

Скорость химической реакции.

Обратимость реакций.

Задание 1.

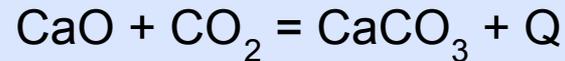
Для гомогенной реакции $A + B \rightarrow \dots$ при одновременном увеличении молярной концентрации исходных веществ в 3 раза скорость реакции возрастет

- 1) В 2 раза
- 2) В 3 раза
- 3) В 6 раз
- 4) В 9 раз

Скорость химической реакции. Обратимость реакций.

Задание 2.

Равновесие в гетерогенной реакции



сместится влево при:

- 1) Добавлении CaO
- 2) Добавлении CaCO₃
- 3) Сжатию
- 4) Нагревании

Водные растворы. Растворимость. Теория электролитической диссоциации. Реакции ионного обмена

Задание 1.

Сильный электролит - это

- 1) C_6H_5OH
- 2) CH_3COOH
- 3) $C_2H_4(OH)_2$
- 4) $HCOOK$

Водные растворы. Растворимость. ТЭД.

Задание 2. Реакции ионного обмена

В водном растворе из каждых 100 молекул образуется 100 катионов водорода для кислоты

- 1) Угльной
- 2) Азотистой
- 3) Азотной
- 4) Серной

Задание 3.

В уравнении диссоциации слабой кислоты H_3PO_4 по всем возможным ступеням

- 1) 3
- 2) 6
- 3) 9
- 4) 12

Водные растворы. Растворимость. ТЭД.

Реакции ионного обмена

Задание 4.

В уравнении диссоциации слабой кислоты H_2SeO_3 по всем возможным ступеням

- 1) 3
- 2) 6
- 3) 9
- 4) 12

Задание 5.

В уравнении диссоциации слабой кислоты HF по всем возможным ступеням

- 1) 3
- 2) 6
- 3) 9
- 4) 12

Водные растворы. Растворимость. ТЭД.

Реакции ионного обмена

Задание 6.

При диссоциации одной формульной единицы соли NH_4NO_3 число образующихся ионов равно

- 1) 2
- 2) 3
- 3) 4
- 4) 5

Задание 7.

При диссоциации одной формульной единицы соли $\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3$ число образующихся ионов равно

- 1) 2
- 2) 3
- 3) 4
- 4) 5

Водные растворы. Растворимость. ТЭД.

Задание 8. Реакции ионного обмена

Наибольшее количество ионов PO_4^{3-} можно обнаружить в растворе, содержащем 0,1 моль

- 1) NaH_2PO_4
- 2) NaHPO_4
- 3) H_3PO_4
- 4) Na_3PO_4

Задание 9.

Реакция с выпадением осадка – это:

- 1) $\text{MgSO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
- 2) $\text{AgF} + \text{HNO}_3 \rightarrow$
- 3) $\text{Na}_2\text{HPO}_4 + \text{NaOH} \rightarrow$
- 4) $\text{Na}_2\text{SiO}_3 + \text{HCl} \rightarrow$

Водные растворы. Растворимость. ТЭД.

Задание 10. Реакции ионного обмена

Реакция с выделением газа – это:

- 1) $\text{NaOH} + \text{CH}_3\text{COOH} \rightarrow$
- 2) $\text{FeSO}_4 + \text{KOH} \rightarrow$
- 3) $\text{NaHCO}_3 + \text{HBr} \rightarrow$
- 4) $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2 + \text{Na}_2\text{S} \rightarrow$

Задание 11.

Краткое ионное уравнение $\text{OH}^- + \text{H}^+ = \text{H}_2\text{O}$ отвечает взаимодействию:

- 1) $\text{Fe}(\text{OH})_2 + \text{HCl} \rightarrow$
- 2) $\text{NaOH} + \text{HNO}_2 \rightarrow$
- 3) $\text{NaOH} + \text{HNO}_3 \rightarrow$
- 4) $\text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{KHSO}_4 \rightarrow$

Водные растворы. Растворимость. ТЭД.

Задание 12. Реакции ионного обмена

В ионном уравнении реакции $\text{SO}_2 + 2\text{OH}^- = \text{SO}_3^{2-} + \text{H}_2\text{O}$ ион OH^- может отвечать реагенту

- 1) $\text{Cu}(\text{OH})_2$
- 2) H_2O
- 3) LiOH
- 4) $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$

Задание 13.

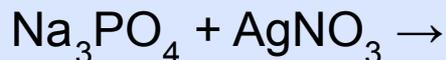
Ионное уравнение $3\text{Ca}^{2+} + 2\text{PO}_4^{3-} = \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2\downarrow$ соответствует реакция между:

- 1) $\text{Ca}(\text{OH})_2$ и K_3PO_4
- 2) CaCl_2 и NaH_2PO_4
- 3) $\text{Ca}(\text{OH})_2$ и H_3PO_4
- 4) CaCl_2 и K_2HPO_4

Водные растворы. Растворимость. ТЭД.

Задание 14. Реакции ионного обмена

В молекулярном уравнении реакции

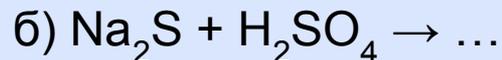


сумма коэффициентов равна:

- 1) 4
- 2) 5
- 3) 7
- 4) 8

Задание 15.

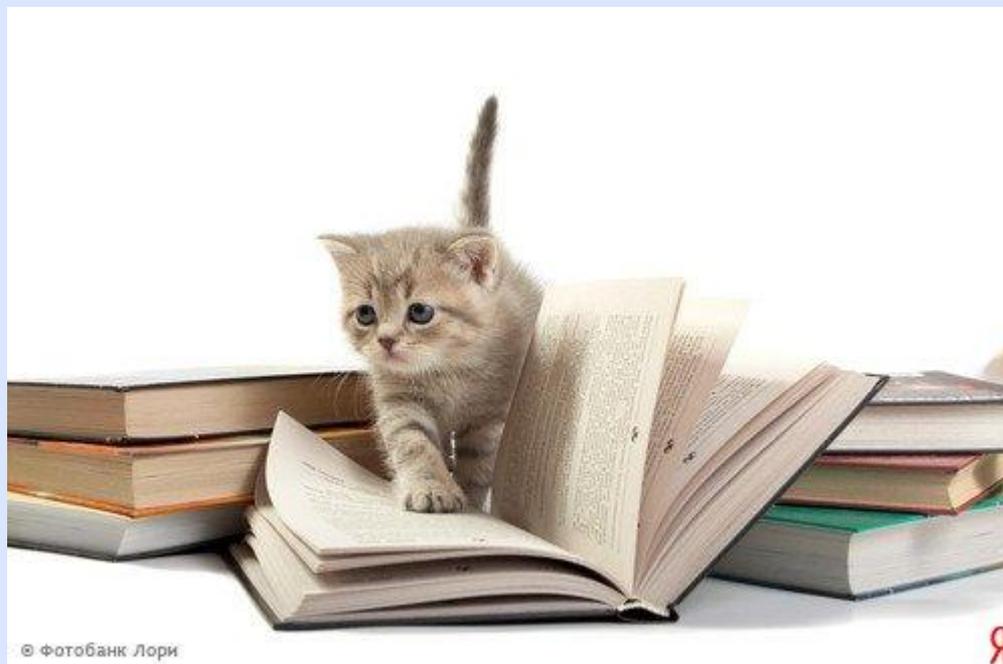
В кратком ионном уравнении реакции



сумма коэффициентов равна

- 1) 3
- 2) 4
- 3) 5
- 4) 6

Молодцы!



Хорошо потрудились!