JORPA INGENIERIA S.A.

Servicios de Ingenieria Fono:(2)2959890\times Dresden N° 4688-4672 San.Miguel - Santiago - CHILE

Hoja 1 de 1



EMPRESA: TRANSELEC S.A.

ID. EQUIPO: Transformador TAG T-3 ALSTHOM SAVOISIENNE N° 217444-03

FECHA: 13/05/2019
EQUIPO / DIAGNOSTICO

RL-006 Versión: 9

ANALISIS POR GASES DISUELTOS

ID. EQUIPO: Transformador TAG T-3 ALSTHOM SAVOISIENNE N° 217444-03 EQUIPO / DIAGNOSTICO 00046 058648								0			
POT. MAXIMA: 40 MVA VOLTAJE: 220/13.8 kV LUGAR: S/E Maitencillo					FECHA MUESTREO: FECHA RECEPCION: FECHA ANALISIS:			8/04/2019 10/04/2019 24/04/2019			
DIAGNOSTICO ANTERIOR: 045300 FECHA: 11/05/2016						II .	AÑO DE FABRICACION: ULTIMO DESGASIFICADO:				
N° ORDEN TRABAJO: 5454 TIPO EQUIPO: Hermético c/bolsa de goma y CDBC sella LUGAR MUESTREO: Nivel inferior estanque VOL. MUESTRA: 15 mL					do.	REGIMEN DE CARGA: TEMPERATURA ACEITE: VOL. ACEITE ESTANQUE: DENSIDAD:			? 24900 0.885	% °C L gr/mL	
GAS DISUELTO [ppr	n(v/v)]:										
Nitrógeno: Oxígeno: Dioxido de Carbono: Monoxido de Carbono: Hidrógeno: Metano:	N2= O2= CO2= : CO= H2= CH4=	53362 2542 1451 220 9 89	Lím< Lím< Lím< Lím< Lím<	50000 2500 4000 400 50 50	Etano: Etileno: Acetileno: Propano: Propileno:		C2H6= C2H4= C2H2= C3H8= C3H6=	132 13 1 150 44	Lím< Lím< Lím< Lím< Lím<	50 50 1 25 25	
	TGC= 6C-CO= 1-C2)=	464 244 235	Lím< Lím< Lím<	601 201 151	TG (%): TGC (%):		5.80 0.05	CO (L): nTG (m PTG (at		5.52 0.87 0.52	
RELACIONES:											
CH4/H2: C2H2/CH4: C2H2/C2H4: C2H2/C2H6: C2H4/CH4: C2H6/CH4:	H2/CH4: 0.01 H2/C2H4: 0.08 H2/C2H6: 0.01 H4/CH4: 0.15		C2H4/C2H6: C2H4/C3H6: C3H6/C3H8: CO2/CO: N2/O2:		0.10 0.30 0.29 6.60 20.99		%H2: %CH4: %C2H6: %C2H4: %C2H2:	1: 16: 14:		3.69 36.48 54.10 5.33 0.41	
TGC = CO+H2+CH4+C2H6+C2H4+C2H2 S(C1-C2) = CH4+C2H6+C2H4+C2H2				%GAS PTG		(S(C1-C2)+H2) in Total Gas	×100				
DIAGNOSTICO PRIM	NCIPAL:				DIAGNOSTI	CO AD	ICIONAL:				
-Sobrecalentamiento local de 150 a 200 grad.C., probabilidad: 90% -Sobrecalentamiento local de 200 a 300 grad.C., probabilidad: 80%			-Sin compromiso de la celulosa. -SEVERIDAD FALLA (%TGC): Pequeña.								

OBSERVACIONES:

- -Muestra tomada por Transelec S.A.
- -Con respecto al análisis anterior la concentración total de los gases de falla TGC-CO aumentó un 18%. Mientras que la concentración de Acetileno (C2H2) se ha mantenido sobre su límite.

SITUACION ACTUAL: -El transformador puede continuar en servicio.	ACCION A SEGUIR: -Analizar en un plazo no superior a tres meses para evaluar la concentración de Acetileno. -Indicar régimen de carga.
--	--

Metodo: ASTM D3612 Método C. Procedimientos: JORPA, Laborelec, LCIE, Duval, IEC, IEEE.

Sergio Palacios V. Aprobó Janet Mendez. Ejecutó

ESTADÍSTICAS DE ANÁLISIS ANTERIORES

Equipo No: 00046

Descripción Equipo: Transformador TAG T-3 ALSTHOM SAVOISIENNE N° 217444-03

Potencia (MVA): 40 Voltaje (kV):

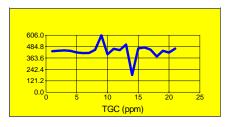
220/13.8 Tipo de Equipo: Hermético c/bolsa de goma y CDBC sellado.

Datos análisis anteriores:

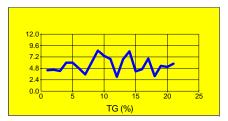
Datos analisis anteriores.										
	Análisis >	058648	045300	043904	039094	035572				
	Fecha >	8/04/2019	22/04/2016	11/12/2015	17/07/2014	06/08/2013				
Nitrógeno	N2	53362	46299	48577	28528	62652				
Oxígeno	O2	2542	2123	2517	1199	4092				
Anhídrido Carbónico	CO2	1451	1766	1519	1200	1425				
Monóxido de Carbono	СО	220	215	218	164	232				
Hidrógeno	H2	9	7	6	9	7				
Metano	CH4	89	75	78	67	77				
Etano	C2H6	132	115	127	132	125				
Etileno	C2H4	13	8	11	7	10				
Acetileno	C2H2	1	1	1	1	1				
Propano	C3H8	150	133	140	143	151				
Propileno	C3H6	44	115	38	147	46				
СО	Litros	5.52	5.41	5.47	4.14	5.81				
CO2/CO		6.6	8.21	6.97	7.32	6.14				
nTG	(cc)	0.87	0.76	0.8	0.47	1.03				
TG	(%)	5.8	5.09	5.32	3.16	6.88				
PTG	(atm)	0.52	0.44	0.48	0.27	0.61				
Total gas combustible	TGC	464	421	441	380	452				
TGC-CO		244	206	223	216	220				
S(C1-C2)		235	199		207	213				
Régimen de Carga	(%)	?	?	70	?	?				
	\/									

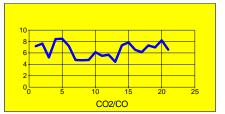
79.2

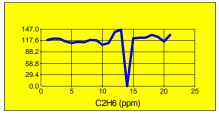
39.6

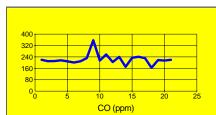








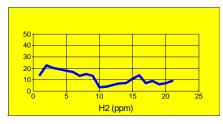




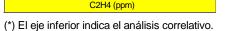
NOTAS:

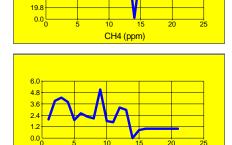
TGC: Total Gas Combustible= H2+CO+CH4+C2H6+C2H4+C2H2 S(C1-C2): Gases más importantes de falla= CH4+C2H6+C2H4+C2H2

RELACIONES MÁS IMPORTANTES (ppm):









C2H2 (ppm)

