

Эта часть работы выложена в ознакомительных целях. Если вы хотите получить работу полностью, то приобретите ее воспользовавшись формой заказа на странице с готовой работой:

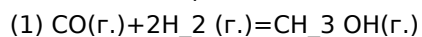
<https://stuservis.ru/kontrolnaya-rabota/315866>

**Тип работы:** Контрольная работа

**Предмет:** Физическая химия

-

Дано: Рассматриваем химические реакции



Написать в общем виде условия химического равновесия для реакции (1)

$$1 \cdot \mu(\text{CO(г.)}) + 2 \mu(\text{H}_2(\text{г.})) = 1 \mu(\text{CH}_3\text{OH(г.)})$$

Обозначим константу равновесия реакции как  $K_p$ .

1. Изобарный потенциал  $\Delta G_p(T)^0$  который рассчитывается из справочных данных

$$\Delta G_p(298)^0 = \sum [v_i \cdot \Delta G_f^0(\text{обр}, 298)^0(i)]$$

Подсказка: надо выписать  $\Delta G_f^0(298, \text{обр.})$  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>