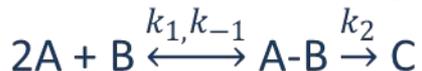


Проверочная работа №1

1-й вариант

1. 1-ый закон термодинамики
2. Энтальпия
3. Функция Гиббса и константа равновесия
4. Энтропия (формула Больцмана)
5. Химический потенциал и концентрация
6. Термодинамическое условие сопряжения процессов
7. Принцип Кюри-Пригожина.
8. Баланс энтропии в открытой системе.
9. Определение и расчет скорости реакции
10. Закон убыли реагента в бимолекулярном процессе.
11. Уравнение Эйринга.
12. Уравнение динамики концентрации интермедиата [A-B]:



2-ой вариант

1. Закон Гесса
2. 2-й закон термодинамики
3. Термодинамические условия равновесия
4. Химическое сродство
5. Феноменологические уравнения для 2-х потоков.
6. Предельная скорость сопряженной реакции.
7. Теорема Пригожина.
8. Определение константы равновесия.
9. Закон убыли реагента в мономолекулярном процессе.
10. Уравнение Аррениуса.
11. Уравнение действующих масс.
12. Уравнение скорости возрастания концентрации продукта D в процессе:

