

Проверка знаний по теме  
«Скорость химической реакции»

- **A1- С наибольшей скоростью при комнатной температуре протекает реакция между**
  - 1. кислородом и водородом
  - 2. железом и раствором серной кислоты
  - 3. этиловым спиртом и натрием
  - 4. раствором сульфата меди(II) и гидроксидом калия.
- **A2- Для увеличения скорости взаимодействия железа с хлором следует**
  - 1. уменьшить давление кислорода
  - 2. измельчить железо
  - 3. взять несколько брусков железа
  - 4. уменьшить температуру.
- **A3- Одинаковые кусочки магния взаимодействуют с наибольшей скоростью с соляной кислотой если**
  - 1. разбавить кислоту
  - 2. увеличить концентрацию кислоты
  - 3. увеличить давление
  - 4. уменьшить температуру.
- **A4-Скорость реакции разложения пероксида водорода увеличится при**
  - 1. разбавлении раствора
  - 2. увеличении давления
  - 3. внесения катализатора
  - 4. охлаждении раствора.
- **Задания части В предполагают выбор суждений:**
- **Верны ли следующие суждения о скорости химической реакции?**
- **а- скорость реакции -это изменение концентрации реагирующих веществ.**
- **б-скорость реакции- это изменение количества вещества реагента в единицу времени.**
  - 1) верно только- а 3)верны оба суждения
  - 2) верно только- б 4)оба суждения неверны

Правильные ответы:

$A1 - 4; A2 - 2; A3 - 2;$

$A4 - 3; B - 4$

# Факторы, влияющие на скорость химической реакции в быту









