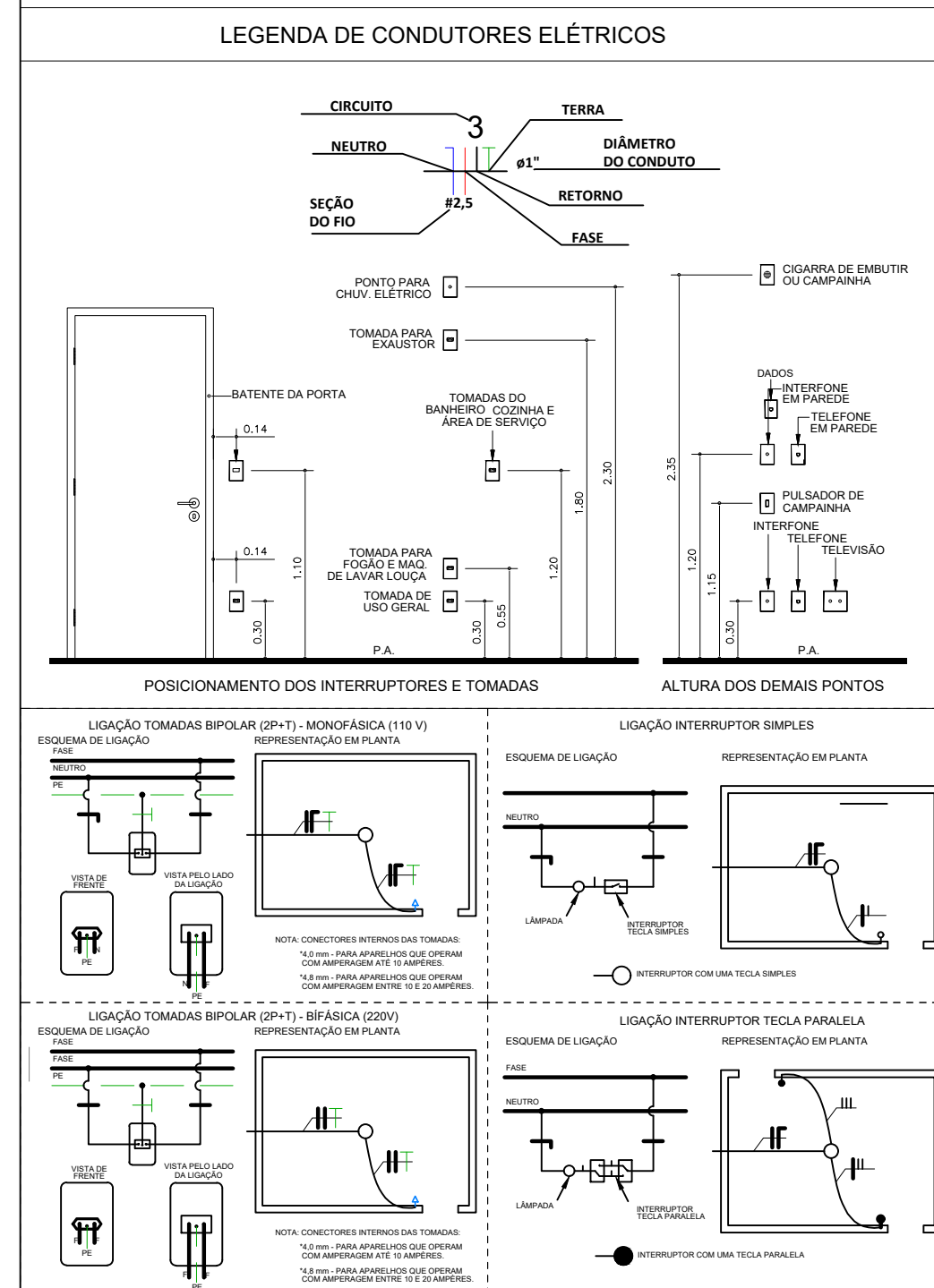
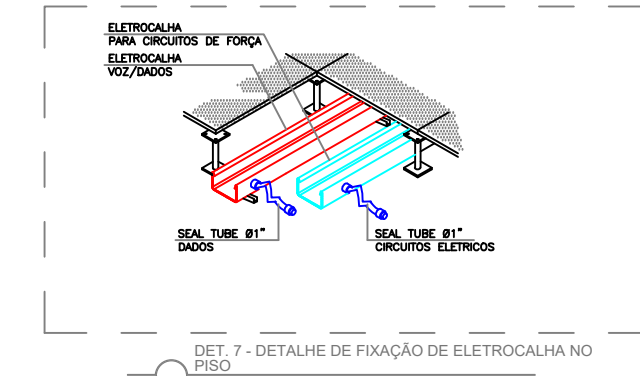
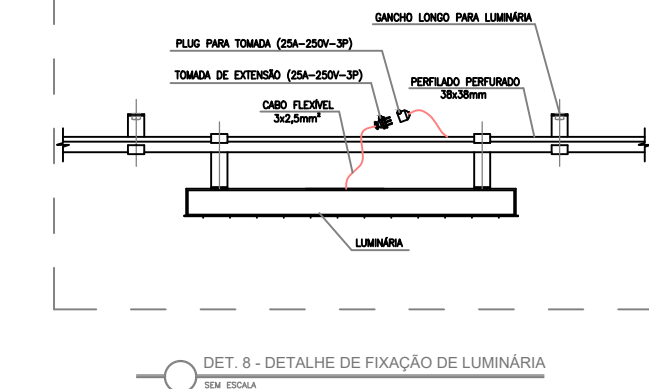
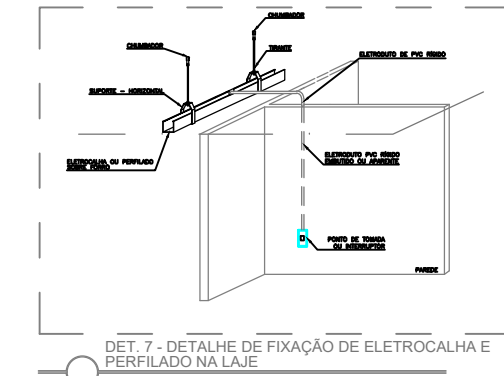
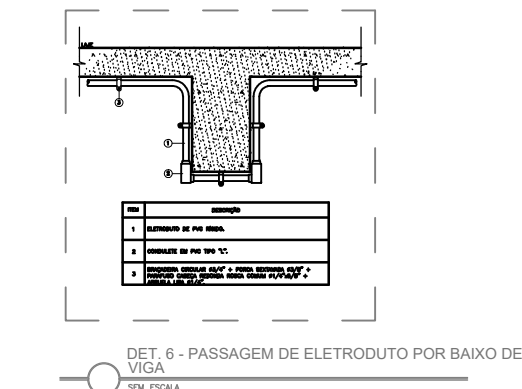
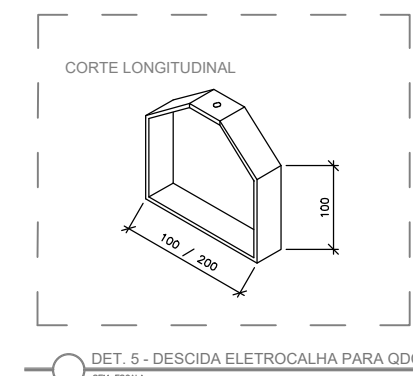
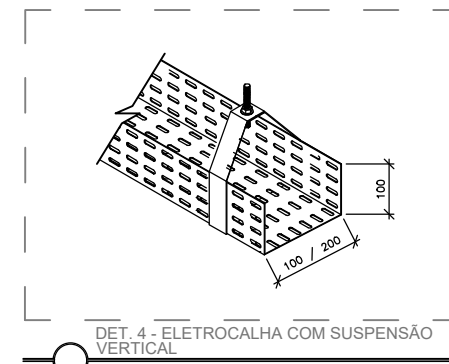
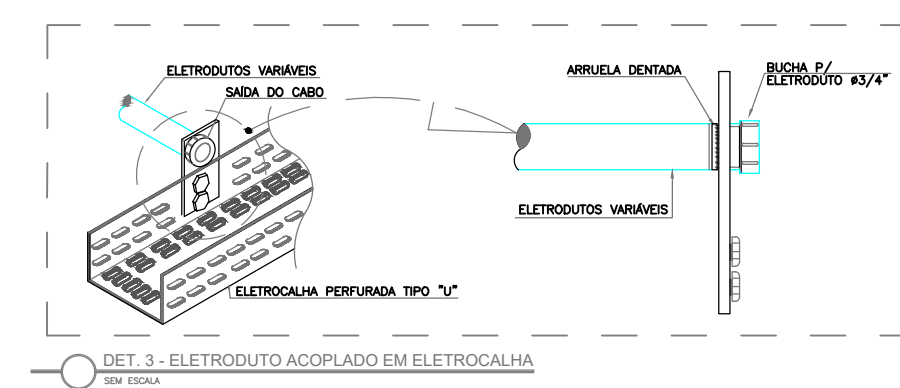
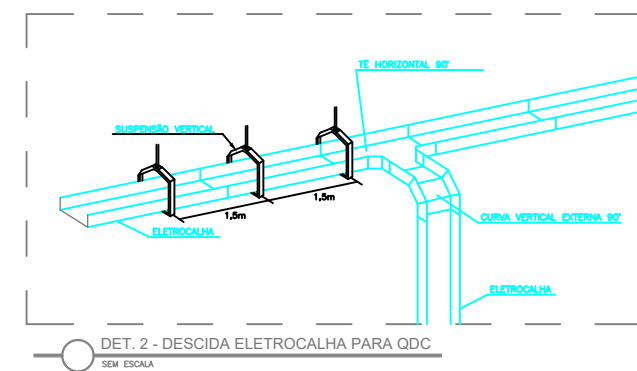
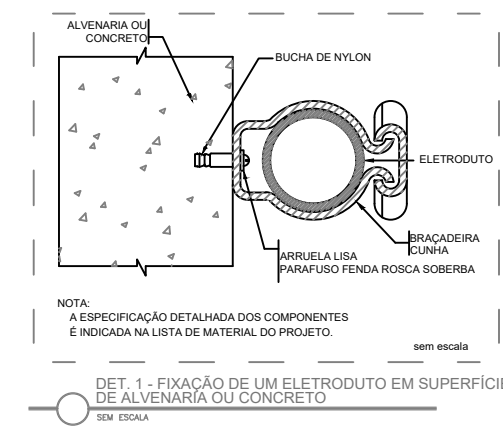




Ligação de hidrógeno		Ligação de Van der Waals	
<p>Exemplos de ligação de hidrógeno:</p> <ul style="list-style-type: none"> Exemplo 1: "pontes de H" entre as moléculas de água. Exemplo 2: "pontes de H" entre as moléculas de amoníaco. Exemplo 3: "pontes de H" entre as moléculas de DNA. Exemplo 4: "pontes de H" entre as moléculas de proteínas. Exemplo 5: "pontes de H" entre as moléculas de açúcar. Exemplo 6: "pontes de H" entre as moléculas de sal. Exemplo 7: "pontes de H" entre as moléculas de gás. Exemplo 8: "pontes de H" entre as moléculas de líquido. Exemplo 9: "pontes de H" entre as moléculas de sólido. Exemplo 10: "pontes de H" entre as moléculas de plasma. 	<p>Exemplos de ligação de Van der Waals:</p> <ul style="list-style-type: none"> Exemplo 1: "pontes de Van der Waals" entre as moléculas de gás. Exemplo 2: "pontes de Van der Waals" entre as moléculas de líquido. Exemplo 3: "pontes de Van der Waals" entre as moléculas de sólido. Exemplo 4: "pontes de Van der Waals" entre as moléculas de plasma. Exemplo 5: "pontes de Van der Waals" entre as moléculas de gás. Exemplo 6: "pontes de Van der Waals" entre as moléculas de líquido. Exemplo 7: "pontes de Van der Waals" entre as moléculas de sólido. Exemplo 8: "pontes de Van der Waals" entre as moléculas de plasma. Exemplo 9: "pontes de Van der Waals" entre as moléculas de gás. Exemplo 10: "pontes de Van der Waals" entre as moléculas de líquido. 	<p>Exemplos de ligação de hidrógeno:</p> <ul style="list-style-type: none"> Exemplo 1: "pontes de H" entre as moléculas de água. Exemplo 2: "pontes de H" entre as moléculas de amoníaco. Exemplo 3: "pontes de H" entre as moléculas de DNA. Exemplo 4: "pontes de H" entre as moléculas de proteínas. Exemplo 5: "pontes de H" entre as moléculas de açúcar. Exemplo 6: "pontes de H" entre as moléculas de sal. Exemplo 7: "pontes de H" entre as moléculas de gás. Exemplo 8: "pontes de H" entre as moléculas de líquido. Exemplo 9: "pontes de H" entre as moléculas de sólido. Exemplo 10: "pontes de H" entre as moléculas de plasma. 	<p>Exemplos de ligação de Van der Waals:</p> <ul style="list-style-type: none"> Exemplo 1: "pontes de Van der Waals" entre as moléculas de gás. Exemplo 2: "pontes de Van der Waals" entre as moléculas de líquido. Exemplo 3: "pontes de Van der Waals" entre as moléculas de sólido. Exemplo 4: "pontes de Van der Waals" entre as moléculas de plasma. Exemplo 5: "pontes de Van der Waals" entre as moléculas de gás. Exemplo 6: "pontes de Van der Waals" entre as moléculas de líquido. Exemplo 7: "pontes de Van der Waals" entre as moléculas de sólido. Exemplo 8: "pontes de Van der Waals" entre as moléculas de plasma. Exemplo 9: "pontes de Van der Waals" entre as moléculas de gás. Exemplo 10: "pontes de Van der Waals" entre as moléculas de líquido.



<p align="center">Prefeitura do Município de Hortolândia</p>		
Contrato PMH nº	: 289/2021	
Processo Licitatório	: Convite nº 07/2021	
Processo Administrativo	: PMH 2965/2021	
<p>Contratada: Fomarte - Gestão de Projetos, Desenvolvimento Organizacional e de Pessoal, Eireli</p>		
CNPJ nº	18.806.074/0001-85	Registro CREA nº 2315089-SP
Resp. Técnico: Eng. Greiner TM Costa		Registro CREA nº 0160448630-SP
		ART nº 2802732321/1099928
<p>Objeto: Elaboração do plano diretor de implantação e os projetos básicos de arquitetura e engenharia para construção do novo centro administrativo do Município de Hortolândia/SP.</p>		
<p>Endereço: Estrada Santa Baptista de Camargo, Glebas 2 A e 2A-28, Hortolândia, SP.</p>		
ITEM 4.3.5. PLANO DIRETOR DE IMPLANTAÇÃO		Data: 20/01/2022
4.3.5.1 - Pavimento Subsolo - Planta Forma		Escala: 1/100
Projeto Elétrico - Posicionamento Preliminar		Prancha: LEP-0/



ESTE PROJETO ESTÁ PROTEGIDO PELA LEI DE DIREITOS AUTORAIS. CUALQUER REPRODUÇÃO E/OU ALTERAÇÃO NO MESMO DEVERÁ SER PREVIAMENTE ANALISADA E APROVADA PELO AUTOR DO PROJETO.