

Материалы тестового контроля

Тема: «Скорость химической
реакции. Химическое
равновесие»



Выберите номер правильного ответа

1 вариант

2 вариант

Поле с вариантами
ОТВЕТОВ

1.....

2.....

3.....

4.....



1. Скорость реакции разложения H_2O_2

- С катализатором

- Без катализатора

1. Уменьшается
2. Не
изменяется
3. увеличивается



2. Скорость реакции

экзотермической

эндотермической

при

понижении

повышении

температуры

1. Уменьшается
2. Не
изменяется
3. увеличивается



3. Реакция между

Сульфатом натрия
и хлоридом бария

Оксидом серы (IV) и
кислородом

1. Обратимая
2. Необратимая



Установите соответствие

Варианты ответов:

1.....А.

2.....В.

3.....Б.



4. обозначения

1. γ
2. С

1. V
2. t

название величины

А.концентрация
вещества
Б.время
В.температурный
коэффициент
Г.скорость реакции



5. Физическая величина

1. t тау
2. t

1. v
2. C

единица измерения

- А. моль/л
- Б. секунда
- В. безразмерная
- Г. моль/л*с



Выберите номер правильного ответа

3. Реакция, идущая с

наибольшей

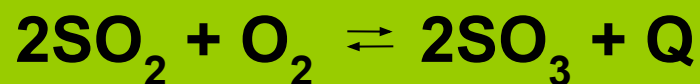
наименьшей

скоростью

1. $S + O_2 \rightarrow$
2. $S + \text{воздух} \rightarrow$
3. $S + O_2 \xrightarrow{t} \rightarrow$
4. $S + \text{воздух}$



7. Скорость прямой реакции



при

увеличении

уменьшении

температуры

1. Возрастает
2. Не
изменяется
3. Уменьшается



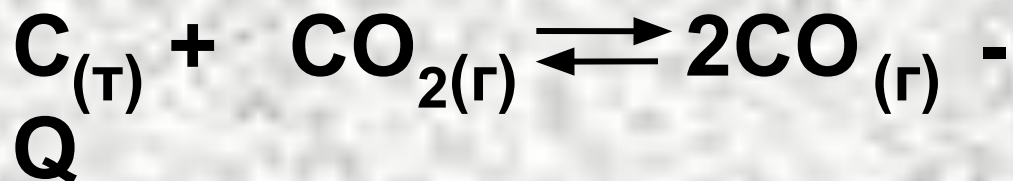


8. Условия, способствующие образованию оксида углерода

(II)

(IV)

По реакции



1. Повышение температуры и повышение давления
2. Повышение температуры и понижение давления
3. Понижение температуры и повышение давления
4. Понижение температуры и понижение давления

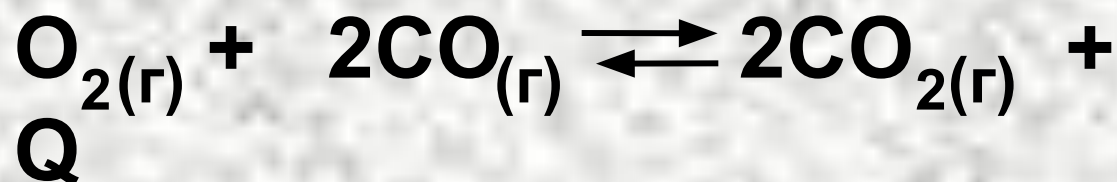


9. Условия, способствующие образова- нию

CO

CO₂

По реакции



1. Повышение температуры и повышение давления
2. Повышение температуры и понижение давления
3. Понижение температуры и повышение давления
4. Понижение температуры и понижение давления



10. Скорость

прямой

обратной

реакции



возрастает при

1. Повышение температуры и повышение давления
2. Повышение температуры и понижение давления
3. Понижение температуры и повышение давления
4. Понижение температуры и понижение давления

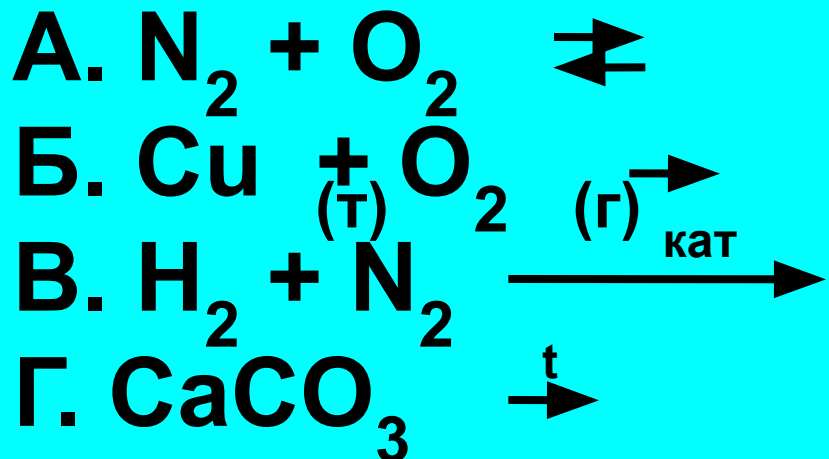
Установите соответствие

11. Тип реакции

исходные вещества

1. каталитическая
2. обратимая

1. гетерогенная
2. необратимая



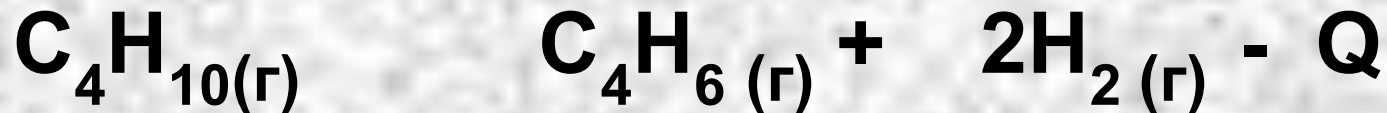
Дополните:

**12. Формула вещества _____,
образующегося при**

уменьшении

увеличении

концентрации водорода в реакции



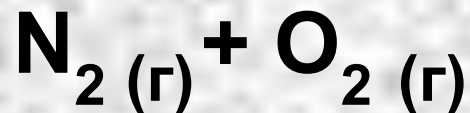
Дополните:

13. Формула определения скорости

прямой

обратной

реакции



Дополните:

14. Формула определения скорости обратной реакции





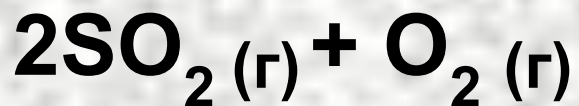
Дополните:

15. Формула определения скорости

прямой

обратной

реакции



16*. Если повысить давление в закрытом сосуде в

4 раза

3 раза

то скорость реакции



_____ раз.



17*. Скорость реакции возрастает при повышении температуры на

30⁰ C

50⁰ C

В _____ раз, если температурный коэффициент равен

3

2



18*. Если объем смеси в сосуде уменьшить в 3 раза, то скорость

прямой

обратной

реакции



_____ раз.



19*. Скорость реакции при изменении температуры от

150⁰ С до 200⁰ С

180⁰ С до 210⁰С

И температурном коэффициенте равном

2

3

увеличивается в _____ раз.



**20*. Если увеличить в 3 раза
концентрацию**

кислорода

хлороводорода

то скорость реакции

