Эта часть работы выложена в ознакомительных целях. Если вы хотите получить работу полностью, то приобретите ее воспользовавшись формой заказа на странице с готовой работой:
https://stuservis.ru/kontrolnaya-rabota/315866

Тип работы: Контрольная работа

Предмет: Физическая химия

-

Дано: Рассматриваем химические реакции
(1) CO(г.)+2H_2 (г.)=CH_3 OH(г.)
Написать в общем виде условия химического равновесия для реакции (1)
1•μ(CO(г.))+2 μ(H_2 (г.))=1 μ (CH_3 OH(г.))
Обозначим константу равновесия реакции как K_p.
1. Изобарный потенциал ΔG_(T)^0 который рассчитывается из справочных данных
□ΔG□_298^0=∑▒[ν_i•□ΔG˜□_(обр, 298)^0 (i)]
Подсказка: надо выписать Δ□G˜^0□_(298,обр.) для продуктов и исходных веществ и сгруппировать цифры по известному правилу

-

Эта часть работы выложена в ознакомительных целях. Если вы хотите получить работу полностью, то приобретите ее воспользовавшись формой заказа на странице с готовой работой:
https://stuservis.ru/kontrolnaya-rabota/315866