

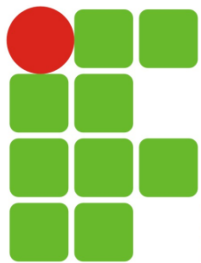
**INSTITUTO FEDERAL DE  
EDUCAÇÃO, CIÊNCIA E TECNOLOGIA  
RIO GRANDE DO NORTE**

# Aula - Propriedades físicas da matéria

Profa. Ana Maria Cardoso de Oliveira Bezerra  
E-mail: [ana.cardoso@ifrn.edu.br](mailto:ana.cardoso@ifrn.edu.br)  
Site: [docente.ifrn.edu.br/anacardoso](http://docente.ifrn.edu.br/anacardoso)

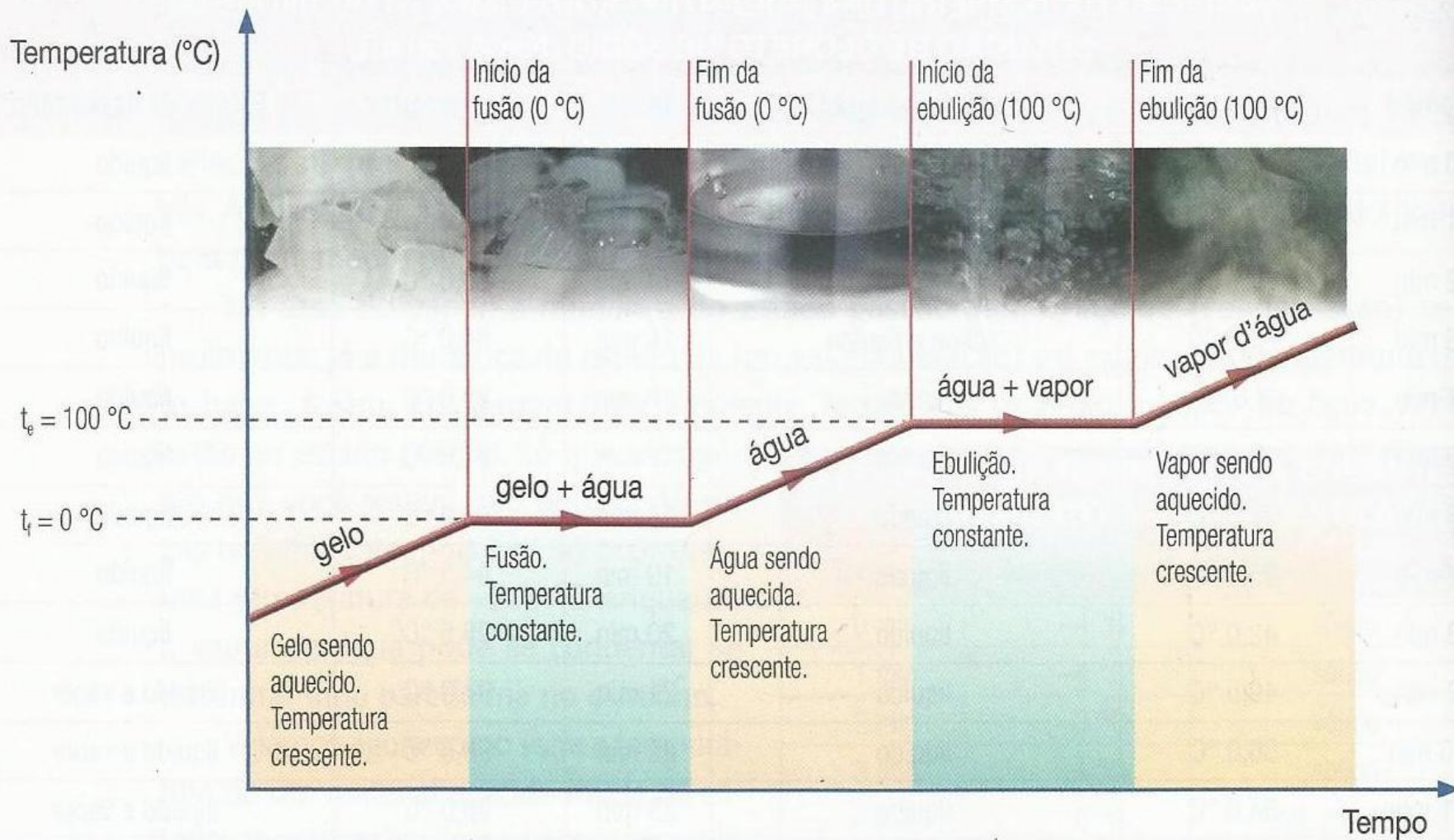
*Maio 2014*

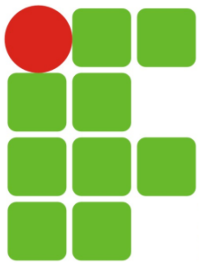




# Comportamento de uma substância

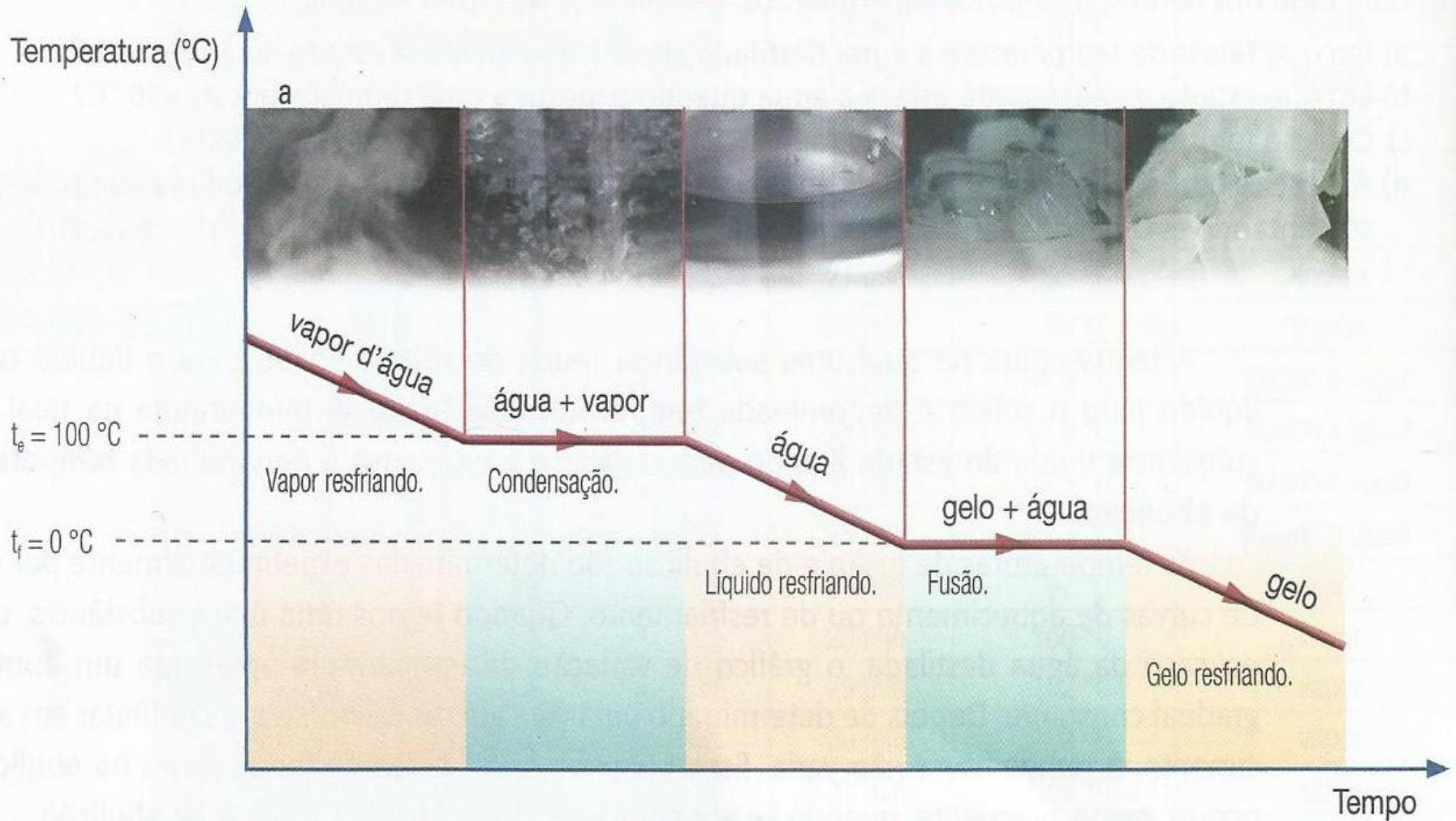
Curva de aquecimento da água

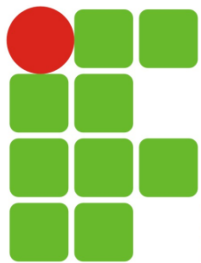




# Comportamento de uma substância

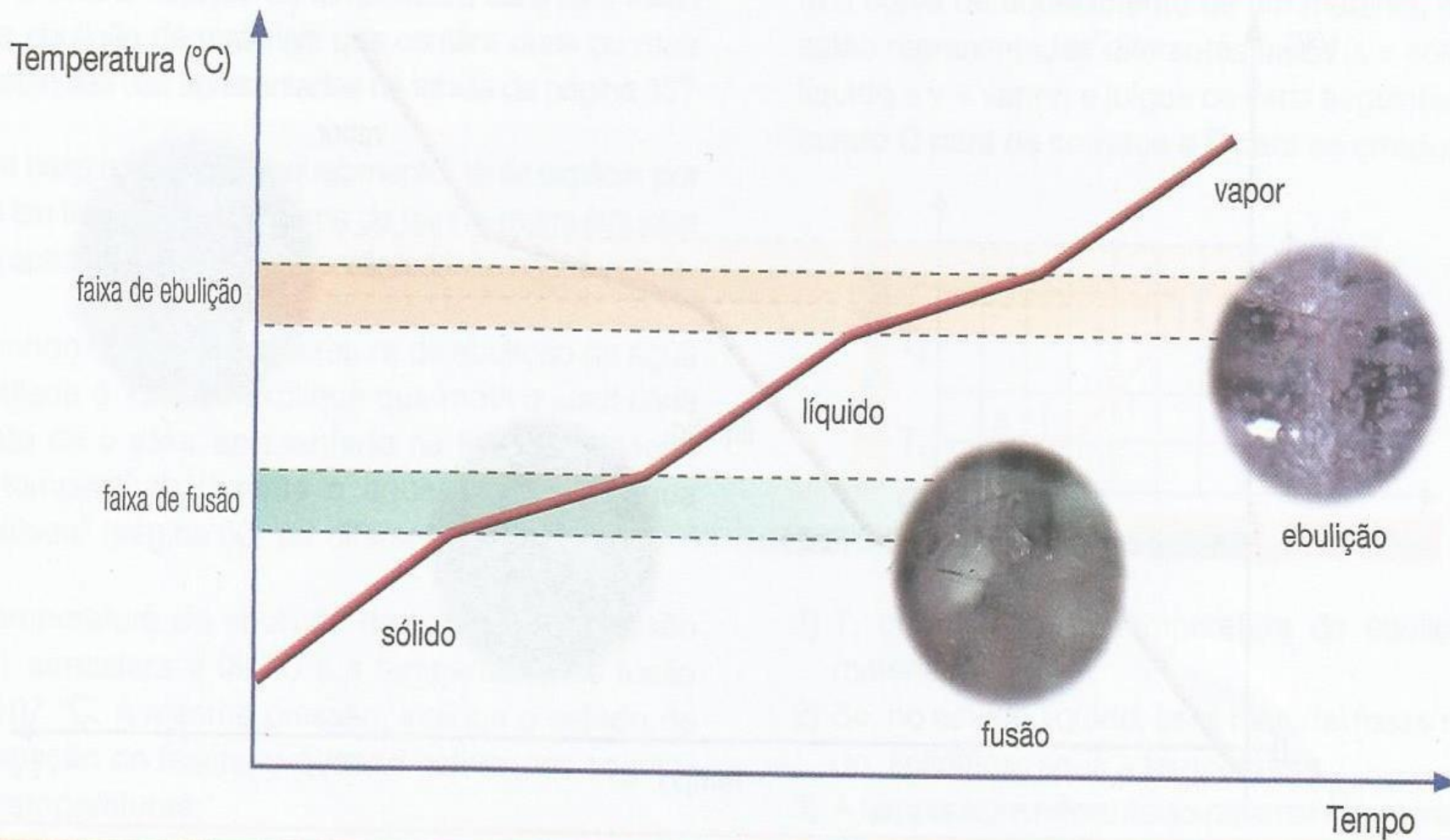
## Curva de resfriamento da água

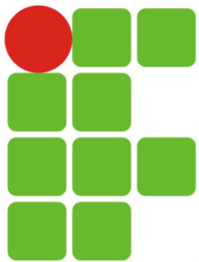




# Comportamento de uma mistura

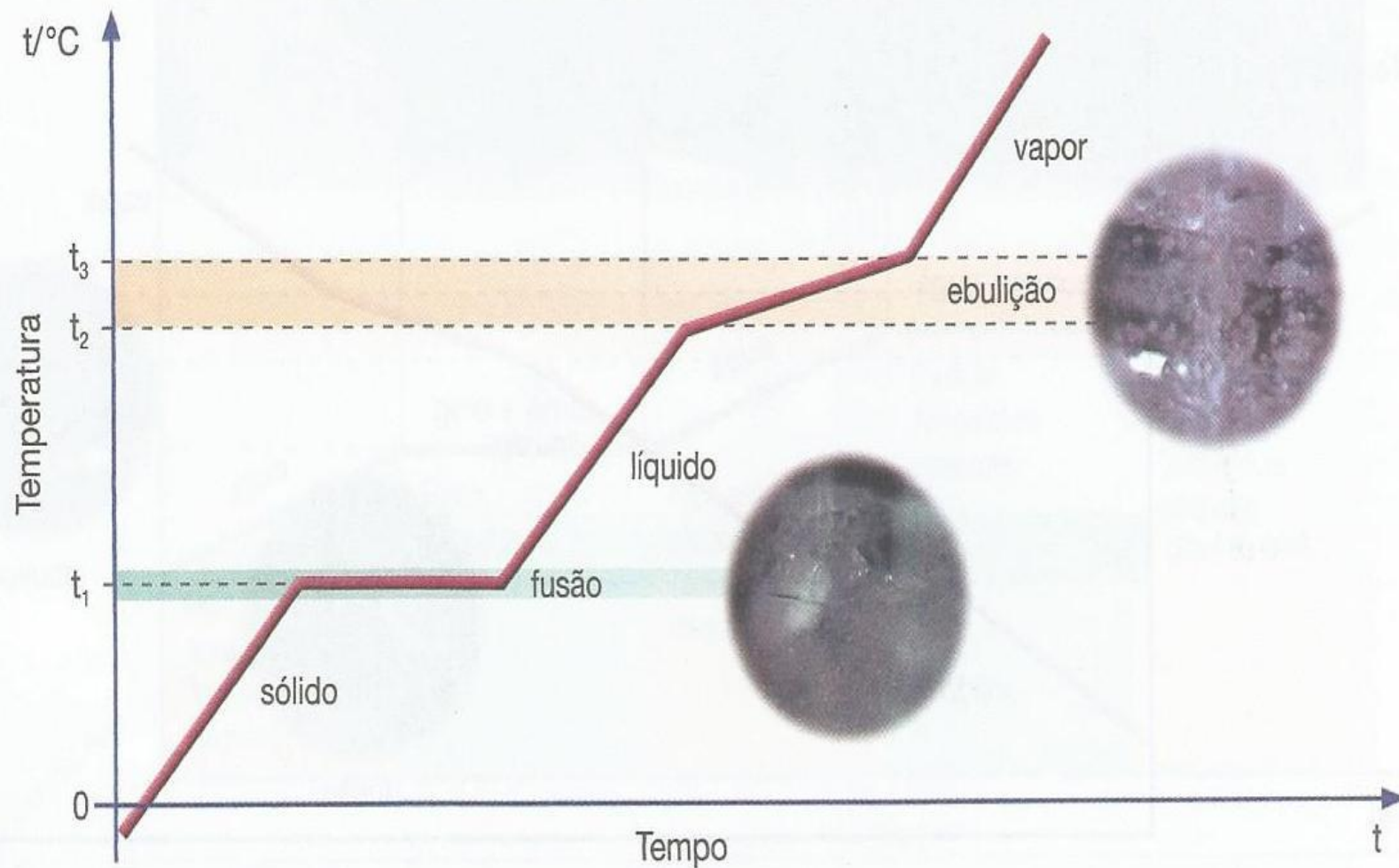
Curva de aquecimento de água com sal

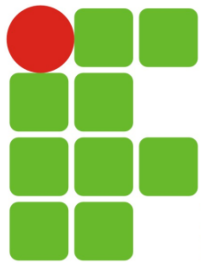




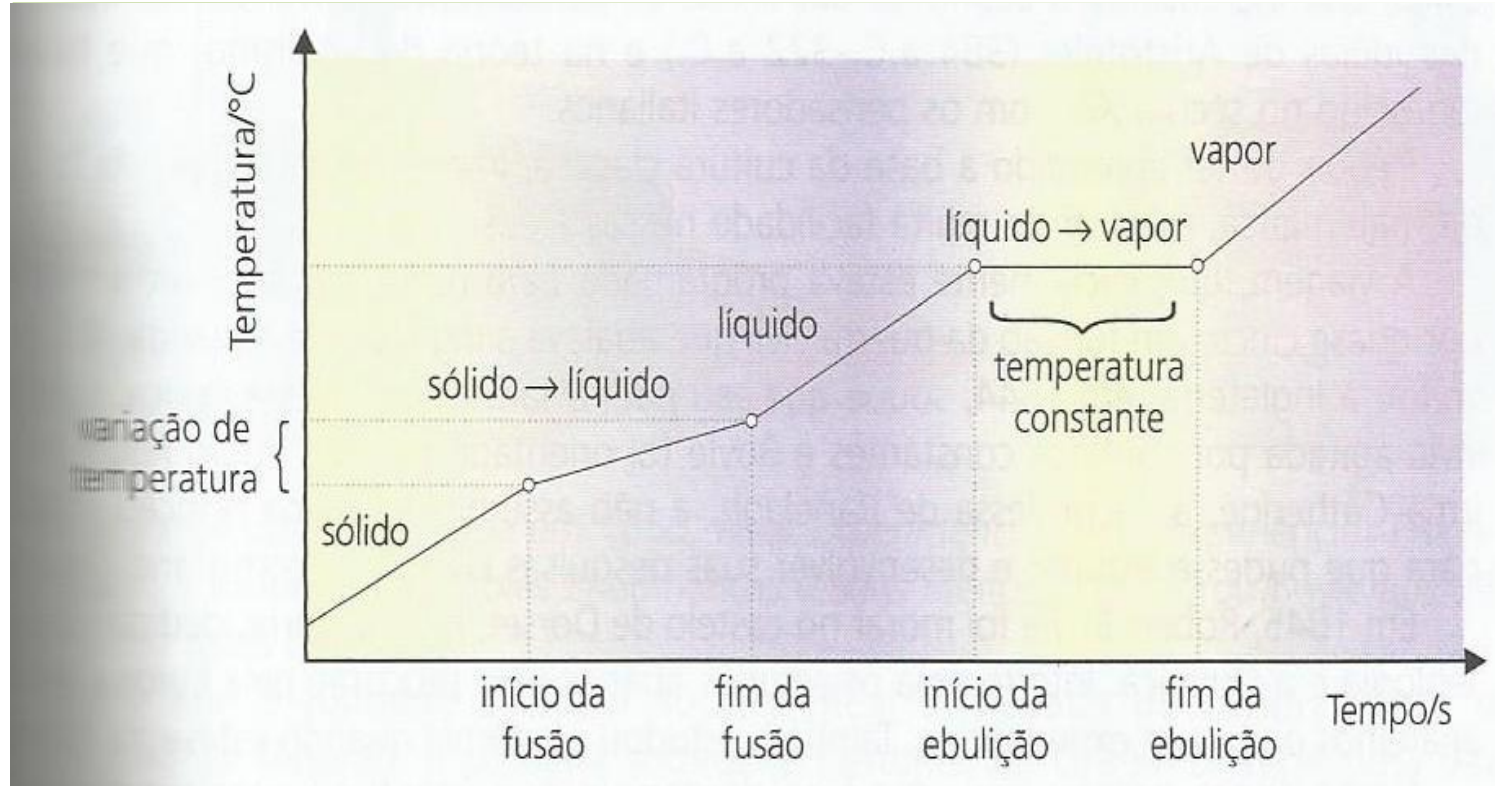
# Comportamento de uma mistura eutética

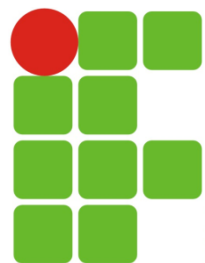
Curva de aquecimento de uma mistura eutética





# Comportamento de uma mistura azeotrópica

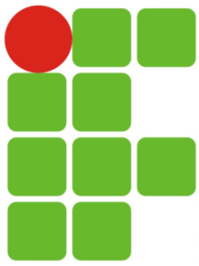




# *Solubilidade*

## SOLUBILIDADE DE DIFERENTES SUBSTÂNCIAS

Substâncias	Solubilidade em 100 mL	
	Água	Álcool
Açúcar	179 g	insolúvel
Cloreto de sódio	35,9 g	insolúvel
Bicarbonato de amônio (presente no sal amoníaco)	25 g	insolúvel
Fenolftaleína	0,018 g	20,9 g
Iodo	0,029 g	20,5 g
Ácido ascórbico (presente no comprimido de vitamina C)	33,3 g	~3 g



# Solubilidade

Solubilidade de diferentes substâncias em função da temperatura

