

1 2 3 4 5 6 7 8

Выберите один или несколько правильных ответов.

Из предложенного перечня выберите два вещества, на скорость реакции между которыми оказывает влияние повышение давления.

- 1) N_2 (г)
- 2) MgO (тв.)
- 3) H_2SO_4 (р-р)
- 4) $Ba(NO_3)_2$ (р-р)
- 5) H_2 (г)

Запишите номера выбранных ответов.

Номер: F40048 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

ОТВЕТИТЬ

Выберите один или несколько правильных ответов.

Из предложенного перечня выберите два внешних воздействия, которые приводят к увеличению скорости реакции железа с раствором серной кислоты.

- 1) повышение давления в системе
- 2) увеличение концентрации кислоты
- 3) использование ингибитора
- 4) увеличение степени измельчения железа
- 5) понижение температуры

Запишите в поле ответа номера выбранных внешних воздействий.

Номер: B38446 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

ОТВЕТИТЬ

Выберите один или несколько правильных ответов.

Из предложенного перечня выберите **все** внешние воздействия, которые влияют на скорость реакции между раствором сульфата меди(II) и железом.

- 1) изменение давления
- 2) разбавление водой раствора сульфата меди(II)
- 3) изменение температуры
- 4) добавление кристаллического сульфата железа(II)
- 5) использование железной проволоки вместо порошка железа

Запишите номера выбранных ответов.

Номер: 628344 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

ОТВЕТИТЬ

Выберите один или несколько правильных ответов.

Из предложенного перечня выберите два фактора, которые приводят к увеличению скорости химической реакции между оксидом меди(II) и соляной кислотой.

- 1) добавление воды
- 2) повышение давления в системе
- 3) измельчение оксида меди(II)
- 4) увеличение концентрации HCl
- 5) понижение температуры

Запишите номера выбранных ответов.

Номер: 0B12FB ★ Статус задания: **ВЕРНО**

ОТВЕТИТЬ

Выберите один или несколько правильных ответов.

Из предложенного перечня выберите **все** внешние воздействия, которые оказывают влияние на скорость реакции между соляной кислотой и алюминием.

- 1) изменение давления в системе
- 2) изменение концентрации хлороводорода
- 3) изменение температуры
- 4) добавление индикатора в раствор кислоты
- 5) добавление воды в раствор кислоты

Запишите номера выбранных ответов.

Номер: 0448FC ★ Статус задания: **ВЕРНО**

ОТВЕТИТЬ

Выберите один или несколько правильных ответов.

Из предложенного перечня выберите **все** внешние воздействия, которые приводят к увеличению скорости реакции серы с водородом.

- 1) повышение давления в системе
- 2) увеличение концентрации водорода
- 3) повышение температуры
- 4) увеличение концентрации сероводорода
- 5) понижение температуры

Запишите номера выбранных ответов.

Номер: 08A4FE ★ Статус задания: **ВЕРНО**

ОТВЕТИТЬ

Выберите один или несколько правильных ответов.

Из предложенного перечня выберите **все** реакции, которые при тех же условиях протекают с большей скоростью, чем взаимодействие натрия с этанолом.

- 1) взаимодействие натрия с водой
- 2) взаимодействие кальция с пропанолом-1
- 3) взаимодействие калия с этанолом
- 4) взаимодействие натрия с пропанолом-2
- 5) взаимодействие натрия с бутанолом-1

Запишите номера выбранных ответов.

Номер: 2710F2 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

ОТВЕТИТЬ

Выберите один или несколько правильных ответов.

Из предложенного перечня выберите уравнения **всех** реакций, для которых повышение давления **не приводит** к увеличению скорости этих реакций.

- 1) $O_{2(г)} + S_{(тв.)} = SO_{2(г)}$
- 2) $2CO_{(г)} + O_{2(г)} = 2CO_{2(г)}$
- 3) $4CuO_{(тв.)} = 2Cu_2O_{(тв.)} + O_{2(г)}$
- 4) $O_{2(г)} + N_{2(г)} = 2NO_{(г)}$
- 5) $2H_2O_{(ж)} = O_{2(г)} + 2H_{2(г)}$

Запишите номера выбранных ответов.

Номер: 2641FC ★ Статус задания: **ВЕРНО**

ОТВЕТИТЬ

Выберите один или несколько правильных ответов.

Из предложенного перечня выберите два внешних воздействия, которые приводят к увеличению скорости реакции железа с хлором.

- 1) повышение давления в системе
- 2) повышение температуры
- 3) использование ингибитора
- 4) уменьшение концентрации хлора
- 5) понижение температуры

Запишите в поле ответа номера выбранных внешних воздействий.

Номер: 43FB02 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

ОТВЕТИТЬ

Выберите один или несколько правильных ответов.

Из предложенного перечня выберите **все** факторы, которые приводят к увеличению скорости химической реакции меди с кислородом.

- 1) повышение давления в системе
- 2) использование порошка меди вместо медной проволоки
- 3) уменьшение концентрации кислорода в системе
- 4) понижение температуры
- 5) нагревание реакционной смеси

Запишите номера выбранных ответов.

Номер: F39409 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

ОТВЕТИТЬ

1 2 3 4 5 6 7 8