



Universidad del País Vasco
Euskal Herriko Unibertsitatea

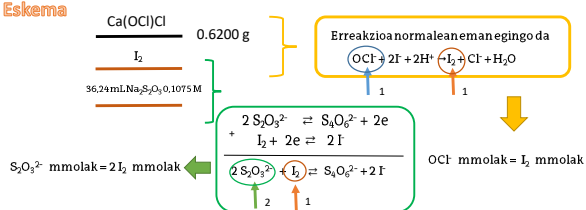
KIMIKA
FAKULTATEA
FACULTAD
DE QUÍMICA

Erredox Bolumetriren Aplikazioak

1. ARIKETA

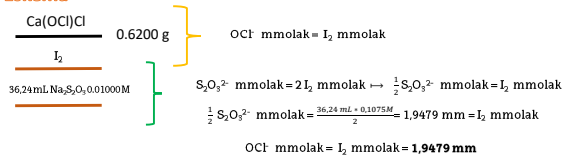
1. Ca(OCl)Cl hauts zuritzailea da ioduro ioiarekin erreakzionatzen du ingurune azidoan iodoa askatuz:
 $OCl^- + 2I^- + 2H^+ \rightarrow I_2 + Cl^- + H_2O$
 Erreaktziorako, 0.6200 g hauts hartzen badira, askatzen den iodoak 36.24 mL $Na_2S_2O_3$ 0.1075 M kontsumitzen baditu bere balorazioan. Kalkulatu Cl portzentajea laginean. ($P_{at} Cl=35.45$)

Eskema



1

Eskema



ARIKETAK: Kalkulatu Cl portzentajea laginean. ($P_{at} Cl=35.45$)

hauts zuritzaileak: $Ca(OCl)Cl \rightarrow 2 Cl$ ditu

mmolen erlazioa: $2 Ca(OCl)Cl$ mmolak = Cl mmolak $2 \cdot 1.9479 \text{ mmol} = 3.8958 \text{ mm} = Cl$ mmolak

Cl gramoak = $3.8958 \text{ mm} \cdot (1 \text{ mol} / 1000 \text{ mm}) \cdot 35.45 \text{ g/mol} = 0.1381 \text{ g}$ $\%Cl = \frac{0.1381 \text{ g}}{0.6200 \text{ g}} \cdot 100 = \text{\% } 22.47$