

1.

Из предложенного перечня выберите два способа увеличить скорость реакции между твёрдым перманганатом калия и соляной кислотой.

- 1) добавление воды
- 2) нагревание
- 3) повышение давления
- 4) повышение концентрации соляной кислоты
- 5) добавление щелочи

2.

Из предложенного перечня выберите два способа увеличить скорость реакции между бензолом и азотной кислотой.

- 1) нагревание
- 2) разбавление кислоты
- 3) добавление концентрированной серной кислоты
- 4) увеличение концентрации нитробензола
- 5) уменьшение давления над смесью

3.

Из предложенного перечня выберите два способа уменьшить скорость разложения аммиака на простые вещества в газовой фазе.

Запишите номера выбранных ответов в порядке возрастания.

- 1) уменьшение общего давления
- 2) добавление катализатора разложения
- 3) удаление водорода из реакционной смеси
- 4) понижение температуры
- 5) увеличение концентрации азота

4.

Из предложенного перечня выберите два способа увеличить скорость реакции между метаном и парами воды.

Запишите в поле ответа номера выбранных способов в порядке возрастания.

- 1) добавление водорода
- 2) увеличение общего давления
- 3) увеличение температуры
- 4) добавление инертного газа
- 5) увеличение объёма реактора

5.

Какие факторы влияют на скорость обжига сульфида цинка в кислороде? Выберите два фактора из предложенного перечня.

Запишите в поле ответа номера выбранных факторов в порядке возрастания.

- 1) температура
- 2) степень измельчения сульфида цинка
- 3) форма реакционного сосуда
- 4) давление сернистого газа
- 5) добавление инертного газа при постоянном объёме

6.

Из предложенного перечня выберите два способа увеличить скорость окисления аммиака кислородом.

Запишите в поле ответа номера выбранных способов в порядке возрастания.

- 1) охлаждение
- 2) увеличение объема реакционного сосуда
- 3) добавление катализатора
- 4) добавление инертного газа
- 5) добавление кислорода

7.

Какие факторы **не влияют** на скорость растворения твёрдого карбоната кальция в соляной кислоте?

- 1) степень измельчения карбоната кальция
- 2) концентрация кислоты
- 3) температура
- 4) форма реакционного сосуда
- 5) давление над раствором

8.

Из предложенного перечня выберите два способа увеличить скорость реакции между оксидом азота(II) и кислородом.

- 1) увеличение объёма реакционного сосуда
- 2) добавление оксида азота(II)
- 3) добавление оксида азота(IV)
- 4) увеличение общего давления
- 5) добавление инертного газа