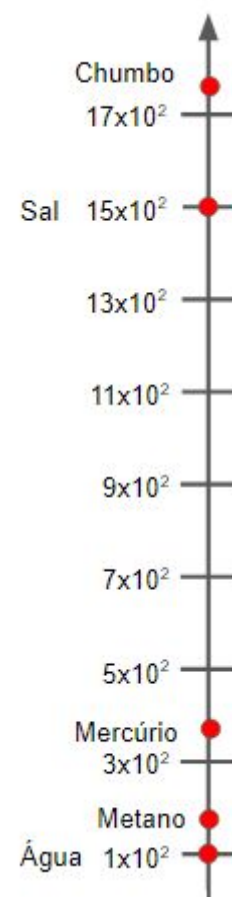


Resolução da atividade principal - MAT6_07NUM03

Em um laboratório de pesquisa foram testadas as temperaturas de derretimento ou evaporação de alguns materiais e foram constatados os seguintes dados:

- **Metano** tem como ponto de ebulição, aproximadamente 183°C.
- **Chumbo** tem como ponto de ebulição, aproximadamente 1749°C.
- **Mercúrio** tem como ponto de ebulição, aproximadamente 357°C.
- **Água** tem como ponto de ebulição, 100°C.
- **Sal** tem como ponto de ebulição, aproximadamente 1 500°C.

Localize na reta as temperaturas de ebulição das substâncias dadas, e em seguida complete a tabela:



SUBSTÂNCIA	TEMPERATURA	MÚLTIPLO DA POTÊNCIA DE BASE 10 MAIS PRÓXIMO
Metano	183°C	$200 = 2 \times 100 = 2 \times 10 \times 10 = 2 \times 10^2$
Chumbo	1 749°C	$1750 = 175 \times 10 = 175 \times 10^1$
Mercúrio	357°C	$360 = 36 \times 10 = 36 \times 10^1$
Água	100°C	$100 = 10 \times 10 = 10^2$
Sal	1 500°C	$1500 = 15 \times 100 = 15 \times 10 \times 10 = 15 \times 10^2$