

Lista de Tabelas

Tabela 1:	Constante de reprotonação observada da piranina em função da concentração de solução tampão fosfato pH 6,0.....	38
Tabela 2:	Constante de reprotonação observada da piranina dopada nos monólitos derivados de TEOS sem e com SDS em função da concentração de tampão fosfato ao longo do tempo.....	48
Tabela 3:	Propriedade dos indicadores ácido-base.....	66
Tabela 4.	$pH_{teórico}$ no interior do monólito derivado do TEOS em função da concentração de tampão fosfato.	69

Lista de Esquemas

Esquema 1.	Comportamento de polimerização da sílica aquosa. Em solução básica (B), as partículas crescem em tamanho com diminuição em número; em solução ácida ou na presença de sal (A) as partículas se agregam em cadeia tri – dimensional e formam géis. [Brinker & Scherer et al.1990]	03
Esquema 2:	Representação do Equilíbrio Prototrópico da Piranina. O índice “*” refere-se às espécies no estado excitado. POH e PO ⁻ são as espécies protonada e deprotonada da piranina; $k_{ass.}$ e $k_{diss.}$ são as constantes de velocidade para as reações de associação e dissociação, k_f e k_f' são as constantes de velocidade para o	

decaimento por fluorescência da sonda protonada e deprotonada,
 k_{nr} e k_{nr}' são as constantes de velocidade para o decaimento não
radioativo da sonda protonada e deprotonada, respectivamente
[Fernandez et al.; 1996]. 18