

# 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 $\text{H}_2\text{O}_2$

- 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.  $\gamma$   
2. C

1.  $V$   
2.  $t$

## название величины

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



## 5. Физическая величина

1.  $\tau$  тау
2.  $t$

1.  $v$
2.  $C$

## единица измерения

- А. моль/л
- Б. секунда
- В. безразмерная
- Г. моль/л $\cdot$ с





# Выберите номер правильного ответа

3. Реакция, идущая с

наибольшей

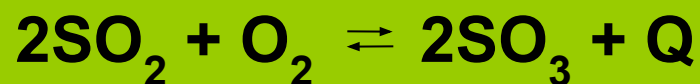
наименьшей

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



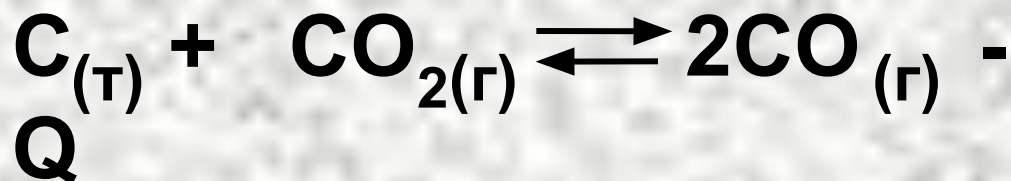


## 8. Условия, способствующие образованию оксида углерода

(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

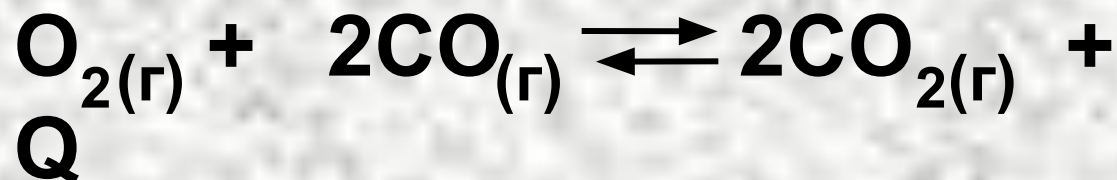


## 9. Условия, способствующие образованию

CO

CO<sub>2</sub>

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

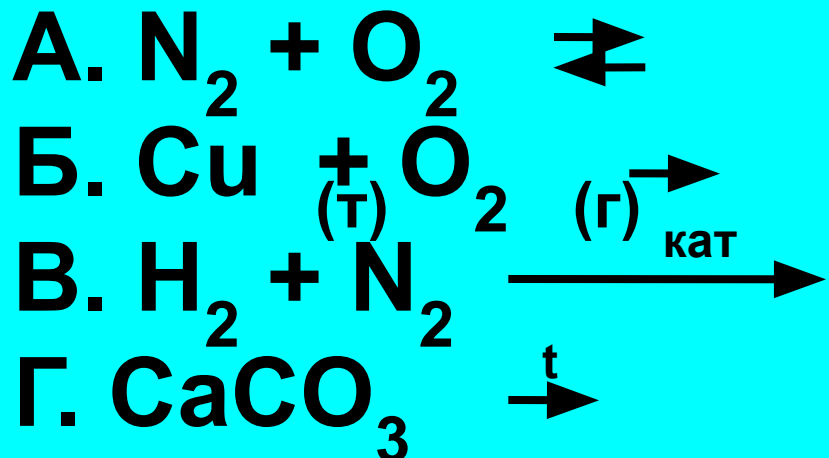
# Установите соответствие

## 11. Тип реакции

1. каталитическая  
2. обратимая

1. гетерогенная  
2. необратимая

## исходные вещества





**Дополните:**

**12. Формула вещества \_\_\_\_\_,  
образующегося при**

**уменьшении**

**увеличении**

**концентрации водорода в реакции**



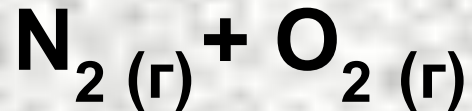
# Дополните:

## 13. Формула определения скорости

прямой

обратной

реакции



# Дополните:

## 14. Формула определения скорости обратной реакции



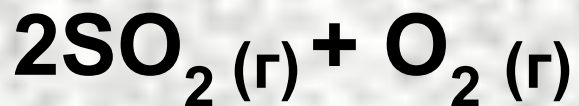
# Дополните:

## 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**

**30<sup>0</sup> C**

**50<sup>0</sup> C**

**В \_\_\_\_\_ раз, если температурный коэффициент равен**

**3**

**2**



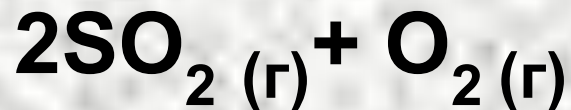


18\*. Если объем смеси в сосуде уменьшить в 3 раза, то скорость

прямой

обратной

реакции



\_\_\_\_\_ раз.



**19\*. Скорость реакции при изменении температуры от**

**150<sup>0</sup> С до 200<sup>0</sup> С**

**180<sup>0</sup> С до 210<sup>0</sup>С**

**И температурном коэффициенте равном**

**2**

**3**

**увеличивается в \_\_\_\_\_ раз.**



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

**кислорода**

**хлороводорода**

**то скорость реакции**

