

Teoria cinetica. Demonstração da lei de Boyle-Mariote por meio desta teoria.
Demonstração do teorema de Avogadro.
etc.

✓ Gases perfeitos e gases reais. Equação de van der Waals.

1o. principio da termodinamica. Calores especificos.

Temperatura de Boyle. Efeito de Joule-Thompson. Relação existente entre C_p e C_v .

Equação de estado reduzida. *Estados correspondentes.*

Estado liquido e solido.

2o. principio da termodinamica. Sistemas reversiveis. Equilibrio estatico e dinamico.

Compressão isoterica e adiabatica. Equações. Perpetuum mobile de 1a e 2a especie.

Ciclo de Carnot.

✓ Efeito calorifico que se observa durante a 89 dissolução.

Separação das misturas de liquidos.

Pressão osmotica. Diminuição da pressão osmotica, sem o que ter-se-ia um perpetuo mobile de 2a especie (Processo ciclico

89-122 de van't Hoff)

16 — Equação de Clausius-Clapeyron de onde se deuzem as formulas para o calculo do P. M.

* — Teoria de Arrhenius. Grau de dissociação, sua medida. Eletrolitos fracos e fortes.

G-III Eletrodos. Eletrodo normal de hidrogenio.

Curso para os quimicos.

A. Moraes - P. Pompeia.