Werk

Label: Abstract

Jahr: 1959

PURL: https://resolver.sub.uni-goettingen.de/purl?311570321_0011|log49

Kontakt/Contact

Digizeitschriften e.V.
SUB Göttingen
Platz der Göttinger Sieben 1
37073 Göttingen

info@digizeitschriften.de

би смела занемарити. Ово потврђују и вредности за ентропију испаравања сумпор-диоксида добивене из једначине (8) односно (10), наведене у таблици бр. 2.

Овде су релативне грешке мање (него код угљен-диоксида), а то се може протумачити тиме што се у овом случају могу стварно занемарити вредности за специфичне запремине течности у односу на одговарајуће вредности запремине паре. Одавде можемо још закључити да на добивене грешке за ентропију испаравања сумпор-диоксида има утицаја само прва претпоставка.

ЛИТЕРАТУРА

[1] J. Живојинов, *Одређивање ентропије испаравања*, Зборник радова Машинског факултета за 1956/58 год., с. 1—24, Београд, 1958.

[2] J. D. Ans und E. Lax, *Taschenbuch für Chemiker und Physiker*, Berlin—Göttingen—Heidelberg, 1949.

[3] Д. Милосављевић, *Одређивање топлоте испаравања*, Гл. хем. друштва 14, 1, Београд, 1949.

[4] J. Живојинов, *Зависност температуре кључања од притиска и одређивање топлоте испаравања етанола*, Гл. хем. др. 17, 2, Београд, 1952.

[5] J. Живојинов, *Веза између температуре кључања и притиска и одређивање топлоте испаравања етилетра*, Гл. хем. др. 18, 4, Београд, 1953.

[6] J. Živojinov, *Relation entre la pression et la température d'ébullition et détermination de l'entropie moléculaire d'ébullition*, Journal de Physique et le radium, 16, 693, Paris, 1955.

ОПРЕДЕЛЕНИЕ ЭНТРОПИИ ИСПАРЕНИЯ CO_2 И SO_2

ИОВАНКА ЖИВОЙНОВ и ДРАГОЛЬУБ ПОПОВИЧ, БЕОГРАД

Резюме

Задачей этой работы является теоретическая проверка результатов, получаемых для энтропии испарения этих веществ в целой насыщеной области.

Проверка осуществлена помощью уравнений о зависимости температуры кипения от давления, авторами которых являюниятся И. Живойнова и Д. Милосавлевич.

Постоянные, определенные из этих уравнений, использовани для энтропии испарения CO_2 и SO_2.

Посредством этих уравнений вычерчены диаграммы, на которым на ряду с теоретическим находятся и экспериментальные данные.

В этих же диаграммах внесены также результаты, получаемые помощью уравнения Клаузиуса.