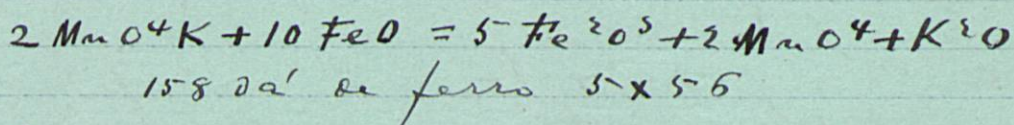


2.º Exame de frequencia - 20.ª

Descrever resumidamente o methodo do
dozeamento do ferro pelo processo mar-
garita ou de permanganato de potassa

Este methodo funda-se em que o permanga-
nato de potassa transforma os sais ferrugens
em sais ferricos.

O permanganato de potassa e' descorado e
muito se facilmente o fim da operacao.
E' necessario operar em presenca d'um
excesso d'acido sulfurico.



ou

31,6 de permanganato e' 568 de ferro

Para preparar a solueo de permanganato de
potassa dissolve-se 31,6 grs de permanganato
em um litro d'agua distillada.

Dissolve-se tambem 1,4000 grs de fio de ferro
requeimido 1 gr de ferro puro em 20cc.

d'acido sulfurico e 100cc. d'agua.

Fixa-se a dissolucao sob o abrigo do ar
ferro e evita-se a oxidacao do sulfato
ferrugoso. Para o que se e' preso um fio
em tubo espiral e rolho de caoutchouc.
Deixa-se respirar e jeta-se agua até
puffar o volume de 1 litro. Esta solueo
deve ser empregada logo, sem titular
o permanganato.

Toma-se 100cc. da solueo do sulfato
ferrugoso, o que corresponde a 1 decigrama
de ferro e faz-se cobrir com 2 folhas
por mais d'um bucho graduada, permanga-
nato até a producao d'um ligeiro tinteo roxo
obter-se assim um numero M de
centimetros cubicos.

Para titular o ferro do metal a ensaio
dissolve-se 1 gr. em H²SO⁴ diluido,
completar-se até 1 litro, tira-se 100cc.
que se aquece em alguns fragmentos de

de zincs fara redyir tod o ferris
do minime, oporun as abrigs do
ar.

Fita-se ental ~~de~~ solues titulada
do ferrozant ate se 'obter una
côr rozea. Suplens que fozem
necessarios n' centimetros cubiqs
Terá-se fara a qtdade de ferris
correspondente a $0,1$

$$F_e = \frac{0,100 \times n'}{n}$$

A solues titulada do ferrozant em se
altera rapidant em se verificar
o se titlo niter vezes.

Acad. Polyt. 25 de Julio de 1906

Francisco Victor Landry