

3

Sistemas a serem estudados

3.1

Íons metálicos a serem estudados

Cobre(II)

Zinco(II)

3.2

Ligantes a serem estudados

Etilenodiamina (en)

1,3 diaminopropano (tn)

Putrescina (Put)

Espermidina (Spd)

Espermina (Spm)

Fosfocreatina. (PCr)

Adenosina 5´Trifosfato (ATP)

Tabela 1 - Sistemas binários a serem estudados: Cu:PA / Cu:PCr / Zn:PA / Zn:PCr / Zn:ATP/ (1:1)

Cu:en*	Zn:en
Cu:tn*	Zn:tn
Cu:Put	Zn:Put
Cu:Spd*	Zn:Spd
Cu:Spm	Zn:Spm
Cu:PCr**	Zn:PCr
	Zn:ATP

* já estudados por Silva J. et al [3]

** já estudado por Silva A. et al [47]

Tabela 2 - Sistemas ternários a serem estudados: Cu:PCr:PA / Zn:PCr:PA / Zn:ATP:PA/ (1:1:1)

Cu:PCr:en	Zn:PCr:en	Zn:ATP:en
Cu:PCr:tn	Zn:PCr:tn	Zn:ATP:tn
Cu:PCr:Put	Zn:PCr:Put	Zn:ATP:Put
Cu:PCr:Spd	Zn:PCr:Spd	Zn:ATP:Spd
Cu:PCr:Spm	Zn:PCr:Spm	Zn:ATP:Spm