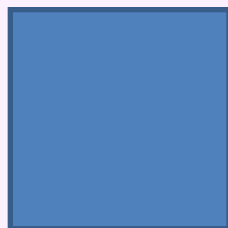
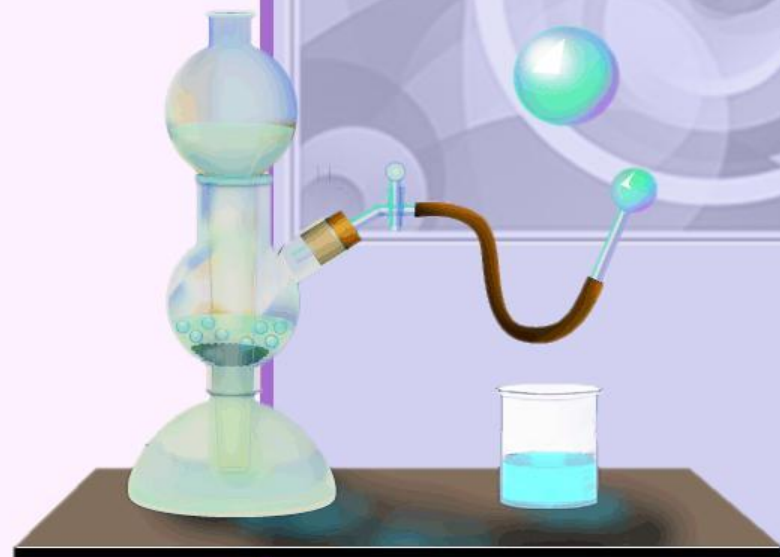


# Тест по теме «Химические реакции»



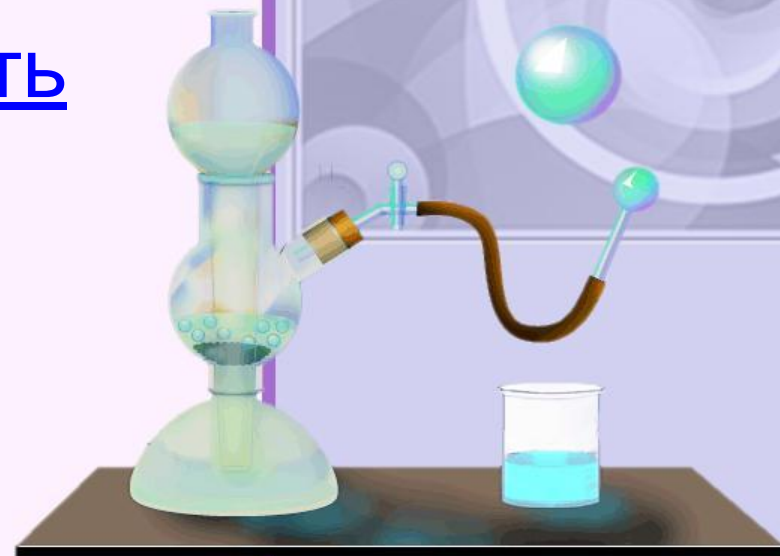
# 1. Замерзание жидкости в сосуде ... к химическим реакциям.

- [А. Относится](#)
- [Б. Не относится](#)

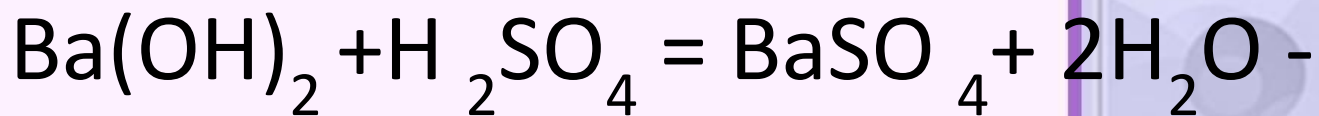


## 2. Каким образом катализаторы влияют на скорость химической реакции?

- [А. Ускоряют реакцию](#)
- [Б. Не влияют на скорость](#)
- [В. Замедляют скорость](#)



### 3. Реакция



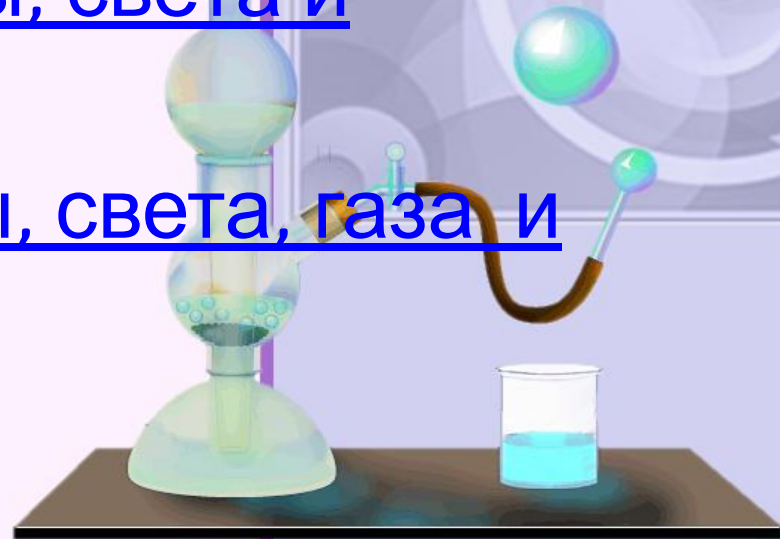
это реакция

- А. Замещения
- Б. Обмена
- В. Присоединения
- Г. Разложения



# 4. Реакция горения – это реакция протекающая с:

- А. Выделением теплоты
- Б. Выделением теплоты и света
- В. Выделением теплоты, света и выпадением осадка.
- Г. Выделением теплоты, света, газа и выпадением осадка.



## 5. Реакция между цинком и соляной кислотой протекает с образованием:

- [А. Газа и воды](#)
- [Б. Водорода и хлорида цинка](#)
- [В. Кислорода и воды](#)
- [Г. Кислорода и хлорида цинка](#)



6. Реакция  $\text{Na}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} = 2\text{NaOH}$  -  
это реакция

- А. Замещения
- Б. Обмена
- В. Соединения
- Г. Разложения



# 7. С увеличением давления скорость химической реакции между водородом и кислородом...

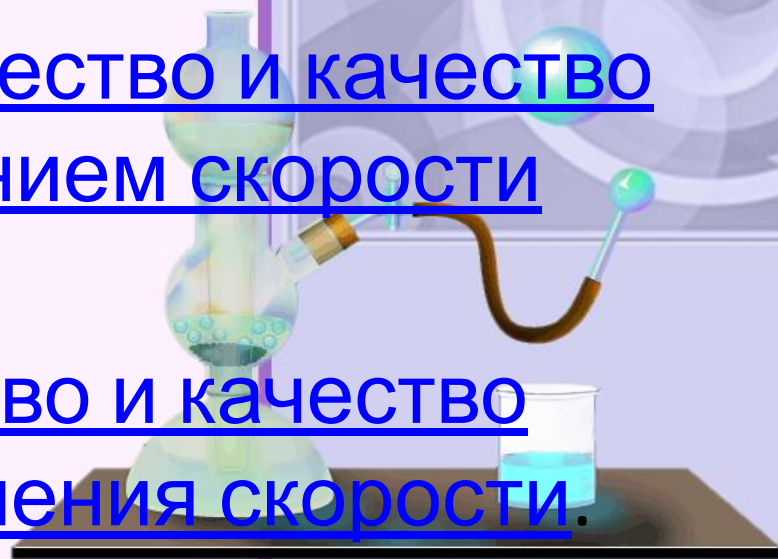
- [А. Уменьшается](#)
- [Б. Не изменяется](#)
- [В. Возрастает](#)





## 8. При протекании каталитической реакции:

- А. Изменяется количество, качество катализатора и скорость реакции
- Б. Не изменяется количество, качество катализатора и скорость реакции
- В. Не изменяется количество и качество катализатора с изменением скорости реакции
- Г. Изменяется количество и качество катализатора без изменения скорости.



## 9. Экзотермическая реакция – это реакция, протекающая...

- [А. С выделением газа](#)
- [Б. С поглощением теплоты](#)
- [В. С выпадением осадка](#)
- [Г. С выделением теплоты](#)



10. Если в химическую реакцию вступила определённая масса веществ,  
ТО...

- А. В результате образуется в 2 раза больше
- Б. Столько же и образуется
- В. Образуется в 2 раза меньше



# 11. Эндотермическая реакция – это реакция, протекающая...

- А. С выделением газа
- Б. С поглощением теплоты
- В. С выпадением осадка
- Г. С выделением теплоты



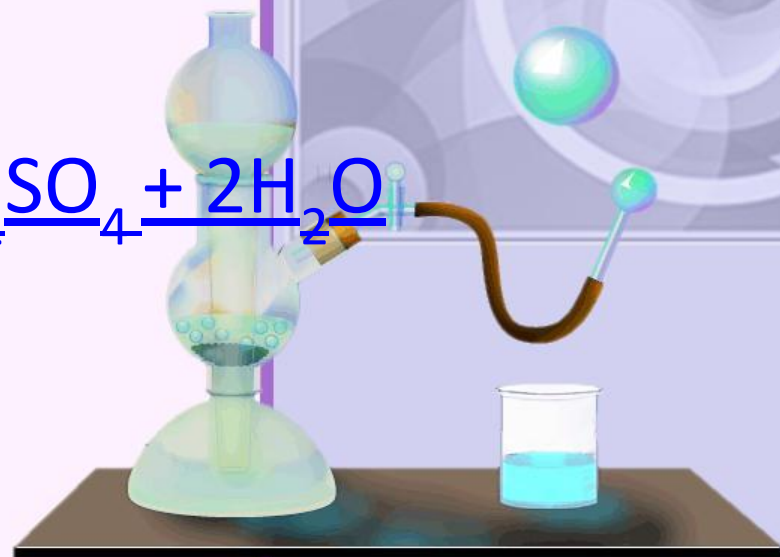
# 12. Благодаря чему происходит бурное выделение кислорода при обеззараживании ранки перекисью водорода

- [А. Катализатору](#)
- [Б. Ферменту](#)
- [В. Белкам](#)



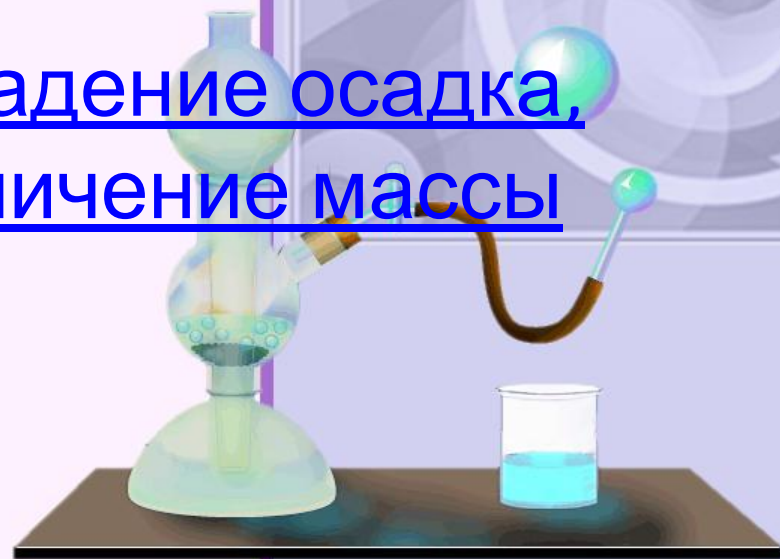
# 13. К реакциям разложения ОТНОСИТСЯ

- А. А.  $2 \text{Na} + 2 \text{H}_2\text{O} = 2 \text{NaOH} + \text{H}_2$
- Б. Б.  $\text{Ca} + \text{H}_2 = \text{CaH}_2$
- В. В.  $\text{CaCO}_3 = \text{CaO} + \text{CO}_2$
- Г. Г.  $2 \text{NaOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2 \text{H}_2\text{O}$



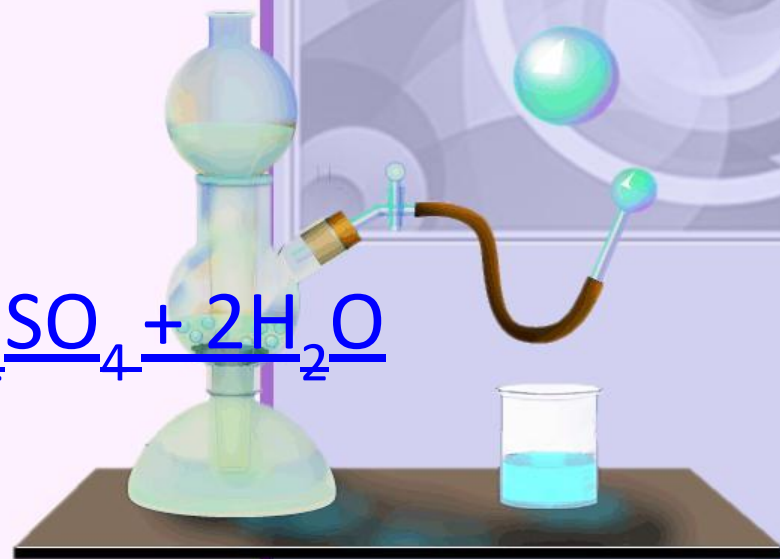
# 14. Обязательными признаками химической реакции являются:

- А. Выделение газа
- Б. Выделение газа и выпадение осадка
- В. Выделение газа, выпадение осадка или изменение цвета
- Г. Выделение газа, выпадение осадка, изменение цвета и увеличение массы веществ



# 15. К реакциям обмена ОТНОСИТСЯ

- А. А.  $2 \text{Na} + 2 \text{H}_2\text{O} = 2 \text{NaOH} + \text{H}_2$
- Б. Б.  $\text{Ca} + \text{H}_2 = \text{CaH}_2$
- В. В.  $\text{CaCO}_3 = \text{CaO} + \text{CO}_2$
- Г. Г.  $2 \text{NaOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2 \text{H}_2\text{O}$





**МОЛОДЕЦ!!!**



ВЕРНИСЬ

И

ПОДУМАЙ!!!

