

## ภาคผนวก ข

## (ตาราง)

ตารางที่ 1 Rogers ratio method

<b>Fault</b>	<b>R1</b>	<b>R2</b>	<b>R3</b>
<b>No fault</b>	0.1-1.0	<0.1	<1.0
<b>PD</b>	< 0.1	<0.1	<1.0
<b>Arcing</b>	0.1-1.0	0.1-3.0	>3.0
<b>Low tem. Thermal</b>	0.1-1.0	<0.1	0.1-3.0
<b>Thermal &lt; 700 °C</b>	0.1-1.0	<0.1	0.1-3.0
<b>Thermal &gt; 700 °C</b>	> 1.0	<0.1	>3.0

ตารางที่ 2 Doernenburg ratio method

<b>Fault</b>	<b>R1</b>	<b>R2</b>	<b>R3</b>	<b>R4</b>
<b>No fault</b>	>1.0	<0.75	<3.0	>0.4
<b>PD</b>	< 0.1	N/A	<0.3	>0.4
<b>Arcing</b>	>0.1 and < 1.0	>0.75	>0.3	<0.4

ตารางที่ 3 Limit concentrations of dissolved gas

<b>Key Gas</b>	<b>Concentrations L1 [uL/L (ppm)]</b>
<b>Hydrogen (H<sub>2</sub>)</b>	100
<b>Methane (CH<sub>4</sub>)</b>	120
<b>Carbonmonoxide(CO)</b>	350
<b>Acetylene (C<sub>2</sub>H<sub>2</sub>)</b>	1
<b>Ethylene (C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>)</b>	50
<b>Ethane (C<sub>2</sub>H<sub>6</sub>)</b>	65