 <p>Escola Técnica Estadual TIQUATIRA</p>	<p>Componente Curricular: Tecnologia dos Processos industriais</p> <p>Prof. Barbosa 4º Módulo de Química Procedimento de Prática Experimental</p>	<p>Competências Selecionar e analisar métodos físico-químicos de análise de matéria prima e produtos acabados. Selecionar e utilizar métodos e técnicas de gerenciamento de laboratórios do setor químico. Realizar análises de custo e perda.</p>
---	--	---

ANÁLISE DA ÁGUA SANITÁRIA COMERCIAL II

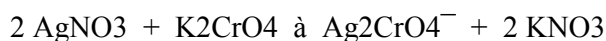
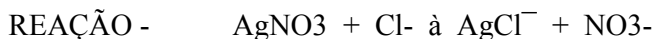
(DETERMINAÇÃO DO ÍON CLORETO)

Durante a fabricação da água sanitária, além do hipoclorito, também há a formação de cloreto de sódio. A dosagem do percentual de cloreto presente na água sanitária pode ser feita pelo método de Mohr.

Pipetar 5mL da amostra e transferir para um erlenmeyer de 200mL, juntamente com gotas de cromato de potássio (indicador) e 50mL de água destilada.

Titular com solução-padrão de nitrato de prata 0,1N até o aparecimento de uma coloração marrom-avermelhado de cromato de prata.

Repetir o procedimento e, com a média dos volumes encontrados, fazer os cálculos.



$$\text{CÁLCULOS - } \quad \% \text{Cl}^- = V \cdot N \cdot 0,03545 \cdot 100$$

V_a

ONDE: V = Volume de AgNO₃ gasto

N = Normalidade do AgNO₃

0,03545 = Miliequivalente do íon cloreto

V_a = Volume da amostra