que concentración se encuentra