

Какая размерность у энтропии?

- ☐ Дж/моль
- ☐ кДж/моль•м²
- ☐ кДж/моль
- ☒ Дж/(моль•К)

Отзыв

Ваш ответ верный.

Какая закономерность влияет на сдвиг химического равновесия?

- ☐ закон действия масс
- ☐ правило Вант-Гоффа
- ☐ принцип Паули
- ☒ принцип Ле-Шателье

Отзыв

Ваш ответ верный.

В какую сторону смещается химическое равновесие при понижении температуры?

- ☐ не зависит от изменения температуры
- ☒ в сторону эндотермического процесса
- ☐ в сторону адиабатного процесса
- ☐ в сторону экзотермического процесса

Отзыв

Ваш ответ верный.

В какой из указанных реакций равновесие смещается вправо при понижении давления?

- ☒ $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 = 2\text{NH}_3$
- ☐ $2\text{CO} = \text{CO}_2 + \text{C}$
- ☐ $2\text{NO}_2 = 2\text{NO} + \text{O}_2$
- ☐ $\text{H}_2 + \text{Cl}_2 = 2\text{HCl}$

Отзыв

Ваш ответ неправильный.

Как изменяется энтальпия экзотермического процесса?

- ☐ меняет знак в зависимости от температуры
- ☒ $\Delta H < 0$
- ☐ $\Delta H = 0$
- ☐ $\Delta H > 0$

Отзыв

Ваш ответ верный.

Для реакции $N_2 + 3H_2 = 2NH_3$ укажите константу равновесия для обратимой реакции.

- ☐ $K_p = [N_2] / [H_2] \cdot [NH_3]$
- ☒ $K_p = ([N_2] \cdot [H_2]^3) / [NH_3]^2$
- ☐ $K_p = 1 / [NH_3]$
- ☐ $K_p = [N_2] \cdot [H_2]^2$

Отзыв

Ваш ответ верный.

Какое выражение относится к математической записи правила Вант-Гоффа?

- ☐ $M_1 \cdot v_1 = M_2 \cdot v_2$
- ☒ $v_2 = v_1 \cdot \gamma^{0.1 \cdot \Delta T}$
- ☐ $v = k \cdot [A]^n \cdot [C]^m$
- ☐ $V = m / (Ж \cdot Э)$

Отзыв

Ваш ответ верный.

Какая закономерность определяет влияние температуры на скорость химической реакции?

- ☒ Правило Вант-Гоффа
- ☐ Принцип Паули
- ☐ Правило Хунда
- ☐ Принцип Ле Шателье

Отзыв

Ваш ответ верный.

Какие из перечисленных показателей влияют на скорость химической реакции?

- ☐ температура и энтропия
- ☒ концентрация реагентов и давление
- ☐ давление и катализатор
- ☐ катализатор и температура

Отзыв

Ваш ответ неправильный.

«Самопроизвольно протекают те процессы, у которых в данных условиях...». Какая термодинамическая величина отвечает этой формулировке? Какой это закон?

- ☐ $\Delta S > 0$, первый закон термодинамики
- ☐ $\Delta H < 0$, закон Гесса
- ☒ $\Delta G < 0$, второй закон термодинамики
- ☐ $\Delta H > 0$, закон действия масс

Отзыв

Ваш ответ верный.