

# Estados físicos da matéria



Talita M.

# Estados físicos da matéria

**Sólido:** apresenta volume e forma definidos

**Líquido:** apresenta volume definido

**Vapor:** Não possui nem forma ou volume definidos

# Mudanças de estado físico



Estados físicos da matéria – Talita M.

# Mudanças de estado físico

- Vaporização:
  - Evaporação
  - Ebulição

# Pontos de fusão e ebulição

- Ponto de Fusão: Temperatura em que se dá o derretimento e a solidificação.
- Ponto de Ebulição: Temperatura em que se dá a “fervura” e a condensação.

**Esse pontos variam com a pressão!**

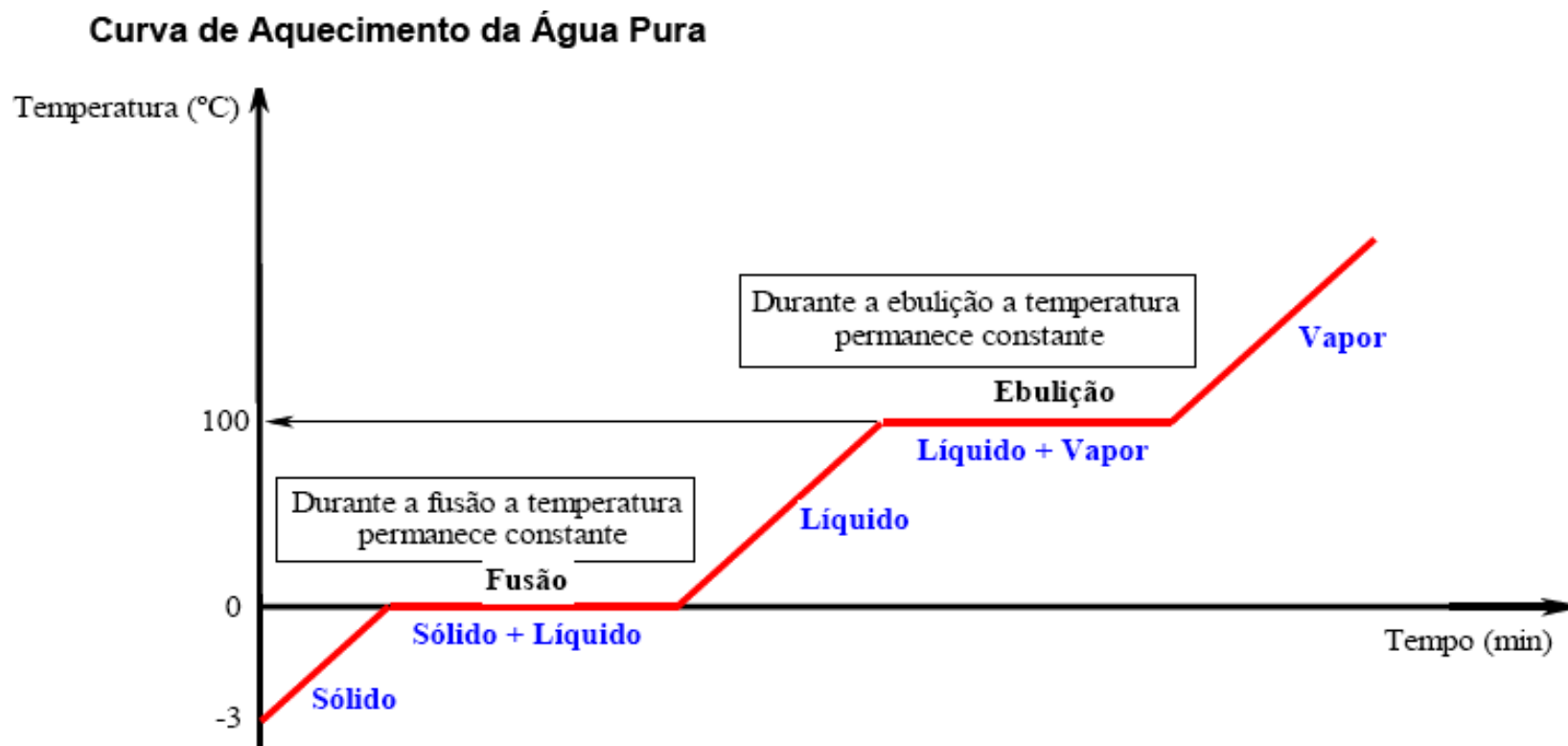
Estados físicos da matéria – Talita M.

# Pontos de fusão e ebulição

Substâncias	PF (°C)	PE (°C)
Nitrogênio	-210	-196
Álcool Etílico	-112	78
Água	0	100
Cloreto de Sódio	801	1490

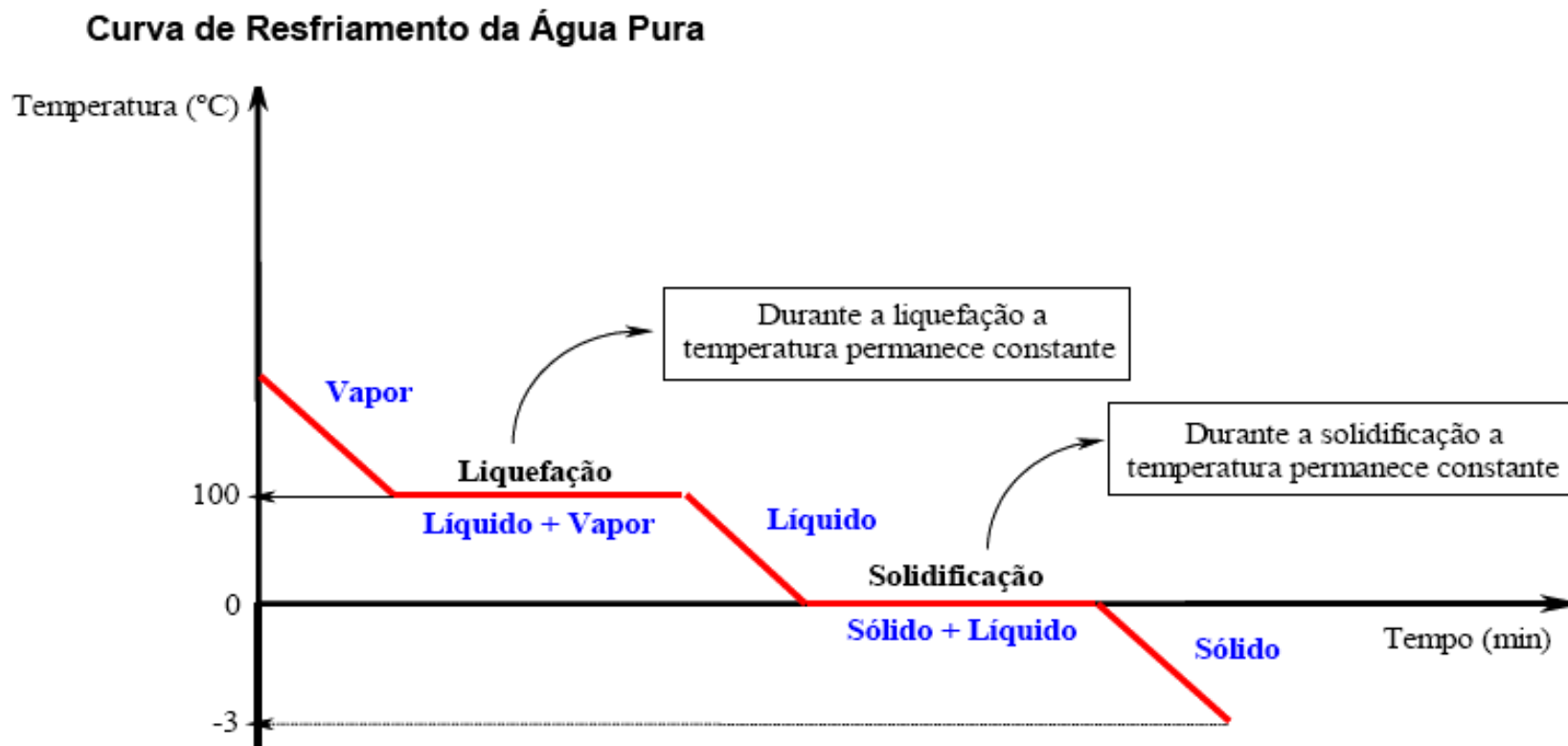
Estados físicos da matéria – Talita M.

# Curva de aquecimento e resfriamento



Estados físicos da matéria – Talita M.

# Curva de aquecimento e resfriamento



Estados físicos da matéria – Talita M.