Контрольная работа №3 «Химическая реакция»

Цель: проверить уровень усвоения теоретических знаний темы и умений их применять в выполнении расчетных задач и упражнений.

Оборудование: карточки I –II варианты.

|  |  |
| --- | --- |
| **Контрольная работа №3 «Химические реакции»****Вариант №1** | **Контрольная работа №3 «Химические реакции»****Вариант №2** |
| 1) Расставьте коэффициенты в уравнениях: А) NH3 + O2 → NO + H2O.Б) Cu + HNO3 → Cu(NO3)2 + NO + H2O.2) Составьте ОВР методом электронного баланса. Определите окислитель и восстановитель.S + HNO3 → SO2  + ? 3) Составьте выражение скорости химической реакции по закону действующих масс.A) 2 SO2(Г) + O2(Г) → 2SO3(Г)Б) CO(Г)  + 2H2(Г) → CH3O2H 4) Вычислите скорость гомогенной реакции по условию А + В = С СА нач = 0,1 моль/лСА кон = 0,02 моль/лt 1 = 0 ct 2 = 2 мин5) То термохимическому уравнению H2 + Br2 = 2HBr + 66.8 кДж рассчитайте массу брома, вступившего в реакцию, если при этом выделилось 3,34 кДж теплоты.  | 1) Расставьте коэффициенты в уравнениях: А) PH3 + O2 → H3PO4.Б) C + HNO3 → CO2 + NO2 + H2O.2) Составьте ОВР методом электронного баланса. Определите окислитель и восстановитель.FeCl3 + KI→ I2 + ?3) Составьте выражение скорости химической реакции по закону действующих масс. А) 4 HCl (Г) + O2 → 2Cl2 + 2H2O(Ж)Б) 2NO (Г)  + O2 → NO2 4) Вычислите скорость гомогенной реакции по условию А + В = С n А нач = 10 мольn А кон = 2 мольt 1 = 0 ct 2 = 1,5 минS = 0.04 мм25) То термохимическому С + О2 = СО2 + 412 кДж вычислите массу сгоревшего угля, если количество теплоты, выделившееся в результате реакции, составляет 82,4 кДж. |